

تقنيات التطوير

التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

تحميل جميع أسئلة المحتوى الإضافي

بنك المعرفة مادة الكيمياء
التقنيات التطوير
التكنولوجي

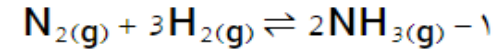
للسف الثالث الثانوي ٢٠٢١

مع مستر محمد عمر
عدد الأسئلة ٨٠ سؤال في ملف pdf

Egyptian Knowledge Bank
بنك المعرفة المصري

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للسف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



عند زيادة الضغط على هذه الغازات وهي في حالة اتزان فإن التفاعل يزاح في اتجاه تكوين

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



غاز النشادر.



غاز الهيدروجين.

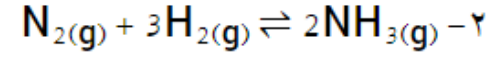


غاز النيتروجين.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



يؤدي نقص الضغط الممارس على النظام إلى إزاحة التفاعل باتجاه تفكك.....

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



● جزيئات غاز النشادر.

○ جزيئات غاز الهيدروجين.

○ جزيئات غاز النيتروجين.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- لا تتغير قيمة K_p بتغير الضغوط الجزئية للغازات المتفاعلة والناجمة عند نفس درجة الحرارة.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- ينص مبدأ لوشاتلييه على أنه إذا حدث تغير في أحد العوامل التي تؤثر في نظام متزن ديناميكياً، يُعدل النظام من نفسه بحيث تأثير هذا التغير.



يُقلل

يُزيد

يوازن

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- طبقاً لقاعدة لوشاتلييه تعتبر العوامل التي تحدث تغير في نظام متزن ديناميكيًا هي درجة الحرارة والضغط فقط.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يدل اختفاء اللون الأزرق لمحلول كبريتات النحاس (II) CuSO_4 على تزايد كاتيونات الخارصين Zn^{2+} في المحلول.



صح

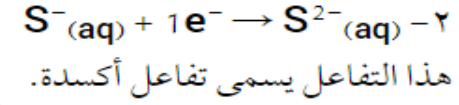


خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- العامل المؤكسد هو الذى يفقد إلكترونات.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عندما يتناقص عدد التأكسد لعنصر ما، هذا يدل على حدوث اختزال.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تتكون طبقة بنية اللون على شريحة الخارصين نتيجة تحول ذرات النحاس Cu إلى كاتيونات نحاس Cu^{2+} .

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١ - يدل اختفاء اللون الأزرق لمحلول كبريتات النحاس (II) CuSO_4 على تزايد كاتيونات الخارصين Zn^{2+} في المحلول.



صح

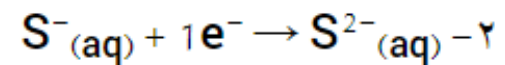


خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



هذا التفاعل يسمى تفاعل أكسدة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- العامل المؤكسد هو الذى يفقد إلكترونات.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عندما يتناقص عدد التأكسد لعنصر ما، هذا يدل على حدوث اختزال.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تتكون طبقة بنية اللون على شريحة الخارصين نتيجة تحول ذرات النحاس Cu إلى كاتيونات نحاس Cu^{2+} .

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- عندما يكون تركيز كاتيون الهيدرونيوم $M \cdot 10^{-4}$ فإن الأس الهيدروجيني لهذا المحلول يساوي 4.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يمكننا الحصول على تركيز أنيون الهيدروكسيل من خلال المعادلة $\text{pH} = -\log [\text{OH}^-]$.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- المحلول الذي قيمة أسه الهيدروجيني 9 يكون حامضياً.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- إذا كان pH في محلول ما يساوي 6 فإن الـ pOH في هذا المحلول تساوي 8.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- الأس الهيدروجيني pH لمحلول يساوي تركيز أيون الهيدروكسيل فيه 3×10^{-12} يساوي 2.4.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- في بطارية الرصاص الحامضية يتأكسد الرصاص ليعطي

كبريتات الرصاص.

أكسيد الرصاص.

هيدروكسيد الرصاص.

حمض الكبريتيك.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- أثناء إعادة شحن بطارية الرصاص الحامضية يزيد تركيز



كبريتات الرصاص.

الماء.

حمض الهيدروكلوريك.

حمض الكبريتيك.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يُمثل الإلكترود الموجب في خلايا بطارية أيون الليثيوم بينما يُمثل الإلكترود السالب.



LiCoO_2 ، LiC_6

LiPF_6 ، LiCoO_2

LiC_6 ، LiCoO_2

LiPF_6 ، LiC_6

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تتحرك أيونات الليثيوم أثناء الشحن من الأنود إلى الكاثود.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- لا تتأثر بطارية أيون الليثيوم بعدد مرات إعادة شحنها.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يُمثل سداسى فلوروفوسفيد الليثيوم LiPF_6 المائى الإلكتروليت فى خلايا بطارية أيون الليثيوم.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تفاعلات الأكسدة والاختزال التي تحدث في الخلايا الأولية غير تلقائية وتكون الخلايا غير قابلة لإعادة الشحن.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- فى خلية الزئبق، يُمثل أكسيد الزئبق الكاثود حيث يحدث اختزال لكاتيون الزئبق.



- صح
- خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- خلايا الوقود تحتاج إلى إعادة شحن وأقطابها غير قابلة للتجدد.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- في خلية الوقود (هيدروجين - أكسجين)، يتكون الماء نتيجة حدوث أكسدة لغاز الهيدروجين H_2 .



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يمكن استبدال الأكسجين في خلية الوقود بغاز الأوزون لأنه غاز مؤكسد.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يمكن تحضير الميثان من أكسدة هاليد الميثيل المذاب في الكحول.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يضاف CaO في تفاعل تحضير الميثان لـ.....



رفع درجة حرارة التفاعل.

زيادة سرعة التفاعل.

خفض درجة حرارة التفاعل.

لا يؤثر على التفاعل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- الجير الصودي هو خليط من

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



هيدروكسيد الصوديوم وهيدروكسيد الكالسيوم.



أكسيد الكالسيوم وأكسيد الصوديوم.



أكسيد الصوديوم وهيدروكسيد الكالسيوم.



أكسيد الكالسيوم وهيدروكسيد الصوديوم.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يجل الهيدروجين الناتج من تفاعل الخارصين مع حمض الهيدروكلوريك المخفف محل هاليد الميثيل لتكوين الميثان.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- ناتج تفاعل ملح أسيتات الصوديوم الالامائية مع الجير الصودي

الميثان وكربونات الكالسيوم

الميثان وكربونات الصوديوم

الميثان وهيدروكسيد الكالسيوم

الميثان وبيكربونات الصوديوم

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتم تحضير الإيثين معملياً عن طريق نزع الماء من الكحول الإيثيلي بواسطة حمض الكبريتيك المركز HNO_3 .

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تتكون كبريتات الإيثيل الهيدروجينية عند درجة حرارة بينما تنحل عند درجة حرارة



180 °C ، 80 °C

100 °C ، 80 °C

180 °C ، 100 °C

80 °C ، 100 °C

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تنحل كبريتات الإيثيل الهيدروجينية بالحرارة مكوّنة



الإيثين وكلوريد الهيدروجين.

الإيثان وحمض الكبريتيك.

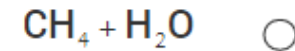
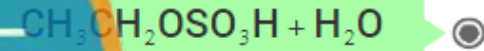
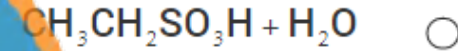
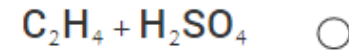
الإيثين وحمض النيتريك.

الإيثين وحمض الكبريتيك.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتفاعل الإيثانول مع حمض الكبريتيك المركز عند 80°C مكوناً.....



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يمكن الحصول على البنزين من كربيد الكالسيوم من خلال ثم..... ثم.....

تسخينه مع الجير الصودي، إضافة الماء، بلمرة الناتج في أنبوب مسخن لدرجة الاحمرار.

إضافة الماء، اختزال الناتج.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

تنقيط الماء، ثم إمرار الناتج في أنبوبة نيكل مسخنة لدرجة الاحمرار.

التقطير الإتلافي، التقطير التجزيئي.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يُحضّر البنزين صناعياً من الفحم الحجري من خلال ثم



التقطير الإتلافي، التقطير التجزيئي.

التقطير التجزيئي، التقطير الإتلافي.

تسخينه مع الجير الحي، إضافة الماء، بلمرة الناتج في أنبوب سيكل مسخن بدرجة الإحمرار.

تسخينه مع الجير الصودي، إضافة الماء، بلمرة الناتج في أنبوب مسخن بدرجة الإحمرار.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يُعرف تفاعل الحصول على البنزين من الهكسان العادي بـ..... وناتج التفاعل هو.....



البلمرة، حلقة بنزين + 2 مول من الهيدروجين



البلمرة، حلقة بنزين + 2 مول من الهيدروجين



الاختزال، 2 حلقة بنزين + 2 مول من الهيدروجين



إعادة التشكيل المحفزة، حلقة بنزين + 2 مول من الهيدروجين



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- ناتج إمرار الفينول على مسحوق من الزنك المسخن هو.....، ويعرف هذا التفاعل ب.....



حلقة بنزين + هيدروكسيد الزنك، اختزال.

حلقة بنزين + أكسيد الزنك، اختزال.

حلقة بنزين + ماء، إعادة تشكيل.

حلقة بنزين + هيدروكسيد الزنك، أكسدة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- للحصول على البنزين من بلمرة الأستيلين يحتاج التفاعل إلى



2 مول من الأستيلين.

3 مول من الأستيلين.

4 مول من الأستيلين.

1 مول من الأستيلين.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتناسب تركيز حمض الأسيتيك تناسبًا مع درجة تفككه.



طردياً

عكسيًا

لا توجد إجابة صحيحة

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند ذوبان النشادر في الماء فإنها تتأين تأينًا تامًا لأنها قاعدة قوية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يمكن حساب تركيز أيون الهيدروكسيل من خلال المعادلة $[OH^-] = \sqrt{K_a C}$

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

٤- فى إحدى التجارب المعملية لإنتاج الأمونيا تم الحصول على محلول تركيزه 0.5 mol/L ماذا تتوقع أن يكون تركيز أيون الهيدرونيوم لذلك المحلول؟ علماً بأن ثابت تأين الأمونيا 2×10^{-5} .

0.006

0.003

0.0006



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- طاقة التنشيط هي أقل كمية من الطاقة التي تحتاج إليها الجسيمات لتتفاعل.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- ليس من الضروري أن تمتلك المواد المتفاعلة طاقة حركية كافية لإتمام التفاعل.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تمتلك الجزيئات المنشطة طاقة حركية مساوية لطاقة التنشيط أو تفوقها.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تعتبر حركة الجسيمات المتفاعلة أسرع عند درجات الحرارة المنخفضة مما يساعد على تكوين النواتج بسرعة أكبر.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- في التفاعلات الطاردة للحرارة يؤدي التبريد إلى إزاحة التفاعل باتجاه تكوين النواتج.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تعرف التفاعلات التي تحدث في اتجاه واحد حتى تكتمل بالتفاعلات



الحرارية.

الانعكاسية.

التامة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في التفاعلات التامة يكون للمواد الناتجة القدرة عند ظروف التفاعل نفسها على أن تتفاعل لتكوين المواد التي تكونت منها.

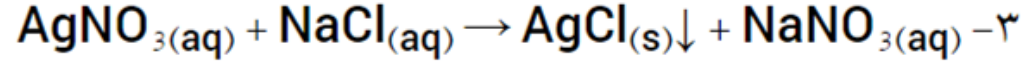


صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



يذوب كلوريد الفضة مع محلول نترات الصوديوم بعد فترة وجيزة من انتهاء التفاعل.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- النواتج التي تحتوى على غاز أو راسب يكون من الصعب أن تتفاعل مع بعضها مرة أخرى لتكوين المتفاعلات.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يتكون راسب أبيض من كلوريد الفضة عند إضافة محلول نترات الفضة إلى محلول كلوريد الصوديوم ويحتوى كل منهما على عدد المولات نفسه.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- التفاعلات التي تتم حيث يكون للمواد الناتجة عند ظروف التفاعل نفسها القدرة على أن تتفاعل مع بعضها لتكوّن المواد المتفاعلة تسمى



التفاعلات الانعكاسية.

التفاعلات التامة.

تفاعلات التكوين.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- الاتزان الديناميكي هي حالة النظام التي تثبت فيها تركيزات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة طالما بقي النظام بعيداً عن أى مؤثر خارجي.

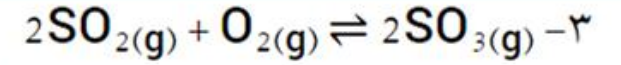


صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



وجود سهمين في المعادلة السابقة يدل على أن أحدهما تفاعل طردى والآخر تفاعل عكسى.



صح

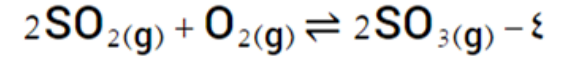


خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



عند بدء التفاعل يكون معدل التفاعل العكسي



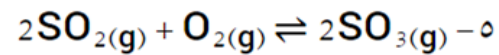
متغيرًا.

صفرًا.

ثابتًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



بزيادة تركيز ثالث أكسيد الكبريت تزداد سرعة التفاعل الطردى.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- النظام المتزن هو نظام ثابت على المستوى المرئي ونظام ديناميكي على المستوى غير المرئي.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تذوب جميع الألكانات في المذيبات القطبية مثل الماء.

صح

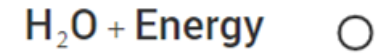
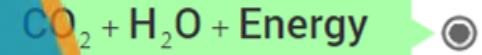
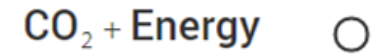
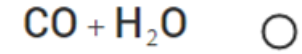
خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- ناتج تفاعل احتراق الألكانات في وجود الأوكسجين



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- ينتج رباعي كلورو ميثان من تفاعل الهلجنة للألكانات في ضوء الشمس المباشر.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتم التكسير الحرارى الحفزي للألكانات في معزل عن الهواء وتحت ضغط في وجود عوامل حفازة.



صح



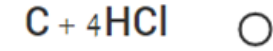
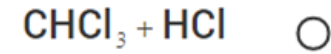
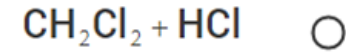
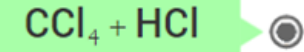
خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- الناتج النهائي لتعرض الميثان والكلور إلى الأشعة فوق البنفسجية هو



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تفاعلات الأكسدة والاختزال التي تحدث في الخلايا الأولية غير تلقائية وتكون الخلايا غير قابلة لإعادة الشحن.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في خلية الزئبق، يُمثل أكسيد الزئبق الكاثود حيث يحدث اختزال لكاتيون الزئبق.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- خلايا الوقود تحتاج إلى إعادة شحن وأقطابها غير قابلة للتجدد.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- في خلية الوقود (هيدروجين - أكسجين)، يتكون الماء نتيجة حدوث أكسدة لغاز الهيدروجين H_2 .



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يمكن استبدال الأكسجين في خلية الوقود بغاز الأوزون لأنه غاز مؤكسد.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تفاعل كاتيونات الهيدرونيوم مع أنيونات الهيدروكسيد لتكوين الماء هو



تفاعل الأكسدة.

تفاعل الاختزال.

تفاعل التعادل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- (ΔH) لتفاعلات التعادل تكون ذات قيمة



○ موجبة.

● سالبة.

○ صفرية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- إذا كانت قيمة pH للمحلول تساوي 7 فإن هذا المحلول يكون



حمضيًا.

قاعديًا.

متعادلًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- إذا كان تركيز $H^+ < OH^-$ فإن قيمة pH



أقل من 7

أكبر من 7

تساوي 7

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥-، المحاليل ذات التراكيز المعلومة.



المحاليل الغروية

المحاليل القياسية

المحاليل الملحية

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتميز التحليل بدقة عالية في الترسيب.



الحجمي

الكمي

الكيفي

النوعي

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في التطاير يحدث امتصاص للماء بعد تطايره من العينة باستخدام مادة مجففة ثم حساب وزنه.



الطريقة المباشرة للماء

الطريقة غير المباشرة للماء

طريقة ثاني أكسيد الكربون

طريقة التجفيف

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تعتمد طريقة على تحويل العنصر المراد تقديره إلى راسب نقي شحيح الذوبان.



الترسيب



التطاير



التحليل الكيفي



التحليل الوزني



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يجب أن يتوافر في الراسب المثالي المتكون نتيجة تفاعل الكاشف مع العنصر، أن.....



○ يكون مجهول التركيب

○ يتميز بقدرته على الذوبانية.

○ يصعب غسله.

○ يمكن ترشيحه بوسائل الترشيح العادية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- ترسيب الباريوم في صورة هو أحد أمثلة طريقة الترسيب.



كربونات الباريوم

كلوريد الباريوم

كبريتات الباريوم

هيدروكسيد الباريوم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢: صيغة ملح هاليد المغنيسيوم هي MgX_2 . أُذِيَّت عَيِّنَة كتلتها 0.415 g من MgX_2 في 100 mL من ماء مُزال الأيونات، ثم أُضِيْفَت كمية فائضة من $NaOH$. تم ترشيح وغسل وتجفيف الراسب $Mg(OH)_2$. وُجِدَ أن كتلة الراسب 0.131 g . ما ماهية X ؟



I أ

Br ب

Cl ج

F د

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٣: بالنظر إلى التفاعل الآتي:



بأي الطرق الآتية تُفصل نواتج التفاعل؟

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



طريقة الترشيح

أ

طريقة التبلور

ب

طريقة التطاير

ج

طريقة المعايرة

د

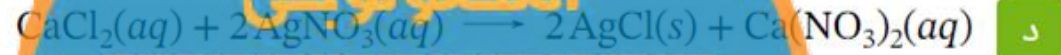
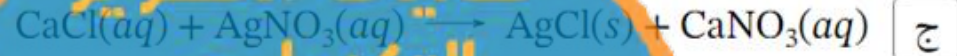
طريقة التخلير

هـ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٤: يرغب كيميائي في إيجاد كتلة كلوريد الكالسيوم الموجودة في محلول مائي. تكوّن راسب فَوْزَ إضافة كمية فائضة من نترات الفضة. بعد الترشيح والتجفيف، أصبحت كتلة الراسب 0.75 g.

ما معادلة التفاعل بين كلوريد الكالسيوم ونترات الفضة؟



ما كتلة كلوريد الكالسيوم في المحلول الأصلي؟ قَرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

0.29



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س5: أيّ الاختيارات الآتية توضّح الترتيب الرقمي الصحيح لخطوات تجربة التحليل الكمي باستخدام طريقة الترسيب؟

1. خلط المواد معًا لينتج راسب.
2. نقل الراسب إلى بوتقة الاحتراق وحرقه بالكامل.
3. فصل الراسب باستخدام ورقة ترشيح عديمة الرماد.
4. وزن كتلة الراسب المتبقي.



- أ 1، 2، 4، 3
- ب 1، 2، 4، 3
- ج 1، 3، 4، 2
- د 1، 3، 2، 4
- هـ 1، 2، 3، 4

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س6: أكمل الفراغ: يمكننا فصل الراسب الناتج عن المحلول من خلال الترشيح باستخدام



أ سحاحة

ب ورق ترشيح عديم الرماد

ج أنبوب

د قمع

ه بوتقة الاحتراق

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٧: عيئة من البلورات البيضاء كتلتها 2.54 g تحتوى على NaCl ، KNO_3 . أذيت العيئة تمامًا في ماء مُزال الأيونات، ثم أضيفت كمية فائضة من AgNO_3 ، مُكوِّنة راسبًا من AgCl . بعد ترشيح الراسب وغسله ونجفيفه، أصبحت كتلته 1.36 g. ما النسبة المئوية من كتلة NaCl في الخليط، لأقرب عدد صحيح؟ [$\text{Ag} = 108 \text{ g/mol}$ ، $\text{Cl} = 35.5 \text{ g/mol}$ ، $\text{Na} = 23 \text{ g/mol}$]



اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تفاعلات الأكسدة والاختزال التي تحدث في الخلايا الأولية غير تلقائية وتكون الخلايا غير قابلة لإعادة الشحن.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في خلية الزئبق، يُمثل أكسيد الزئبق الكاثود حيث يحدث اختزال لكاتيون الزئبق.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- خلايا الوقود تحتاج إلى إعادة شحن وأقطابها غير قابلة للتجدد.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- في خلية الوقود (هيدروجين - أكسجين)، يتكون الماء نتيجة حدوث أكسدة لغاز الهيدروجين H_2 .



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يمكن استبدال الأكسجين في خلية الوقود بغاز الأوزون لأنه غاز مؤكسد.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تتميز كربونات المجموعة الخامسة بقدرتها على الذوبان في الماء.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في تجربة كشف الذهب يعطى كاتيون الكالسيوم لون أحمر قرمزي.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند تفاعل محلول الملح مع حمض الكبريتيك المخفف H_2SO_4 يتكون راسب أبيض يذوب في محلول $(NH_4)_2SO_4$ في تجربة الكشف عن كاتيون الكالسيوم.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند تفاعل محلول الملح مع $KMnO_4$ في تجربة الكشف عن كاتيون الكالسيوم يتكون راسب أصفر يذوب في حمض الخليك.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- الكاشف الأساسي للمجموعة الخامسة هو محلول كربونات الأمونيوم في وجود كلوريد الأمونيوم مع محلول هيدروكسيد الأمونيوم.



صح



خطأ



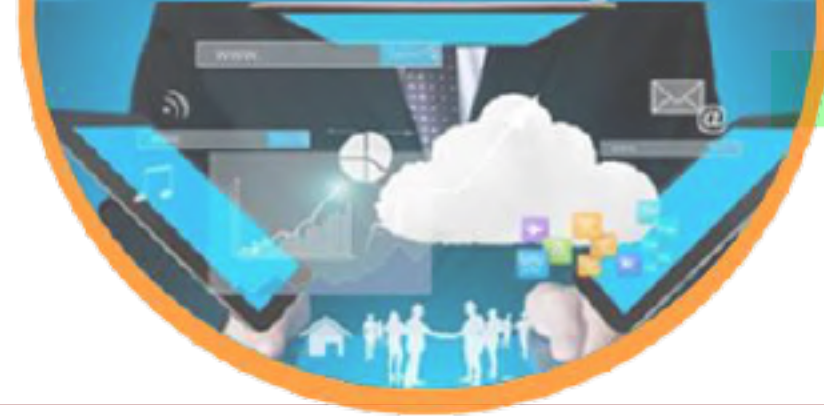
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يستخدم ككاشف أساسي للمجموعة الثالثة في وجود كمية قليلة من محلول كلوريد الأمونيوم NH_4Cl .

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



هيدروكسيد الصوديوم

هيدروكسيد الكالسيوم

هيدروكسيد الألومنيوم

هيدروكسيد الأمونيوم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- الصورة الترسيبية لهيدروكسيد الحديد $Fe(OH)_3$ راسب لونه



بنى.

أبيض.

أبيض جيلاتيني.

أصفر.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند إضافة محلول الملح إلى محلول هيدروكسيد الصوديوم في تجربة الكشف عن كاتيون Al^{3+} يتكون



راسب أبيض.

راسب بني.

راسب أزرق.

راسب أصفر.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند تفاعل محلول الملح مع محلول كبريتيد الأمونيوم في تجربة الكشف عن يتكون راسب أسود يذوب في HCl معطيًا غاز H_2S مع ترسب الكبريت.



Fe^{2+}

Fe^{3+}

Al^{3+}

Cr^{3+}

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- عند تفاعل محلول الملح مع محلول $\text{NH}_4\text{OH} + \text{NH}_4\text{Cl}$ يتكون في تجربة الكشف عن Fe^{3+} .



○ راسب بني يذوب في زيادة من الكاشف

○ راسب أبيض يذوب في زيادة من الكاشف

● راسب بني لا يذوب في زيادة من الكاشف

○ راسب أبيض لا يذوب في زيادة من الكاشف

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١ - الأقطاب التي تمتلك إشارة سالبة هي الأكثر ميلاً إلى الاختزال وتسبق الهيدروجين في سلسلة جهود الاختزال القياسية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يستطيع الفلور أن يحل محل جميع الهالوجينات بينما لا يستطيع أن يحل محل الفلور في محاليل مركباته.

أ- الكلور

ب- اليود

ج- البروم

د- (أوب) ممتا



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- إذا كان لديك خلية فولتية مكونة من نصف خلية هيدروجين ونصف خلية نحاس، وقيمة جهد الاختزال القياسي للنحاس تساوي $+0.34 \text{ V}$ ، فإن النحاس يُمثل الكاثود.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤ - قيمة E°_{cell} لخلية جلفانية تتكون من الحديد والفضة تساوي ، علماً بأن جهد الاختزال القياسي للحديد يساوي $V -0.409$ وجهد الاختزال القياسي للفضة يساوي $V +0.800$.



أ- $V -2.209$

ب- $V -1.209$

ج- $V -1.209$

د- (ب و ج) معاً

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يعمل النيكل كأنود في خلية جلفانية تتكون من نيكل وماغنسيوم إذا كانت جهود الاختزال القياسية لكل من النيكل يساوي -0.230 V والمغنسيوم يساوي -2.375 V .

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- في الخلية الإلكتروليتية تُستخدم الطاقة لإحداث تفاعل أكسدة واختزال.



الكهربية

الكهروكيميائية

الكهرومغناطيسية

الميكانيكية

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- إعادة شحن البطارية هو تحويل الطاقة الكيميائية إلى الطاقة الكهربائية.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تُجرى عملية التحليل الكهربى فى خلية



أ- إلكتروكيمائية.

ب- إلكتروليتية.

ج- جلفانية.

د- (أ و ب) معًا.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يُستخدَم التيار المستمر في الخلية الإلكتروليتية لإتمام حدوث تفاعل الأكسدة والاختزال.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- في الخلية الإلكترونية يتصل قطبا البلاتين بالبطارية أحدهما بالطرف السالب ويمثل الأنود والآخر بالطرف الموجب ويمثل الكاثود.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- لم يتمكن التحليل الكيميائي من تحليل درجة حموضة وقلوية التربة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يُستخدم التحليل الكيميائي في التعرف على ملوثات التربة ويعمل على تصنيع مضادات لها.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يمكن الاستفادة من التحليل الكيميائي في معرفة مدى جودة الخامات المستخدمة في الصناعة.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عن طريق التحليل الكيميائي يمكن تحليل المبيدات المستخدمة في الزراعة لتجنب استخدام ما هو ضار منها.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تفاعل كاتيونات الهيدرونيوم مع أنيونات الهيدروكسيد لتكوين الماء هو



تفاعل الأكسدة.

تفاعل الاختزال.

تفاعل التعادل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- (ΔH) لتفاعلات التعادل تكون ذات قيمة.....

**تقنيات التطوير
التكنولوجي**
مع مستر محمد عمر

موجبة.

سالبة.

صفرية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- إذا كانت قيمة pH للمحلول تساوي 7 فإن هذا المحلول يكون



حمضيًا.

قاعديًا.

متعادلاً.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- إذا كان تركيز $H^+ < OH^-$ فإن قيمة pH



أقل من 7

أكبر من 7

تساوى 7

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥-، المحاليل ذات التراكيز المعلومة.



المحاليل الغروية

المحاليل القياسية

المحاليل الملحية

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الصيغة البنائية هي صيغة تبين طريقة ارتباط الذرات مع بعضها في الجزيء.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- الصيغة البنائية هي صيغة توضح نوع وعدد ذرات كل عنصر فقط.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- الصيغة CH_3Cl هي صيغة بنائية.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- المشابهة الجزئية هي ظاهرة وجود عدة مركبات عضوية تشترك في الصيغة البنائية ولكنها تختلف في الصيغة الجزئية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يمكن الاعتماد على الصيغة البنائية في تحديد هوية المركبات العضوية تحديداً دقيقاً.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- التفاعل الكيميائي يحدث نتيجة تكسير الروابط بين الذرات في المواد المتفاعلة وتكوين روابط كيميائية جديدة في المواد الناتجة.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على طبيعة وتركيب المواد المتفاعلة.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يعتبر التفاعل بين المركبات العضوية أسرع منه بين المركبات الأيونية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يرجع الفرق في سرعة التفاعل الكيميائي بين كلاً من غاز النيتروجين N_2 وغاز أول أكسيد النيتروجين NO مع الأكسجين إلى



عدد الروابط.

مساحة سطح المواد المتفاعلة.

عدد الذرات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تزداد مساحة السطح المعرضة للتفاعل للمواد المتفاعلة كلما ازداد حجم جسيمات المواد المتفاعلة.



صح

خطأ

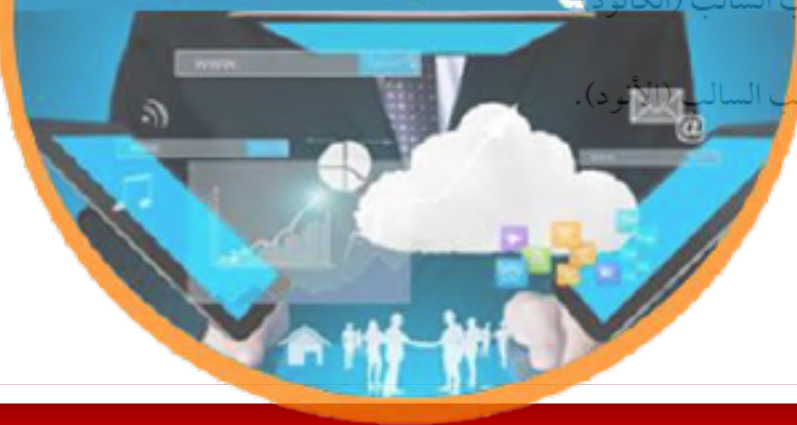
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- لطلاء خاتم من النحاس بفلز الذهب في خلية إلكترولية،

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



○ يتم توصيل النحاس بالقطب الموجب (الكاثود).

● يتم توصيل الذهب بالقطب الموجب (الأنود).

○ يتم توصيل الذهب بالقطب السالب (الكاثود).

○ يتم توصيل النحاس بالقطب السالب (الأنود).

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند طلاء جسم معدني بفلز الفضة، تتحرك كاتيونات الفضة من القطب وهو يُمثل



السالب، الأنود.

السالب، الكاثود.

الموجب، الأنود.

الموجب، الكاثود.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- في الخلية المستخدمة في عملية الطلاء الكهربى يوضع الجسم المراد طلاؤه ككاثود.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند طلاء جسم معدني بفلز ما، يكون الإلكتروليت المُستخدَم في الخلية عبارة عن أحد أملاح ذلك الفلز.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تفاعل كميات متساوية من الحمض والقاعدة ينتج عنه تكون ملح.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تنقسم الأملاح عند ذوبانها في الماء إلى قسمين فقط إما حامضية أو قاعدية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- جميع الأملاح تتأين بشكل تام عند ذوبانها في الماء.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تكوين حمض وقاعدة أحدهما أو كليهما ضعيف نتيجة تفاعل أيونات الملح وجزيئات الماء يعرف بتعادل الأملاح.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يعتبر محلول ملح كربونات الصوديوم Na_2CO_3 محلول قاعدي.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتم تحضير الإيثين معملياً عن طريق نزع الماء من الكحول الإيثيلي بواسطة حمض الكبريتيك المركز HNO_3 .



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تتكون كبريتات الإيثيل الهيدروجينية عند درجة حرارة بينما تنحل عند درجة حرارة



.180 °C ، 80 °C

.100 °C ، 80 °C

.180 °C ، 100 °C

.80 °C ، 100 °C

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تنحل كبريتات الإيثيل الهيدروجينية بالحرارة مكوّنة

الإيثين وكلوريد الهيدروجين.

الإيثان وحمض الكبريتيك.

الإيثين وحمض النيتريك.

الإيثين وحمض الكبريتيك.



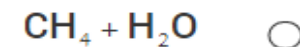
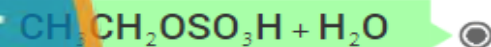
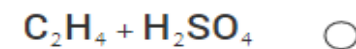
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتفاعل الإيثانول مع حمض الكبريتيك المركز عند 80°C مكونًا

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الاسم الصحيح للصيغة البنائية $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ تبعًا لنظام الأيوباك
(C_3H_7)



٢- بروبييل بنتان.

٣- ميثيل هكسان.

٤- ميثيل هكسان.

هبتان.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- الاسم الصحيح للصيغة البنائية $\text{Cl}-\overset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{CH}}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ تبعًا لنظام الأيوباك.....



3- كلورو - 4- إيثيل أوكتان.

4- إيثيل - 3- كلورو أوكتان.

6- كلورو - 5- إيثيل أوكتان.

3- كلورو - 4- إيثيل أوكتان.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تقل درجة الغليان في الألكانات مستقيمة السلسلة بزيادة عدد ذرات الكربون.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

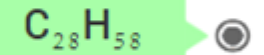
صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- الصيغة الجزيئية لألكان يحتوي على 28 ذرة كربون هي



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- الاسم الصحيح للصيغة البنائية $\text{CH}_3-\overset{\text{Cl}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\overset{\text{Cl}}{\text{CH}_2}$ تبعًا لنظام الأيوباك هو

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



2, 4- ثنائي كلورو بيوتان.

1, 3- ثنائي كلورو بيوتان.

2- كلورو بيوتان.

4- كلورو بيوتان.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١ - طبقاً لقانون فعل الكتلة تتناسب سرعة التفاعل الكيميائي تناسباً عكسياً مع تركيزات المواد المتفاعلة عند ثبوت درجة الحرارة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عندما يتساوى معدل التفاعل الطردى مع معدل التفاعل العكسى فإن هذا يدل على توقف التفاعل.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- زيادة التركيز تزداد فرص التصادمات بين الجزيئات وبالتالي تزداد سرعة التفاعل .

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- ($k_c < 1$) تدل هذه العلاقة أن التفاعل لا يسير بشكل جيد نحو تكوين النواتج وأن التفاعل العكسي هو السائد.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تتأثر قيمة ثابت الاتزان (K_c) للتفاعل بدرجة الحرارة.

صح



خطأ



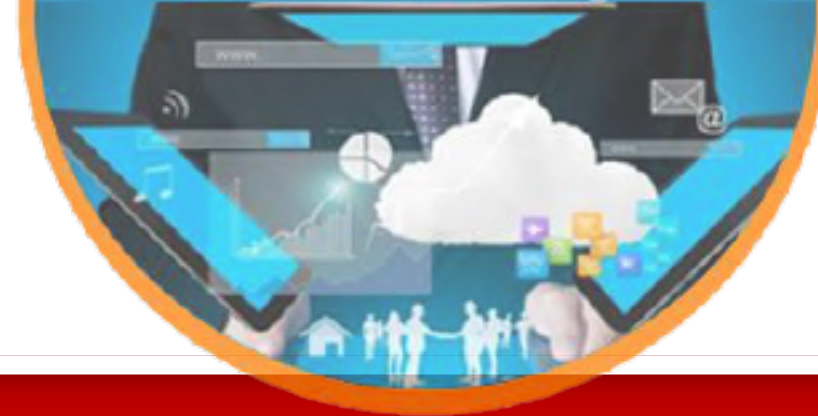
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- عند تفكك مول واحد من إلكتروليت ضعيف في كمية من الماء حجمها V إلى أيونات، فإنه تبعًا لقانون استفالد يكون تركيز أحد النواتج عند الإتزان يساوى

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



1

$1 - a$

$\frac{a}{V}$

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- درجة التفكك α في حالة الإلكتروليتات الضعيفة تكون

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صغيرة جدًا.



كبيرة جدًا.



تساوي 1.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند زيادة التركيز فإن درجة التأين



تزداد.

تقل.

تظل كما هي.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يُطبق قانون استفالد على الإلكترونيات القوية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- درجة تفكك محلول تركيزه 0.2 mol/L وثابت تفككه 3×10^{-5} تساوى



0.012



0.1



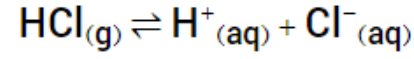
0.2



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتأين حمض الهيدروكلوريك كما في المعادلة الآتية:



صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- الرابطة بين الأكسجين وأيون الهيدروجين رابطة

تقنيات التطوير
التكنولوجي
مع مستر محمد عمر

تساهمية.

أيونية.

تناسقية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- أيون الهيدروكسيل هو أيون معقد ناتج عن تفاعل أيون الهيدروجين وجزء الماء.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- الاتزان الأيوني ينشأ بين الإلكتروليتات القوية.....



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- في الإلكتروليتات القوية يتم تحويل جميع الجزيئات الغير مُتأينة إلى أيونات.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

$K_w - 1$ هو الحاصل الأيوني للماء وهو يساوى



10^{-14}



10^{-7}



10^{14}



10^7



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في المحلول الحامضي تركيز كاتيون الهيدرونيوم



أصغر من $10^{-7} M$

أكبر من $10^{-7} M$

يساوي من $10^{-7} M$

أكبر من $10^7 M$

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- في يكون تركيز كاتيون الهيدرونيوم أقل من تركيز أنيون الهيدروكسيل.



المحاليل الحامضية

المحاليل المتعادلة

محاليل الأملاح

المحاليل القاعدية

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- المحلول المتعادل يتساوى فيه تركيز

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

- كاتيون الهيدرونيوم مع كاتيون الهيدروكسيل.
- أنيون الهيدرونيوم مع كاتيون الهيدروكسيل.
- كاتيون الهيدرونيوم مع أنيون الهيدروكسيل.
- أنيون الهيدرونيوم مع أنيون الهيدروكسيل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- المحلول الذي تركيز كاتيون الهيدرونيوم به يساوي 10^{-4} يكون



حامضياً.

قاعدياً.

متعادلاً.

لا توجد إجابة صحيحة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تعتبر عملية التآكل عملية في محلول الإلكتروليتي.



كيمائية

إلكتروكيمائية

إلكتروكهربية

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في تفاعلات التآكل يفقد الفلز الإلكترون في عملية عند ويتحول إلى أيون

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أكسدة، الأنود، موجب



أكسدة، الكاثود، سالب.



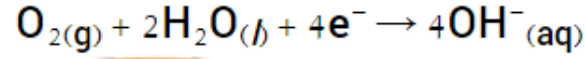
اختزال، الأنود، موجب.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يتم اختزال الأكسجين في وجود الماء لتتكون أيونات الهيدروكسيد وذلك في وسط كما موضحة بالمعادلة:



حمضي

قلوي وحمضي

قلوي ومتعادل

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يزداد التآكل مع زيادة التوصيلية الكهربائية للوسط.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يتفاعل أيون الحديد Fe^{2+} مع أيون الهيدروكسيد OH^- ليعطي $Fe(OH)_3$.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- العوامل المؤكسدة هي التي تستطيع أن تحل محل الهيدروجين في مركباته.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- إذا كان جهد اختزال الفضة $Ag = +0.800 V$ وجهد اختزال النحاس $Cu = +0.340 V$ ، فالأكثر ميلاً للاختزال هو الفضة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يُعتبر الرصاص عاملاً مختزلاً أقوى من الكروم، علماً بأن جهد اختزال كل من $Pb = -0.126 V$ و $Cr = -0.740 V$.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يمكن توقع إذا كانت تفاعلات الأكسدة والاختزال تحدث تلقائياً أم لا من قيمة جهد الخلية القياسي.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- من قيم جهود الاختزال الآتية: $Al = -1.670 V$ و $Co = -0.280 V$ ، نصف الخلية الذي يحدث عنده أكسدة هو الألومنيوم.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١ - عند تفكك ملح كلوريد الصوديوم في الماء فإن تركيز كاتيون الهيدرونيوم يكون تركيز أنيون الهيدروكسيل.



أكبر من

أصغر من

يساوى

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في المحاليل المتعادلة يكون الأس الهيدروجيني pH للمحلول المائي يساوى



14

7

10^{-14}

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- كاتيون لا يحدث له تميؤ لأنه مشتق من قاعدة قوية.



OH^-

Na^+

Cl^-

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- إذا كانت $K_a < K_b$ فإن المحلول الناتج يكون



○ حامضياً.

● قاعدياً.

○ متعادلاً.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تفاعل حمض CH_3COOH مع $NaOH$ ينتج عنه محلول



قاعدي.

حامضي.

متعادل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- في نصف خلية الهيدروجين القياسية، يُغمر قطب البلاتين في محلول تركيز كاتيونات الهيدروجين فيه يساوي

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ- 0.1 M

ب- 1 M

ج- 1 mol/L

د- (ب وج) معًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يُمثل جهد الاختزال الطاقة المصاحبة لاكتساب المادة للإلكترونات.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يُقاس جهد الاختزال القياسي عند درجة حرارة وضغط غاز إن وجد.



أ- 1 atm ، 20°C

ب- 110 kPa ، 25°C

ج- 101 kPa ، 25°C

د- (أوجد) معًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- إذا كان عنصر الخارصين يمتلك جهد اختزال أقل من النحاس، فهذا يدل على أنه الأكثر ميلاً إلى اكتساب الإلكترونات.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- جهد الاختزال يساوى ضعف الأكسدة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الاسم الشائع للإيثانول هو



كحول الإيثيل.

كحول الميثيل.

كحول البروبيل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند تسمية كحول البيوتيل الثالثى حسب نظام الأيوباك يكون الاسم هو

2 - ميثيل - 2 - بروبانول.

1 - ميثيل - 2 - بروبانول.

3 - ميثيل - 1 - بروبانول.



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- التسمية الشائعة للمركب $\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ هي



كحول الإيثانول.

1- بروبانول.

الكحول الأيزوبروبيل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- في تسمية الكحولات ذات السلسلة الكربونية المتفرعة ...

- ترقم ذرات الكربون من الطرف الأقرب للفرع الذي يحمل المجموعة الوظيفية.
- يتم اختيار أطول سلسلة كربونية تتصل بها مجموعة الألكيل.
- يضاف المقطع "ون" في نهاية اسم الألكان.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يطلق اسم الأيزو على شق الألكيل عندما

- تكون ذرة كربون مجموعة الهيدروكسيل متصلة بأربع ذرات كربون.
- تكون ذرة كربون مجموعة الهيدروكسيل متصلة بذرة كربون واحدة.
- تكون ذرة كربون مجموعة الهيدروكسيل متصلة بأربع ذرات كربون.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- حمض البالمتيك هو من الأحماض

أحادية الكربوكسيل.

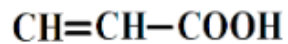
ثنائية الكربوكسيل.

ثلاثية الكربوكسيل.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



حمض أروماتى.

تقنيات التطوير
التكنولوجى

مع مستر محمد عمر

٢- يعتبر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- صيغة حمض الخليك هي $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤ - حمض البنزويك له نوع واحد من الأملاح بينما حمض الفثاليك له نوعان من الأملاح.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يسمى $\text{HOOC-CH}_2\text{-CH=CH-CH}_3$ المركب

3- حمض البنتينويك.

3- حمض البيوتينويك.

2- حمض البيوتينويك.

2- حمض البنتينويك.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يستخدم في صناعة الترمومترات التي تقيس درجات حرارة منخفضة تصل إلى 50°C .

الإيثيلين جليكول

الجليسرول

الكحول الإيثيل



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- سائل زيتى عديم اللون يتميز بأنه شديد الانفجار يسمى بـ.....



الإيثيلين جليكول.

ثلاثى نترات الجلسرين.

الكحول الإيثيلي.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يستخدم الكحول الإيثيلي في تعقيم الفم والأسنان.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يستخدم الجليسرول في تكوين الكحول المحول.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يستخدم النيتروجليسرين في صناعة الديناميت.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تعتمد كمية المادة الناتجة عند الأقطاب على كمية الكهرباء التي تمر في المحلول.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- للتحقق من القانون الثانى لفاراداي يتم استخدام كميات مختلفة من التيار فى المحلول نفسه.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- باستخدام التحليل الكهربى لمحلول نترات الفضة $AgNO_3$ ، يتم ترسيب g 1.7 من الفضة فى إذا كانت شدة التيار تساوى A 2 والكتلة الذرية للفضة تساوى 108. علمًا بأن التفاعلات التى تحدث عند الأقطاب هى:

**تقنيات التطوير
التكنولوجى**

$Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$
 $NO_3^- \rightarrow NO_3 + e^-$

مع مستر محمد عمر

280 sec

560 sec

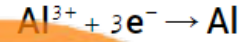
759.5 sec

126 min

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند مرور 15000 C في مصهور Al_2O_3 ، يترسب من الألومنيوم علمًا بأن تفاعل الكاثود هو:



والكتلة الذرية للألومنيوم تساوي 27.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

1.4 g

0.14 g

0.7 g

0.014 kg

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- كمية الشحنة الكهربائية لكل مول من الإلكترونات تسمى بـ.....



- الكولوم.
- الفاراداي.
- شدة التيار.
- عدد أفوجادرو.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- في سبيكة الصلب الكربوني، زيادة نسبة الكربون تؤدي إلى زيادة صلابة الحديد.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- من أمثلة السبائك الاستبدالية سبائك الصلب الذي لا يصدأ.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تستخدم سبيكة الصلب المقاوم للصدأ في صناعة مفاتيح الربط والمطارق.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- في السبائك البينية، تكون ذرات العنصر المضاف أكبر حجماً من ذرات العنصر الأصلي.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تتباعد جزيئات العنصر الصلب عند تبريده مما يسمح بدخول ذرات العنصر المضاف.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- لم يتمكن التحليل الكيميائي من تحليل درجة حموضة وقلوية التربة.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يُستخدم التحليل الكيميائي في التعرف على ملوثات التربة ويعمل على تصنيع مضادات لها.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يمكن الاستفادة من التحليل الكيميائي في معرفة مدى جودة الخامات المستخدمة في الصناعة.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عن طريق التحليل الكيميائي يمكن تحليل المبيدات المستخدمة في الزراعة لتجنب استخدام ما هو ضار منها.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- في عملية تنقية النحاس بالتحليل الكهربى، يُمثل النحاس الغير نقى الكاثود بينما يُستخدم النحاس النقى كأنود في وجود حمض الكبريتيك الذى يحتوى على أيونات Cu^{2+} .



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يُستخدم في خلية هول الكهربائية كأنود.



الكربون

البوكسيت

الحديد

الألومنيوم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- خام البوكسيت هو أكسيد لا مائي غير نقي.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتم خلط أكسيد الألومنيوم مع الكريوليت Na_3AlF_6 والفلورسبار BaF_2 لنحصل على مخلوط له نقطة انصهار تساوي 950°C أى أقل من درجة انصهار الألومينا النقي.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يعد من الشوائب الموجودة بالأنود التي تذوب في المحلول ولكنها لا تترسب على سطح الكاثود أثناء تنقية النحاس كهربياً.



الخارصين والفضة

الذهب والفضة

الحديد والخارصين

الذهب والحديد

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١ - عند تفاعل الإيثانول مع الصوديوم تحل ذرة الصوديوم محل أكسجين مجموعة الهيدروكسيل.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند تفاعل حمض البروبانويك مع البروبانول ينتج المركب $\text{CH}_3\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند تفاعل البيوتانول مع حمض الهيدروكلوريك ينتج كلوريد البيوتيل.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- ينتج $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ عند إضافة البروبانول لنتاج أكسدة البروبانال.

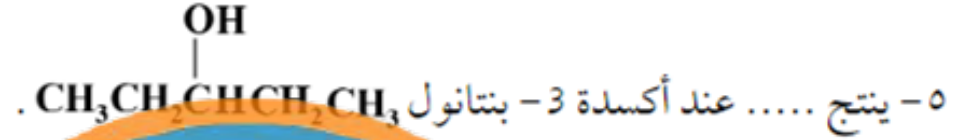
صح

خطأ



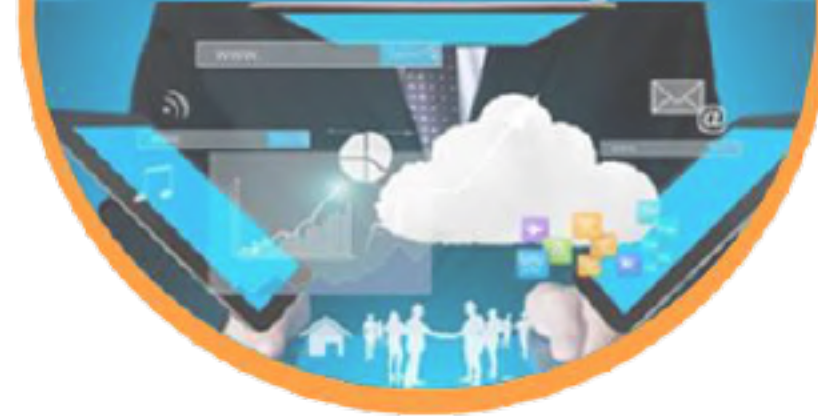
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



البتانال

البتانول

البتانويك

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يتكون عند تسخين البيوتانول مع حمض الكبريتيك المركز عند درجة حرارة 180°C .



البيوتين

البيوتانول

ثنائي بيوتيل إثير

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- المجموعة الوظيفية للـ..... هي -O-.



الكحولات

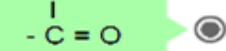
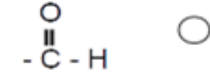
الإثيرات

الكيبنونات

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- المجموعة الوظيفية للكيتونات هي



تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- من أمثلة الألكهيدات

بروبانول.

ميثانال.

ميثانول.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند ارتباط مجموعة الهيدروكسيل ($-OH$) مباشرة بحلقة البنزين يكون الناتج

كحول.

فينول.

أمين.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يمكن الحصول على الكحولات عند

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



- استبدال ذرة الأكسجين في جزيء الماء بمجموعة الهيدروكسيل.
- استبدال إحدى ذرات الهيدروجين في جزيء الماء بمجموعة الهيدروكسيل.
- استبدال ذرة الهيدروجين في جزيء الماء بمجموعة ألكيل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الهيدرة الحفزية ثم الأكسدة ل-1 بيوتانين تُنتج.....



1- بيوتانويك.

1- بيوتنيويك.

1- بروبانويك.

1- بروينيويك.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يزول لون محلول برمنجنات البوتاسيوم عند إضافتها للميثانول وذلك لتكون الذى يتأكسد إلى

ميثانون - ميثانويك.

إيثانون - إيثانويك.

ميثانال - ميثانويك.

إيثانال - إيثانويك.

تقنيات التطوير التكنولوجى

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- أكسدة البنزaldehid تُنتج

حمض الفثاليك.

حمض البنزويك.

حمض الأستيك.

حمض الفورميك.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- الهيدرة الحفزية للأستيلين تتم عند درجة حرارة 40°C .

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يحضر حمض الأستيك في الصناعة عن طريق الهيدرة الحفزية للأستيلين ثم أكسدة الناتج.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- السلسلة الثالثة من العناصر الانتقالية تبدأ بـ وتنتهي بـ



○ لانيوم Hg , فضة Ag

○ زئبق Hg , كاديوم Cd

● لانيوم La , زئبق Hg

○ لانيوم La , سكانيوم Sc

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند التوزيع الإلكتروني لعنصر الحديد ^{26}Fe نحصل على



(Ar) $3d^5 4s^3$

(Ar) $3d^6 4s^2$

(Ar) $4d^6 4s^2$

لا توجد إجابة صحيحة

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- التوزيع الإلكتروني لعنصر الكروم Cr 24 هو

$(\text{Ar}) 3d^5 4s^1$

$(\text{Ar}) 3d^4 4s^2$

$(\text{Ar}) 3d^3 4s^2$

$(\text{Ar}) 3d^4 4p^2$



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- حالة التأكسد الأكثر شيوعاً لعنصر الفانديوم V^{23} هي



+5



+2



+3, +2



+3



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يحتوى الخارصين على حالات تأكسد تساوى



+3 , +2

+1 , +2

+3

+2

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تغطي المعادن بطبقة رقيقة من لمنعها من التآكل أو الصدأ في عملية تسمى بالجلفنة.



الخارصين

النحاس

النيكل

الكوبلت

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يستخدم في صناعة المفاصل الصناعية، التي تُستخدم كبديل للمفاصل الطبيعية التالفة بالجسم.



المنجنيز

النيكل

التيتانيوم

السكانديوم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يتم استخدام في صناعة مواد حافظة للأخشاب وللدباغة وكمُحَفِّز في عمليات الإنتاج الصناعي.



المنجنيز

الكروم

الكوبلت

الفانديوم

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يلعب عنصر دورًا مهمًا في الحياة حيث يتم استخدامه كمنشط لعدد كبير من الإنزيمات.



السكانديوم

المنجنيز

الكوبلت

الخارصين

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يعتبر عنصر..... ذا أهمية كبيرة، حيث يدخل في تركيب خلايا الدم الحمراء ليُمكنها من حمل الأكسجين من الرئتين إلى جميع أنحاء الجسم.



الكروم

النيكل

التيتانيوم

الحديد

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يستخدم مع أبخرة الزئبق لإنتاج أضواء ساطعة تشبه أشعة الشمس.



المنجنيز

الفانديوم

السكانديوم

اليتانيوم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١ - معظم أيونات العناصر الانتقالية ملونة ما عدا

Ti³⁺

Mn²⁺

Cu²⁺

Cu⁺



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تستخدم العناصر الانتقالية كعوامل حفازة في تحضير بطريقة التلامس.



حمض الكبريتيك

غاز النشادر

حمض النيتريك

أكسيد الحديد

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تتميز العناصر الانتقالية بأن معظمها لها خواص مغناطيسية، وذلك بسبب وجود

○ إلكترونات مفردة في المستوى f.

● إلكترونات مفردة في المستوى d.

○ إلكترونات مزدوجة في المستوى f.

○ إلكترونات مزدوجة في المستوى d.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- درجة انصهار وجليان العناصر الانتقالية



مرتفعة.

منخفضة.

متوسطة.

ضعيفة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- أي من المركبات الآتية له خاصية مغناطيسية؟



ZnO

Sc₂O₃

NiO

Cu₂O

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- العناصر الانتقالية هي عناصر الفئة d وعناصر الفئة f.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عناصر الفئة f تسمى بالعناصر الانتقالية الرئيسية.



صح

خطأ

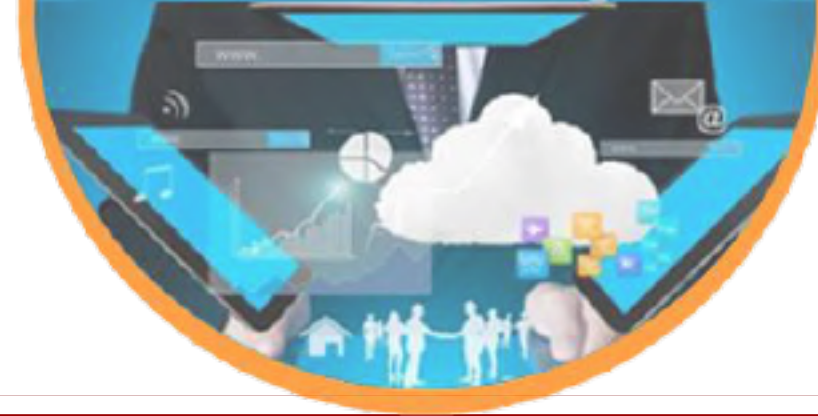
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تبدأ السلسلة الانتقالية الثالثة باليتريوم، وتقع في الدورة السادسة.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تتميز العناصر الانتقالية بتعدد حالات تأكسدها.

صح

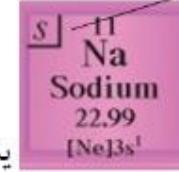


خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

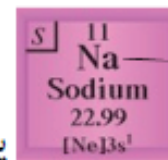


يشير الرقم 1 إلى

- ١ -
- رمز العنصر.
 - حالة المادة.
 - اسم العنصر.
 - اسم المجموعة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



2

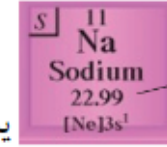
يشير الرقم 2 إلى

-٢

- رمز العنصر.
- رمز المجموعة.
- حالة المادة.
- الترتيب الإلكتروني.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



3

يشير الرقم 3 إلى

٣-

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



الترتيب الإلكتروني.

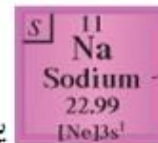
العدد الذري.

متوسط الكتلة الذرية.

رقم المجموعة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



4

يشير الرقم 4 إلى

٤-

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



اسم العنصر.

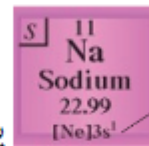
رمز العنصر.

حالة المادة.

اسم المجموعة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



5

يشير الرقم 5 إلى

٥-



العدد الذري.

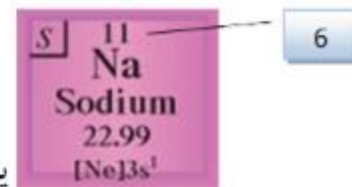
الترتيب الإلكتروني.

حالة المادة.

اسم العنصر.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



يشير الرقم 6 إلى

-٦

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



متوسط الكتلة الذرية.

الترتيب الإلكتروني.

رقم الدورة.

العدد الذري.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- التوزيع الإلكتروني لعنصر الأرجون (Ar_{18}) هو

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

$Ar_{18}: 1s^2, 2s^2, 3s^2, 2p^6, 3p^6$

$Ar_{18}: 1s^2, 2s^2, 3p^6, 2p^6, 3s^2$

$Ar_{18}: 1s^2, 2s^2, 3p^6, 2s^2, 3p^6$

$Ar_{18}: 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3d^8$

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عنصر السيزيوم يحتوى على عدد إلكترون في مستوى الطاقة الخارجى.



واحد



ثلاثة



اثنان



خمسة



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- العدد الذرى للعنصر مجموع الأعداد العلوية لمستويات الطاقة الفرعية.



أكبر من

يساوى

أصغر من

لا توجد إجابة صحيحة

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- في العناصر الانتقالية الداخلية يتم ملء مستويات الطاقة الفرعية و بالإلكترونات.



F و S

D و S

D و F

P و s

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- التوزيع الإلكتروني لعنصر النيتروجين N.....

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

$1s^2, 2s^2, 3s^2$

$1s^2, 2s^2, 2p^3$

$1s^2, 2p^3, 2s^2$

$1s^2, 2p^5$

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- عند تفاعل الحديد مع حمض الكبريتيك المركز يتكون حديد III وحديد II معًا.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند تفاعل الحديد الرطب مع بخار الماء يتكون أكسيد الحديد المغناطيسي Fe_3O_4 .



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تتكون طبقة من أكسيد الحديد عند تفاعل حمض النيتريك المخفف مع الحديد.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند تفاعل الحديد مع حمض الكبريتيك المخفف يتكون ملح الحديد III ويتصاعد غاز الهيدروجين.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يتكون صدأ الحديد نتيجة تفاعل الهواء مع الحديد مكوناً أكسيد حديد III



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتم تحضير بالتفكك الحرارى لمركب أوكسالات الحديد (II).



أوكسيد الحديد المغناطيسى

أوكسيد الحديد (II)

أوكسيد الحديد (III)

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يتفاعل أكسيد الحديد المغناطيسي مع الأحماض المركزة الساخنة ويعطى

أملاح الحديد (II) فقط.

أملاح الحديد (III) فقط.

أملاح الحديد (II) وأملاح الحديد (III).



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند تسخين أكسيد الحديد المغناطيسي في الهواء يتأكسد إلى



Fe_2O_3

FeO

Fe_3O_4

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يوجد في الطبيعة في خام الهيماتيت.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أكسيد الحديد (II)

أكسيد الحديد المغناطيسي

أكسيد الحديد (III)

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يتفاعل أكسيد الحديد (II) مع الأحماض المعدنية المخففة معطياً.....

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أملاح حديد (II) وماء.

أملاح حديد (III) وماء.

أملاح حديد (II) وأملاح حديد (III) وماء.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يترسب هيدروكسيد الحديد (III) عند إضافة محلول قلوي إلى محاليل أملاح الحديد (III) ويتحول إلى بالتسخين.



أكسيد حديد (II)

أكسيد حديد (III)

أكسيد الحديد المغناطيسي

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- أى من الصيغ الآتية تعتبر الصيغة الكيميائية لخام الليمونيت؟



Fe_2O_3

FeO

$2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$

Fe_3O_4

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في الفرن العالي، يتم اختزال الهيماتيت عند درجة حرارة أعلى من 320°C إلى



Fe_3O_4

Fe

FeO

Fe_2O_3

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يمكن استخدام الحث في صناعة الأسمدة إذا احتوى على نسبة مناسبة من



الصوديوم.

البوتاسيوم.

الحديد.

الفوسفور.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتم إنتاج الحديد في الفرن العالي بتفاعل فحم الكوك (كربون نقي) مع

FeO

Fe₂O₃

Fe₃O₄

Fe



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد المغناطيسي الأسود هي



FeO

$2\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$

Fe_2O_3

Fe_3O_4

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- في سبيكة الصلب الكربوني، زيادة نسبة الكربون تؤدي إلى زيادة صلابة الحديد.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- من أمثلة السبائك الاستبدالية سبائك الصلب الذي لا يصدأ.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تستخدم سبيكة الصلب المقاوم للصدأ في صناعة مفاتيح الربط والمطارق.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- في السبائك البينية، تكون ذرات العنصر المضاف أكبر حجماً من ذرات العنصر الأصلي.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تتباعد جزيئات العنصر الصلب عند تبريده مما يسمح بدخول ذرات العنصر المضاف.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) نباتات صغيرة الحجم لا تحتوى على أنسجة متخصصة في نقل الماء والغذاء وتعيش في الأماكن الرطبة والظليلة يطلق عليها.....



- الحزازيات.
- النباتات الوعائية.
- السرخسيات.
- المخروطيات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) النباتات التي توجد عند الآبار والوديان وجسمها مقسم إلى جذور وسيقان وأوراق ريشية وتتكاثر بالجراثيم هي

.....



النباتات اللاوعائية.

السرخسيات.

النباتات الزهرية.

معراة البذور.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(٣) نبات الصنوبر أحد النباتات التي تحمل مخاريط مذكرة ومؤنثة وهو يتبع طائفة



● معرفة البذور.

○ مغطاة البذور.

○ النباتات الزهرية.

○ السرخسيات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(٤) يتميز نبات الذرة بالصفات التالية.....



الأوراق ذات تعرق شبكي - الجذور ليفية - حزم الأنسجة الوعائية مبعثرة بالساق.

الأوراق ذات تعرق متوازٍ - الجذور ليفية - حزم الأنسجة الوعائية مبعثرة بالساق.

الأوراق ذات تعرق متوازٍ - الجذور وتدنية - حزم الأنسجة الوعائية مبعثرة بالساق.

لا شيء مما سبق.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥) كائنات حقيقة النواة ولها القدرة على الحركة والتنقل من موضع لآخر هي



الحيوانات.

النباتات.

الطحالب.

السرخسيات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦) نباتات تحتوي على سيقان وجذور وأوراق وتكون أزهارًا تتحول إلى ثمار تسمى



- مغطاة البذور.
- السرخسيات.
- الخزازيات.
- النباتات اللاوعائية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) كلمة البرمائيات تعني «الحياة المزدوجة» أي أنّ هذه الحيوانات



تتنفس بالخياشيم والرئات الكتابية.

تعيش في اليابسة والماء.

تتكاثر جنسياً ولاجنسياً.

بعضها ذاتي التغذية والآخر غير ذاتي التغذية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) تتحرك يرقات البرمائيات في الماء مثل الأسماك مستخدمةً.....



تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أطرافها الأمامية.

زعانفها الأفقية.

أطرافها الخلفية.

ذيلها المفلطح.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) تتنفس البرمائيات اليافعة بواسطة



الرئات والجلد الرطب.

الرئات والقصببات الهوائية.

الجلد الرطب الغدى.

الرئات الكتابية.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) تتميز البرمائيات بأنها حيوانات



من ذوات الدم الحار.

تفتقر إلى القشور.

ثنائية الجنس.

تعيش في الماء.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) يتميز جسم الرخويات بوجود



أصداف كلسية.

هيكل كيتونى.

أشواك كلسية.

عمود فقارى.

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) تستخدم الرخويات للتغذية.



الكلابات

الممصات

الأرجل

السفن

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) تحتوى المحاربات على أهداف أما الأخطبوط فتكون الأهداف فيه غائبة.



ذات المصارعين

داخلية

ضامرة

ذات مصراع واحد

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(٤) من الأدوار المختلفة للرخويات في الأنظمة الحيوية أنها

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



تساعد في تلقيح النباتات البحرية.

تنقى الماء من الطحالب.

تستخدم في الصناعات الجلدية.

تحلل المواد الكيميائية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) الخلايا النباتية تمتلك جدرانًا خلوية تتكون أساسًا من

السليلوز.

البكتين.

الكيتين.

لا شيء مما سبق.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) طحلب يقوم بعملية البناء الضوئي ويحتوى على حاملات أصباغ حمراء هو



○ خس البحر.

○ الفيوكس.

● البوليسيفونيا.

○ جميع ما سبق.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) أعشاب بحرية تتكون من خيوط متفرعة أو بسيطة ومن أمثلتها الفيوكس هي



الطحالب الخضراء.

الطحالب الذهبية.

الطحالب البنية.

الطحالب الصفراء.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) الطحلب الذي يحتوي على بلاستيدات خضراء حلزونية الشكل يسمى



الأسيروجيرا.

الكلاميدوموناس.

البوليسيفونيا.

الدياتومات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) يتحرك خيار البحر مستخدمًا

أ. الأقدام الأنبوية.

ب. الأشواك المتحركة.

ج. عضلات جدار الجسم.

د. (أوج) معًا.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) تتميز شوكيات الجلد بأجسام ذات جانبيين هما



الرأسصدر والبطن.

الرأس والجذع.

السطح الفمى واللافمى.

اللافمى والبطن.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) يظهر في الطور البالغ في أفراد شوحيات الجلد



- تماثل جانبي.
- تماثل شعاعي خماسي.
- تماثل ثنائي جانبي.
- تماثل كروي.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) تتكاثر شعبة شوقيات الجلد لاجنسيًا بواسطة.....



أ. الأمشاج.

ب. التبرعم.

ج. التجدد.

د. (أ و ج) معًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) يعمل على عزل الجسم عن البيئة المحيطة به لبقاء الحيوان دافئًا.



القلب

الأكياس الهوائية

الريش

المنقار

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) تسمح لكميات كبيرة من الهواء بالدخول، وتعمل على تخزينه.



أ. الرثان

ب. الأكياس الهوائية

ج. العظام المجوفة

د. (أوب) معًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(٣) تختلف في الطيور تبعًا لاختلاف طريقة التغذية ونوع الغذاء.



المناقير



عظمة القص



الأطراف الأمامية



المخالب القرنية



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) تعمل التجويفات الهوائية المتواجدة في الهيكل العظمى للطيور على



- خفة وزن الهيكل.
- شدة مرونة الهيكل.
- تخزين هواء إضافي.
- جميع ما سبق.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) كلمة البرمائيات تعنى «الحياة المزدوجة» أى أنّ هذه الحيوانات



تتنفس بالخياشيم والرئات الكتابية

تعيش فى اليابسة والماء

تتكاثر جنسياً ولاجنسياً.

بعضها ذاتى التغذية والآخر ذاتى التغذية

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) تستخدم سمكة اللامبرى التركيب التالى فى التغذية:



القشور الدرعية.

لسانها الخشن.

الأغطية الخيشومية.

جميع ما سبق.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) يتشابه سمك اللامبرى مع سمك الراى فى



أ. الزعانف الزوجية.

ب. عدم وجود غطاء خيشومى

ج. الهيكل العضروفى.

د. (ب وج) معاً.

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) يساعد وجود سمك البورى على التحكم فى الغوص بأعماق كبيرة فى البحر.



الغطاء الخيشومى.

المثانة الهوائية.

الهيكل العظمى.

القشور العظمية.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) تتغذى أجنة بعض أسماك القرش البيوضة الولودة من خلال



- المح الموجود داخل البيضة.
- مواد تؤخذ مباشرة من الأم.
- كيس المشيمة.
- الأسماك الصغيرة الموجودة بالبحار.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) تتشابه الالاسعات مع الإسفنجات في



تماثل الجسم.

المعيشة البحرية.

التراكيب الحركية.

الخلايا الالاسعة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) تنتظم الخلايا في طبقتي الأدمة والبشرة للهدرا وينصفها.....



مادة جيلا تينية.

هيكل عظمي.

خلايا لاسعة.

عدد من الثقوب.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) تتشابه اللاسعات مع الإسفنجيات في



○ مكان الإخصاب الجنسي.

● نوع التكاثر اللاجسي.

○ الشكل الظاهري للأفراد الجلد.

○ أعضاء التكاثر.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) تزداد الخلايا اللاسعة في التراكيب المستخدمة لاصطياد الفرائس والتي تسمى بـ.....



طبقة الأدمة.

الميزوجليا.

التجويف الوعائي المعدى.

اللوامس.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) تُصنف دودة الفلاريا تحت شعبة



أ. الديدان الحلقية.

ب. الديدان الخيطية.

ج. الديدان الأسطوانية.

د. (ب و ج) معًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) الطبقات الجرثومية الجنينية المكونة لجسم دودة البلاتاريا هي

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



الاکتودیرم والمیزودیرم والاندودیرم.



الاکتودیرم والاندوسیرم والاندودیرم.



الاکتودیرم والاندوسیرم والمیزودیرم.



الاندودیرم والاندوسیرم والمیزودیرم.



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) دودة العلق من الديدان

المفترسة.

المحللة.

المتطفلة داخلياً.

المتطفلة خارجياً.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) من طرق التكاثر اللاجنسى فى الديدان المفلطحة



أ. التكاثر بالجراثيم.

ب. التبرعم.

ج. التقطع.

د. (ب و ج) معًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥) دودة البلهارسيا تُعد من الديدان



الخيطية.

المفلطحة.

الحلقية.

الإبرية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) يتحرك خيار البحر مستخدمًا.....

أ. الأقدام الأنبوبية.

ب. الأشواك المتحركة.

ج. عضلات جدار الجسم.

د. (أوجد) معًا.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) تتميز شوكلات الجلد بأجسام ذات جانبيين هما



الرأسصدر والبطن.

الرأس والجذع.

السطح الفمى واللافمى.

اللافمى والبطن.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) يظهر في الطور البالغ في أفراد شوحيات الجلد



تماثل جانبي.

تماثل شعاعي خاسي.

تماثل ثنائي جانبي.

تماثل كروي.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) تتكاثر شعبة شوقيات الجلد لاجنسيًا بواسطة.....



أ. الأمشاج.

ب. التبرعم.

ج. التجدد.

د. (أوج) معًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) الحيوانات اللافقارية مفصلية الأرجل وجسمها مُغطى بقشور كيتينية وتتنفس بالخياشيم هي



العنكيات.

الحشرات.

القشريات.

البرمائيات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) تحتوى القشريات على عيون مركبة تتكون من



○ عدسة واحدة.

○ عدستان.

○ ثلاث عدسات.

● عدد كبير من العدسات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(٤) تندمج منطقة الرأس والصدر مكونةً منطقة الرأسصدر في



عديدات الأرجل.

آكلات الحشرات.

العنكيات.

الحشرات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) أيُّ مما يلي يعتبر من العوامل التي لا تساعد النهر على الترسيب؟



سقوط الأمطار والسيول.

عوائق تعترض مجراه.

تبخر مياهه.

تناقص درجة الانحدار بالنسبة للمجرى النهري.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) يترسب في أعلى الوادي، بينما تترسب عند المنصب وجانبى الوادي عند الفيضان.



- الرمال، الحصى
- الحصى، الرمال
- الحصى، الجلاميد
- الكتل الصخرية، الحصى

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) أي مما يلي يعتبر مصدر إنتاج اليورانيوم الذي يستخدم كوقود نووي؟



○ معدن الزركون.

○ معدن الروتيل.

● معدن المونازيت.

○ معدن الجارنيت.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



٤) كل مما يأتي يُعبر عن الشرفات النهرية ما عدا.....

مصاطب طمبية مستوية.

تنشأ نتيجة تغير منسوب المياه وترسب الرواسب المجاورة.

تنشأ نتيجة تلاقي المجارى المائية بمياه البحر أو البحيرة.

امتدادات طولية من الأرض على جانبي النهر.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥) أيُّ من الرواسب التالية تعتبر أول المواد ترسيباً في النهر؟



الغرين.

الصلصال.

الرمال دقيقة الحبيبات.

الرمال الخشنة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) أيُّ مما يأتي يعبر عن النحت المتباين؟

مرور الرياح على طبقات مختلفة الصلابة.

مرور الرياح على طبقات مختلفة في التركيب المعدني.

مرور الرياح على طبقات مختلفة في ما تحتويه من جسيمات.

مرور الرياح على طبقات مختلفة في اللون.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) أيُّ مما يلي يعتبر نتيجة مرور الرياح على الحصى غير منتظم الشكل؟

○ يبقى الحصى ثابتاً.

○ تفتت الحصوات إلى فتات.

● يتم برى الحصى وتحويلها إلى أشكال متعددة.

○ يترسب الحصى مكوناً صخوراً سوية.



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) تتكون الكثبان الرملية نتيجة...
**تقنيات التطوير
التكنولوجي**

- مع **مستر محمد عمر**
- العمل الهدمي للرياح.
 - النحت المتباين للصخور بتأثير الرياح.
 - العمل البنائي للرياح.
 - لزيادة الضغط والحرارة على الصخور.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) أي من أنواع الكثبان الرملية التالية يعتبر الأكثر انتشارًا؟



الكثبان الساحلية.

الكثبان الهلالية.

الكثبان المستطيلة.

الغرود.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥) أيُّ مما يأتي يعبر عن الكثبان الساحلية؟

تنشأ بفعل الرياح ذات الاتجاه الواحد.

تحتوى على نسبة قليلة من الكوارتز.

تنشأ من تجمع الرمال الشاطئية أو الصخور الساحلية المتآكلة.

كثبان يكون محورها عمودى على اتجاه الرياح.



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) تتكون الجروف والمغارات على السواحل نتيجةً

المد والجزر.

حركة الأمواج.

التيارات البحرية.

اختلاف صلابة الصخور.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) أي مما يأتي يفسر ظهور الشواطئ الصخرية متعرجةً وغير مستقيمة؟



المد والجزر.

حركة الأمواج.

اختلاف صلابة الصخور.

التيارات البحرية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) ماذا يحدث عندما تقابل الأمواج فجوات أو شقوق في الصخور؟



تتكون الخلجان.

تتكون الجروف.

تتأكل الشواطئ.

تتكون الكهوف.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) أيُّ مما يأتي يفسر وجود بعض البحار قليلة الملوحة؟

● بسبب وصول كميات كبيرة من المياه العذبة إليها من الأنهار.

○ بسبب قلة أو عدم وصول مياه عذبة إليها.

○ بسبب ارتفاع درجة الحرارة وذوبان الصخر المحيطة.

○ بسبب زيادة عملية تبخير المياه وتركيز الأملاح.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) تتكون المغارات في الصخور عن طريق للمياه الجوفية.

العمل البنائي (الترسيبي).

العمل الهدمي الكيميائي.

العمل الهدمي الميكانيكي.

العمل التفتيتي.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) أى من الصخور التالية يعتبر ذو مسامية عالية؟

الجرانيت.

البازلت.

الحجر الرملي.

الجابرو.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(٣) أيُّ مما يأتي يعتبر السبب الرئيس لتحرك المياه الجوفية تحت سطح الأرض؟



نوع المياه ونسبة الأمطار.

الميل العام للطبقات.

الجاذبية الأرضية.

مسامية ونفاذية الصخور.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) إذا كان منسوب المياه على عمق ٥٠ م تكون الصخور مشبعة بالماء.....



على عمق أقل من ٥٠ م.

على عمق أكثر من ٥٠ م.

على عمق ٥٠ م فقط.

على عمق ٢٥ م.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥) أيُّ مما يأتي يعتبر من مظاهر العمل الترسبي للمياه الأرضية؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

تكون المغارات.

الانهيارات الأرضية.

تكون الصواعد والخوابض.

ذوبان ثاني أكسيد الكربون في الماء.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تغطي المعادن بطبقة رقيقة من لمنعها من التآكل أو الصدأ في عملية تسمى بالجلفنة.



الخارصين

النحاس

النيكل

الكوبلت

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يستخدم..... في صناعة المفاصل الصناعية، التي تُستخدم كبداية للمفاصل الطبيعية التالفة بالجسم.



المنجنيز

النيكل

التيتانيوم

السكانديوم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يتم استخدام في صناعة مواد حافظة للأخشاب وللدباغة وكمُحَفِّز في عمليات الإنتاج الصناعي.



○ المنجنيز

● الكروم

○ الكوبلت

○ الفانديوم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يلعب عنصر دورًا مهمًا في الحياة حيث يتم استخدامه كمنشط لعدد كبير من الإنزيمات.



السكانديوم

المنجنيز

الكوبلت

الخارصين

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يعتبر عنصر ذا أهمية كبيرة، حيث يدخل في تركيب خلايا الدم الحمراء ليُمكنها من حمل الأكسجين من الرئتين إلى جميع أنحاء الجسم.



الكروم

النيكل

التيتانيوم

الحديد

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يستخدم مع أبخرة الزئبق لإنتاج أضواء ساطعة تشبه أشعة الشمس.



المنجنيز

الفانديوم

السكانديوم

التيتانيوم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يستخدم مع الرصاص والكاديوم في صناعة السبائك التي لها درجة انصهار منخفضة.



البزموت

الأنتيمون

الزرنيخ

الفوسفور

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يستخدم في بطاريات الرصاص الحمضية.



الفوسفور

البزموت

الأنثيمون

النيتروجين

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يستخدم الفوسفور كمادة حافظة للأخشاب.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يدخل النيتروجين في ملء إطارات السيارات لأن معدل تسربه أقل من الهواء الجوى.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يدخل في صناعة الألعاب النارية.



النيتروجين

الفوسفور

الزرنيخ

البزموت

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- من أشد عناصر المجموعة الخامسة A سُمية هو.....



الزرنيخ.

البزموت.

الفوسفور.

النيتروجين.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يعتبر النيتروجين والفوسفور من العناصر بينما الزرنيخ والأنتيمون من العناصر



الفلزية، اللا فلزية.

اللا فلزية، الفلزية.

اللا فلزية، أشباه الفلزات.

فلزية، أشباه الفلزات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يعتبر البزموت عنصراً فلزيًا ولكنه يشذ عن معظم الفلزات حيث إنه في الحالة البخارية تتكون أبخرته من ذرتين.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تتراوح أعداد تأكسد المجموعة الخامسة (5A) من (3+ إلى 5-).



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عدد تأكسد النيتروجين في المركبات الأكسجينية موجب، بينما عدد تأكسد النيتروجين في المركبات الهيدروجينية سالب.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تتفاعل المجموعة الخامسة (5A) مع الأكسجين لتعطي أكاسيد بعضها حمضي مثل، وبعضها قلوي مثل



. Bi_2O_5 ، Sb_2O_3 ، N_2O_5

. N_2O_5 ، Sb_2O_3 ، Bi_2O_5

. Bi_2O_5 ، N_2O_5 ، Sb_2O_3

. Sb_2O_3 ، Bi_2O_5 ، N_2O_5

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- التآصل هو ظاهرة كيميائية توجد في بعض المواد تؤدي إلى وجودها بصور متعددة نتيجة لاختلاف تركيبها البلوري مع تشابه تركيبها الكيميائي.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تستخدم الألكانات ذات الكتلة الجزيئية الكبيرة في عمليات التشحيم لحماية الآلات من التآكل.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تستخدم الألكانات كمذيب للمواد غير العضوية كالدهون.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- نحصل على الكلوروفورم من.....، وأستخدم كمخدر وتوقف استخدامه لأن الجرعة الزائدة منه تسبب.....، وأستبدل بمخدر أكثر أماناً هو.....

- تقنيات التطوير التكنولوجي مع مستر محمد عمر**
- تفاعل استبدال الميثان والهالوجين في ضوء الشمس المباشر، اضطراب عصبي، الهالوثان.
 - تفاعل استبدال الميثان والهالوجين في ضوء الأشعة فوق بنفسجية، الوفاة، 1, 1, 1-ثلاثي كلورو إيثان.
 - تفاعل إضافة الميثان والهالوجين في ضوء الأشعة فوق بنفسجية، الوفاة، $CF_3CHBrCl$.
 - تفاعل استبدال الميثان والهالوجين في ضوء الأشعة فوق بنفسجية، الوفاة، 2- برومو-2-كلورو-1,1,1-ثلاثي فلورو إيثان.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند التحلل المائي لغاز الميثان بالحرارة في وجود عامل حفاز ينتج والذي يستخدم



$C + 2H_2$ ، كمادة مالئة في صناعة إطارات السيارات.

$CO + 3H_2$ ، كعامل مخترل.

$CO + H_2O$ ، كوقود.

$C + 2H_2O$ ، في صناعة اللدائن.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

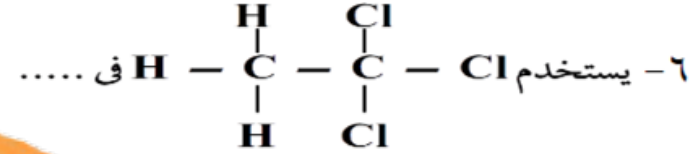
٥- نحصل على مادة تُستخدم كورنيش للأحذية من أسيتات الصوديوم من



- التقطير الجاف لملح لأسيتات الصوديوم
- التقطير الجاف لملح لأسيتات الصوديوم، ثم تسخين الناتج في الهواء.
- التقطير المائي لملح لأسيتات الصوديوم مع مستر محمد عمر.
- التقطير المائي لملح لأسيتات الصوديوم، ثم تسخين الناتج في الهواء.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



- التنظيف الجاف.
- تصنيع البلاستيك الرغوي.
- منظم للأجهزة الإلكترونية.
- التخدير.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١ - يستخدم في صناعة الترمومترات التي تقيس درجات حرارة منخفضة تصل إلى 50°C .



الإيثيلين جليكول

الجليسرول

الكحول الإيثيلي

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- سائل زيتى عديم اللون يتميز بأنه شديد الانفجار يسمى بـ.....



الإيثيلين جليكول.

ثلاثى نترات الجلسرين.

الكحول الإيثيلي.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يستخدم الكحول الإيثيلي في تعقيم الفم والأسنان.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يستخدم الجليسرول في تكوين الكحول المحول.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يستخدم النيتروجليسرين في صناعة الديناميت.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يستخدم المركب الناتج من تفاعل بروميد الإيثيل C_2H_5Br مع هيدروكسيد البوتاسيوم KOH في



صناعة العطور.



مستحضرات التجميل.



مبردات السيارات كمادة مانعة للتجمد.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الصيغة الجزيئية لحمض اللاكتيك هي $C_3H_5O_3$.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يُستخدم حمض الأسكوربيك في صناعة الأسبرين.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- جميع البروتينات تتكون من أحماض أمينية من نوع الألفا أمينو.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- حمض الستريك هو فيتامين ج.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تُستخدم بنزوات الصوديوم ذات الصيغة البنائية C_6H_5COONa في حفظ الأغذية الحامضية.



صح



خطأ



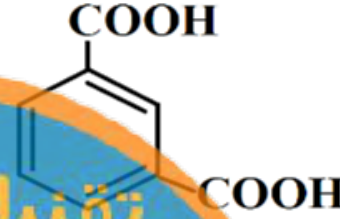
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

حمض فثاليك

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



١- يُسمى المركب

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- ذوبان حمض المالونيك أكبر من ذوبان حمض الأنثراينيك.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يمكن أن نحصل على حمض البنزويك من الهكسان وذلك عن طريق ثم ثم



تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

- إضافة، ألكة، أكسدة عند 200°C .
- إعادة تشكيل مُحفزة، ألكة، أكسدة عند 200°C .
- إضافة، إعادة تشكيل مُحفزة، أكسدة عند 400°C .
- إعادة تشكيل مُحفزة، ألكة، أكسدة عند 400°C .

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- حمض الأستيك أقوى من حمض البنزويك من حيث الحامضية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- الأحماض الأروماتية أقل ذوبان في الماء وأقل تطايراً من الأحماض الأليفاتية.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الهيدرة الحفزية ثم الأكسدة لـ 1- بيوتائين تُنتج.....



1- بيوتانويك.

1- بيوتنيويك.

1- بروبانويك.

1- بروبنويك.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يزول لون محلول برمنجنات البوتاسيوم عند إضافتها للميثانول وذلك لتكون الذى يتأكسد إلى

تقنيات التطوير التكنولوجى

مع مستر محمد عمر

ميثانول - ميثانويك.

إيثانول - إيثانويك.

ميثانال - ميثانويك.

إيثانال - إيثانويك.

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- أكسدة البنزالدهيد تُنتج

حمض الفثاليك.

حمض البنزويك.

حمض الأستيك.

حمض الفورميك.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- الهيدرة الحفزية للأستيلين تتم عند درجة حرارة 40°C .



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يحضر حمض الأستيك في الصناعة عن طريق الهيدرة الحفزية للأستيلين ثم أكسدة الناتج.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- أحماض أو قواعد عضوية ضعيفة يتغير لونها بتغير نوع المحلول.....



الفلزات.

الأدلة.

الإلكترونيات.

الغرويات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- إذا كان تركيز $H^+ > OH^-$ يكون المحلول حمضي.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- إذا كانت قيمة الـ pH لمحلول ما أكبر من 7 فإن هذا المحلول يكون



أ- حمضي.

ب- قلوي.

ج- متعادل.

د- (أ و ج).

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤ - قيمة الـ pH التي يكون عندها عباد الشمس أحمر هي



3.5

7

14

8

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- إذا كان الفينولفثالين عديم اللون في محلول ما فإن هذا المحلول يكون

أ- حمضى.

ب- قاعدى.

ج- متعادل.

د- (أ وج) معًا.



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تتميز المركبات العضوية عن المركبات غير العضوية بأن لها درجة غليان مرتفعة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- المركبات غير العضوية هي مركبات شديدة الحساسية تتأثر تفاعلاتها بوجود عامل مساعد وبتغير درجة الحرارة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- اعتقاد برزيليوس أن المركبات العضوية هي مركبات لا يمكن تحضيرها في المختبرات اعتقاد خاطئ.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تذوب المركبات غير العضوية في المذيبات القطبية كالماء بينما تذوب المركبات العضوية في المذيبات العضوية كالبنزين.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- ترجع وفرة المركبات العضوية إلى قدرة ذرة الكربون على الارتباط بذرات العناصر الأخرى بروابط أيونية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يمكن تحضير الميثان من أكسدة هاليد الميثيل المذاب في الكحول.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يضاف CaO في تفاعل تحضير الميثان لـ.....



- رفع درجة حرارة التفاعل.
- زيادة سرعة التفاعل.
- خفض درجة حرارة التفاعل.
- لا يؤثر على التفاعل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- الجير الصودي هو خليط من



هيدروكسيد الصوديوم وهيدروكسيد الكالسيوم



أكسيد الكالسيوم وأكسيد الصوديوم.



أكسيد الصوديوم وهيدروكسيد الكالسيوم.



أكسيد الكالسيوم وهيدروكسيد الكالسيوم



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يجل الهيدروجين الناتج من تفاعل الخارصين مع حمض الهيدروكلوريك المخفف محل هاليد الميثيل لتكوين الميثان.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- ناتج تفاعل ملح أسيتات الصوديوم اللامائية مع الجير الصودي



الميثان وكربونات الكالسيوم.

الميثان وكربونات الصوديوم.

الميثان وهيدروكسيد الكالسيوم.

الميثان وبيكربونات الصوديوم.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يمكن الحصول على البنزين من كربيد الكالسيوم من خلال ثم..... ثم.....

○ تسخينه مع الجير الصودي، إضافة الماء، بلورة الناتج في أنبوب مسخن لدرجة الإحمرار.

تقنيات التطوير

○ إضافة الماء، اختزال الناتج.

التكنولوجيا

● تنقيط الماء، ثم إمرار الناتج في أنبوبة نكلا مسخنة لدرجة الإحمرار.

مع مستر محمد عمر

○ التقطير الإتلافي، التقطير التجزيئي.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يتشابه تحضير البنزين والميثان معملياً فكلامنها يتم تحضيره من التقطير الجاف لأسيتات الصوديوم.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يُحضّر البنزين صناعياً من الفحم الحجري من خلال ثم

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

تسخينه مع الجير الحي، إضافة الماء، بلمرة الناتج في أنبوب نكل مسخن لدرجة الإحمرار.

تسخينه مع الجير الصودي، إضافة الماء، بلمرة الناتج في أنبوب مسخن لدرجة الإحمرار.

التقطير الإتلافي، التقطير التجزيئي.

التقطير التجزيئي، التقطير الإتلافي.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يُعرف تفاعل الحصول على البنزين من الهكسان العادي ب..... وناتج التفاعل هو

البلمرة، حلقة بنزين + 2 مول من الهيدروجين.

البلمرة، حلقة بنزين + 2 مول من الهيدروجين.

الاختزال، 2 حلقة بنزين + 2 مول من الهيدروجين.

إعادة التشكيل المحفزة، حلقة بنزين + 4 مول من الهيدروجين.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- ناتج إمرار الفينول على مسحوق من الزنك المسخن هو.....، ويعرف هذا التفاعل ب.....

○ حلقة بنزين + هيدروكسيد الزنك، اختزال.
● حلقة بنزين + أكسيد الزنك، اختزال.

○ حلقة بنزين + ماء، إعادة تشكل.
○ حلقة بنزين + هيدروكسيد الزنك، أكسدة.

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- للحصول على البنزين من بلمرة الأستيلين يحتاج التفاعل إلى



2 مول من الأستيلين.

3 مول من الأستيلين.

4 مول من الأستيلين.

1 مول من الأستيلين.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) أيُّ مما يلي يعتبر نص قانون مبدأ الوتيرة الواحدة؟

- القوانين الفيزيائية والكيميائية والتقنيات المتخذي الأحدث من تلك التي جرت في الماضي الجيولوجي.
- القوانين البيولوجية التي تحدث الآن هي التي ستحدث في المستقبل.
- القوانين الكيميائية والفيزيائية والبيولوجية التي تحدث الآن هي التي تحدث بعد عشر سنوات.
- القوانين البيولوجية والكيميائية والفيزيائية التي تحدث الآن قد حدثت منذ خمس سنوات.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) ما المقصود بعبارة " لفهم كيفية تشكل الصخور القديمة علينا فهم العمليات التي تحدث في الوقت الحاضر"؟



- الماضي هو مفتاح الحاضر.
- الماضي هو مفتاح المستقبل.
- المستقبل هو مفتاح الماضي.
- الحاضر هو مفتاح الماضي.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) ماذا تهدف الجيولوجيا الطبيعية والجيولوجيا التاريخية على الترتيب؟

- تحديد الأزمنة الجيولوجية الماضية - فهم العمليات التي تتم تحت سطح الأرض.
- فهم العمليات التي تتم تحت سطح الأرض - تحديد الأزمنة الجيولوجية الماضية.
- تحديد الأزمنة الجيولوجية الماضية - فهم العمليات التي تتم تحت سطح الأرض.
- فهم العمليات التي تحدث سرًا - فهم العمليات التي تتم تحت سطح الأرض.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(٤) أيُّ من التخصصات التالية يعتبر من مجالات علم الجيولوجيا؟

- علم البلورات - علم الفيزياء - علم البيولوجيا
- علم البلورات - الجيوفيزياء - علم الكيمياء
- علم البلورات - علم المحيطات - علم الأرصاد الجوية
- علم البلورات - جيولوجيا البترول - علم البيولوجيا



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) أيُّ من التخصصات التالية يعتبر من مجالات علم الجيولوجيا؟



○ علم البلورات - علم الفيزياء - علم البيولوجي.

○ علم البلورات - الجيوفيزياء - علم الكيمياء.

○ علم البلورات - علم المحيطات - علم المياه الأرضية.

○ علم البلورات - جيولوجيا البترول - علم البيولوجي.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يمكننا قياس كتلة المواد بواسطة



الكؤوس الزجاجية.

الميزان الحساس.

الماصة.

السّحّاحة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- لمعرفة حجم معلوم من السوائل يمكننا استخدام



السَّحَّاحَة.

الماصة.

مخبار مُدرَّج.

أنابيب اختبار.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تستخدم لقياس حجوم السوائل ولكنها ليست بنفس دقة الماصة.



سحّاحة

كؤوس زجاجية

مخابير مدرجة

دوارق عيارية

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتم تحضير المحاليل بأحجام دقيقة باستخدام.....



- الماصة.
- دوارق مستديرة القاعدة.
- كؤوس زجاجية.
- دوارق عيارية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- السائل الذي يحمل رقمًا هيدروجينيًا يساوي 3 يكون سائلًا



حمضيًا.

قاعديًا.

متعادلاً.

مترددًا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- وحدة القياس هي تعبير عن عدد الوحدات القياسية للخاصية المقاسة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يستخدم القياس في الكيمياء للتعرف على تركيز العناصر المكونة للمواد.



صح

خطأ

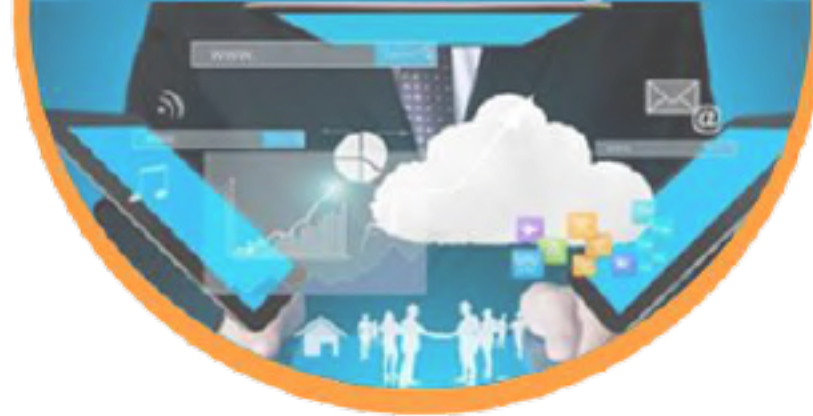
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- مراقبة جودة الماء الصالح للشرب هو أحد أنواع القياس من أجل التصرف.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يجب أن يتراوح pH للحليب السائل بين 6.5 و 6.7 حتى يطابق الجودة المطلوبة.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) في ظروف درجة الحرارة والضغط العادية يكون النيتروجين في الحالة السائلة.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الأجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الأختيارات المعطاه:

٢) عند تفاعل الماغنسيوم مع النيتروجين وبإضافة الماء يتكون غاز النشادر.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الأجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الأختيارات المعطاه:

٣) يمكن تحضير غاز النيتروجين عن طريق إمرار الهواء الجوى عبر محلول نترات البوتاسيوم.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الأجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الأختيارات المعطاه:

٤) عند تحضير غاز النيتروجين، يعمل فلز النحاس المسخن على إزالة الاكسجين.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الأجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الأختيارات المعطاه:

٥) يُجمع غاز النيتروجين بإزاحة الماء لأسفل لأنه صعب الذوبان في الماء.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) من خصائص غاز ثاني أكسيد الكربون أنه عديم اللون والطعم ولكن له رائحة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الأجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الأختيارات المعطاه:

٢) يُجمع ثاني أكسيد الكربون بعد تحضيره بإزاحة الماء لأعلى.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الأجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الأختيارات المعطاه:

٣) يُستخدم الثلج الجاف في حفظ الأغذية.



- صح
- خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الأجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الأختيارات المعطاه:

(٤) يدخل ثانى أكسيد الكربون فى صناعة المخبوزات.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الأجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الأختيارات المعطاه:

٥) يُستخدم ثاني أكسيد الكربون في إطفاء الحرائق لأنه يشتعل ولكنه لا يساعد على الاشتعال.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تهتم الكيمياء التحليلية بدراسة خواص المواد تبعاً لتركيبها وبنائها.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- الكيمياء الحيوية تركز على دراسة المكونات الخلوية للكائنات الحية وتركيبها الكيميائي.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يمكن الاستفادة من علم الكيمياء في صناعة الأدوية وتطويرها.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يمكن استخدام الكيمياء الحيوية في دراسة أساليب تخصيب التربة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- النانوتكنولوجى فى الكيمياء سيسهم بشكل كبير فى تجميع الذرات والجزيئات بأبعاد نانوية.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- إذا كانت الحرارة النوعية للحديد والنحاس $J/g^{\circ}C$ (0.385 ، 0.444) على التوالي فإن كمية الحرارة التي يحتاجها النحاس كمية الحرارة التي يحتاجها الحديد لكي ترتفع درجة حرارته بنفس المقدار.



أكبر من

أقل من

تساوى

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند تسخين 100 g من الماء لتصل حرارتها إلى 300 K، استهلكت كمية من الحرارة مقدارها J 3344.
احسب درجة الحرارة الابتدائية للماء علماً بأن الحرارة النوعية للماء تساوي 4.18 J/g°C.
علماً بأن الدرجة المثوية (°C) = الدرجة الكلفنية (K) - 273



19 °C

8 °C

27 °C

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- العلاقة بين طاقة النظام وحركة جزيئاته علاقة عكسية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- كمية الطاقة تعبر عن مفهوم درجة الحرارة بينما الحرارة تعبر عن مقياس سخونة المادة أو برودتها.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- في المسعر الحرارى يحدث التبادل الحرارى بين كميات المادة المتواجدة بداخله فقط.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يجرى التفاعل داخل مسعر القبلة في وفرة من الأكسجين تحت ضغط جوى ثابت.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- علم الكيمياء التحليلية يهتم بدراسة المركبات غير العضوية وخواصها.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يهتم علم الكيمياء العضوية بدراسة ما يطرأ على حالات الطاقة من تغيرات.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يمكننا الاستفادة من علم الكيمياء في المجال الزراعي.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتكون راسب أبيض من $AgCl$ لا يذوب في محلول الأمونيا عند إضافة محلول الملح إلى حمض HCl المخفف في تجربة الكشف عن كاتيون الفضة.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند إضافة محلول الملح إلى محلول يوديد البوتاسيوم يتكون راسب أصفر لا يذوب في محلول الأمونيا في تجربة الكشف عن كاتيون الفضة.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تنقسم اللا فلزات في التحليل الكيفي إلى ست مجموعات.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند تفاعل محلول الملح مع حمض الهيدروكلوريك المخفف يتكون راسب أبيض Hg_2Cl_2 يتحول إلى اللون الأسود بإضافة محلول الأمونيا في تجربة الكشف عن كاتيون الزئبقوز.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- في تجربة الكشف عن كاتيون الرصاص، عند تفاعل محلول الملح مع محلول كرومات البوتاسيوم يتكون راسب أسود من PbS يذوب في HNO_3 المخفف الساخن.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- في تجربة الكشف عن أنيون الكربونات يتصاعد بإضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف على كربونات الصوديوم.



غاز CO_2

غاز H_2

غاز H_2S

غاز Cl_2

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند تفاعل محلول من أنيون ما مع كبريتات الماغنسيوم ونتج عن ذلك ظهور راسب أبيض على البارد وهذا الراسب يذوب في حمض الهيدروكلوريك فهذا دليل على أن هذا الأنيون هو.....



البيكربونات.

الكبريتات.

النترات.

الكربونات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند إضافة محلول الكبريتيت مع محلول كلوريد الباريوم في تجربة الكشف عن أيون الكبريتيت، يتكون



راسب بني محمر.

راسب أبيض.

راسب أصفر.

راسب جيلاتيني.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتصاعد غاز عند تفاعل أنيون الكبريتيد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف.



غاز H_2

غاز S_2

غاز Cl_2

غاز H_2S

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تتصاعد أبخرة عند إضافة محلول الملح مع محلول يوديد البوتاسيوم في تجربة الكشف عن أنيون النيتريت.



غاز النشادر

اليود

غاز الكلور

غاز الأمونيا

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتكون راسب أبيض من $AgCl$ لا يذوب في محلول الأمونيا عند إضافة محلول الملح إلى حمض HCl المخفف في تجربة الكشف عن كاتيون الفضة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند إضافة محلول الملح إلى محلول يوديد البوتاسيوم يتكون راسب أصفر لا يذوب في محلول الأمونيا في تجربة الكشف عن كاتيون الفضة.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تنقسم اللا فلزات في التحليل الكيفي إلى ست مجموعات.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند تفاعل محلول الملح مع حمض الهيدروكلوريك المخفف يتكون راسب أبيض Hg_2Cl_2 يتحول إلى اللون الأسود بإضافة محلول الأمونيا في تجربة الكشف عن كاتيون الزئبقوز.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- في تجربة الكشف عن كاتيون الرصاص، عند تفاعل محلول الملح مع محلول كرومات البوتاسيوم يتكون راسب أسود من PbS يذوب في HNO_3 المخفف الساخن.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تتميز كربونات المجموعة الخامسة بقدرتها على الذوبان في الماء.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في تجربة كشف الذهب يعطى كاتيون الكالسيوم لون أحمر قرمزي.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند تفاعل محلول الملح مع حمض الكبريتيك المخفف H_2SO_4 يتكون راسب أبيض يذوب في محلول $(NH_4)_2SO_4$ في تجربة الكشف عن كاتيون الكالسيوم.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- عند تفاعل محلول الملح مع $KMnO_4$ في تجربة الكشف عن كاتيون الكالسيوم يتكون راسب أصفر يذوب في حمض الخليك.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- الكاشف الأساسى للمجموعة الخامسة هو محلول كربونات الأمونيوم فى وجود كلوريد الأمونيوم مع محلول هيدروكسيد الأمونيوم.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١ - عند تفاعل أنيون الكلوريد Cl^- مع حمض الكبريتيك المركز يتصاعد غاز



- الكلور.
- كلوريد الهيدروجين.
- غاز ثاني أكسيد الكبريت.
- الأمونيا.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند إضافة محلول الملح إلى محلول نترات الفضة في تجربة الكشف عن أنيون البروميد يتكون راسب لونه



أصفر.

أزرق.

أحمر.

بنى.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تجربة الحلقة البنينة من التجارب المميزة للكشف عن



أنيون اليوديد.

أنيون البروميد.

أنيون النترات.

أنيون الكلوريد.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تعطى أملاح أنيونات و راسبًا مع محلول كلوريد الباريوم.



الفوسفات والكربونات

الكربونات والكبريتات

الفوسفات والكبريتات

الفوسفات والأحماض

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يتصاعد غاز الكلور الأصفر المخضر عند تفاعل أنيون الكلوريد مع

محلول نترات الفضة.

ثاني أكسيد المنجنيز.

محلول أسيتات الرصاص.

محلول كبريتات الحديد.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يستخدم التحليل الكمي للكشف عن مكونات المادة والعناصر الموجودة فيها.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- التحليل العنصرى هو تحليل يستخدم للكشف عن عنصر معين.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يتكون الملح الناتج عن اتحاد حمض وقاعدة من شقين؛ أحدهما حامضى يسمى كاتيون والآخر قاعدى يسمى أنيوناً.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يستخدم التحليل العنصرى فى التعرف على عنصرى الكربون والهيدروجين فى المركبات العضوية.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يمكن استخدام التحليل الكيفي لتحديد النسبة المئوية التي يمثلها كل عنصر في أي مركب من المركبات.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- التفاعل الذي يُستخدم أثناء تحليق الطائرات وفي سفن الفضاء هو



تفاعل السوبر أكسيد مع الحمض.

تفاعل السوبر أكسيد مع الماء.

تفاعل السوبر أكسيد مع ثاني أكسيد الكربون.

تفاعل فوق الأكسيد مع الأحماض.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يعطى عنصر البوتاسيوم اللون القرمزى على اللهب.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يتصاعد غاز الهيدروجين ويشتعل بفرقة عند تفاعل فلزات الألقاء مع



- الماء.
- الهواء.
- الأوكسجين.
- الهالوجينات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تنغمس عناصر الليثيوم **Li**، الصوديوم **Na**، البوتاسيوم **K** في الماء بسبب قلة كثافتها.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يُنتج من تفاعل الفلزات القلوية مع الهيدروجين.



هاليدات الفلز

فوق أكسيد البوتاسيوم

سوبر أكسيد الصوديوم

هيدريد الفلز

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

(١) باستخدام شكل فن اختر الإجابة الصحيحة:



مجموعة العناصر المشتركة بين ص

{٥}

{٩، ٨}

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

(٢) باستخدام شكل فن اختر الإجابة الصحيحة:



مجموعة العناصر المشتركة بين ص.م.ع

{٥}



{٢,٥}



{٢}



{٨,٩}



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

(٣) باستخدام شكل فن اختر الإجابة الصحيحة:



ص = ...

{٥,٤,٣} ○

{٨,٩} ○

{٨,٩,٥} ○

{٢,٨,٩,٥} ●

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

(٤) باستخدام شكل فن اختر الإجابة الصحيحة:



ع = ...

{٥٠٤٠٣} ○

{١٠٧٠٤} ○

{١٠١} ○

{٢} ○

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- عند إضافة كربونات الصوديوم إلى حمض الأستيك يتعكر ماء الجير الراق و ذلك لتصادد غاز O_2 .

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تفاعل تكوين الأستر يُستخدم للكشف عن الأحماض والكحولات.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يُسمى تفاعل الحمض الكربوكسيلى مع البيكربونات تفاعل



○ هيدرة حفزية.

○ أسترة.

● كشف الحامضية.

○ هلجنة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تفاعل حمض الأستيك مع الكحول الميثيلي يعطى أستيات إيثيل.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- تفاعل الأحماض مع الكحولات لتكوين الأستر المقابل يعتبر تفاعلاً انعكاسياً.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- عند تفاعل حمض النيتريك المخفف مع الحديد يتكون نترات حديد $Fe(NO_3)_3$ ولا يتكون نترات حديد $Fe(NO_2)_3$ لأن حمض النيتريك عامل مختزل قوى.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تستخدم تجربة الحلقة البنية للكشف عن



أيون النيتريت.

أيون الكربونات.

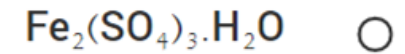
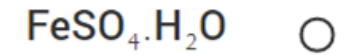
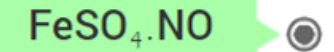
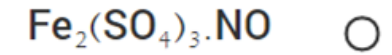
أيون النترات.

أيون الكبريتات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- الصيغة الكيميائية لمركب الحلقة البنية



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يجب ألا تزيد درجة الحرارة عن عند تحضير حمض النيتريك.



100 °C



150 °C



50 °C



25 °C



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- عند تفاعل فلز الحديد مع حمض النيتريك المركز



تتكون أبخرة بنية حمراء.

يستمر التفاعل لمدة طويلة وتتكون سحب بيضاء كثيفة.

يتوقف التفاعل بسرعة لتكوّن طبقة من الأكسيد.

يتكون نترات حديد (III) وماء وأكسيد نيتريك.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يتم التمييز بين أملاح النترات وأملاح النيتريت عن طريق إضافة محلول برمنجنات البوتاسيوم المحمضة بحمض الكبريتيك المركز.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

أجب بـ "صواب" أو "خطأ".



(١) الحديد من العناصر التي تتفاعل مع الأكسجين ولا تصدأ

خطأ



صواب



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

أجب بـ "صواب" أو "خطأ".

(٢) التغير الذي يطرأ على المسامير الحديدية عند تعرضه للهواء وبخار الماء يسمى تغير فيزيائي.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

أجب بـ "صواب" أو "خطأ".

(٣) الذهب من العناصر التي تتفاعل بصعوبة مع أكسجين الهواء.

خطأ
تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صواب



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

أجب بـ "صواب" أو "خطأ".



(٤) الصوديوم أكثر نشاطاً من الحديد وأقل نشاطاً من النحاس.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

خطأ

صواب

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

أجب بـ "صواب" أو "خطأ".

(٥) يتفاعل الصوديوم مع الأكسجين بمجرد تعرضه للهواء الرطب لأنه نشط كيميائيًا.



صواب

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تتميز العناصر النبيلة بأنها من أعلى العناصر سالبة كهربية.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند تفاعل الفلور مع أى عنصر آخر فإنه يجذب الإلكترونات إليه ويتحول إلى أنيون.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يتميز عنصر السيزيوم بارتفاع قدرته على جذب الإلكترونات إليه وهو أكثر العناصر سلبية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تُكوّن الغازات النبيلة عددًا محدودًا من المركبات.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يستخدم مقياس باولنج لتحديد السالينية الكهربائية لجميع عناصر الجدول الدوري.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تتميز العناصر النبيلة بأنها من أعلى العناصر سالبة كهربية.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند تفاعل الفلور مع أى عنصر آخر فإنه يجذب الإلكترونات إليه ويتحول إلى أنيون.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يتميز عنصر السيزيوم بارتفاع قدرته على جذب الإلكترونات إليه وهو أكثر العناصر سالبية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تُكوّن الغازات النبيلة عددًا محدودًا من المركبات.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يستخدم مقياس باولنج لتحديد السالبية الكهربية لجميع عناصر الجدول الدوري.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- قطبية الإسترات قطبية الأحماض العضوية لعدم احتواء الإسترات على مجموعة الهيدروكسيل القطبية.



أقل من

متساوية مع

أكبر من

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- إذا كانت درجة غليان حمض الأستيك تساوى 111°C وكانت درجة غليان كحول البروبانول تساوى 81°C إذا تكون درجة غليان فورمات الميثيل تساوى علماً بأن هذه المركبات لها نفس الوزن الجزيئى.



120°C

100°C

32°C

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- التحلل المائي الذي يستخدم فيه HCl مخففاً كعامل مساعد يسمى

التحلل المائي.

التحلل المائي الحمضي.

التحلل المائي القاعدي.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- في عملية التَصَبُّنُ يستخدم مع التسخين وينتج من هذا التحلل ملح الحمض والكحول.



قلوى مائي



حمض معدني



ملح متعادل



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- عند تفاعل الإسترات مع الأمونيا يتكون و.....

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

كحول، ملح الحمض.

كحول، ألدهيد.

كحول، أميد الحمض.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- الإسترات تذوب في الماء لأنها تستطيع أن تكون روابط هيدروجينية بينها وبين الماء.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- درجة غليان حمض الأستيك درجة غليان الإيثانول.



أكبر من

أصغر من

يساوى

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- درجة ذوبان حمض الهكسانويك أكبر من درجة ذوبان حمض البيوتريك.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تفاعل حمض الأستيك مع كربونات الصوديوم يعطى



ميثانوات الصوديوم.

فورمات الصوديوم.

إيثانوات الصوديوم.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- نتيجة اختزال حمض الأستيك بالهيدروجين في وجود كرومات النحاس عند درجة 200°C يَتُجُّ



كحول ميثيلي.

كحول إيثيلي.

أسيتالدهيد.

فورمالدهيد.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- كلما زادت عدد ذرات الكربون في الحمض تزداد درجة غليان الحمض.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- هي النقطة التي يتساوى عندها عدد مولات كاتيونات الحمض مع عدد مولات أنيونات القاعدة.



نقطة التعادل



نقطة التكافؤ



نقطة التماس



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

$$\frac{Ca \times Va}{a} = \frac{Cb \times Vb}{b} - 2$$

من هذا القانون (Ca) هي

تركيز القاعدة.

تركيز الحمض.

حجم القاعدة.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- دليل يتغير لونه إلى البرتقالي في الوسط المتعادل.



الفينولفيثالين

عباد الشمس

لا توجد إجابة صحيحة

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- هي عملية كيميائية يتم من خلالها معرفة تركيز محلول ما بعد أن تفاعل تمامًا مع محلول آخر ذي تركيز معلوم.



المعايرة

التعادل

الترسيب

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- أُجريت معايرة 25 mL من محلول هيدروكسيد الصوديوم باستخدام حمض الهيدروكلوريك 0.1 M وعند تمام التفاعل استُهلك 30 mL من الحمض، فإن تركيز هيدروكسيد الصوديوم يساوي

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

0.08 M

0.12 M

7.5 M

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(١) تتكون البروتينات من وحدات أصغر تسمى الأحماض النووية.



صح

خطأ

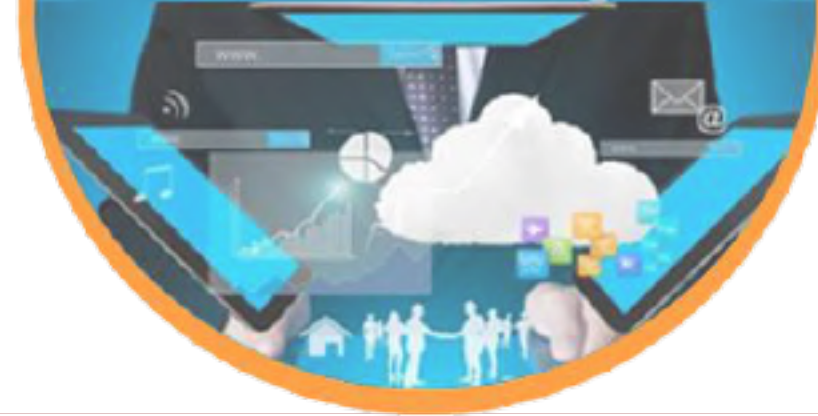
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(٢) ترتبط الأحماض الأمينية مع بعضها البعض برابطة تساهمية.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣) يختلف كل حمض أميني عن الآخر بتغير مجموعة الكربوكسيل.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) تسمى الأحماض الأمينية التي لا يصنعها الجسم ويجب تناولها بالغذاء بالأحماض الأمينية غير الأساسية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥) عدد أنواع الأحماض الأمينية المعروفة حتى الآن هما عشرون نوعاً.

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتم تحضير بالتفكك الحرارى لمركب أوكسالات الحديد (II).



أكسيد الحديد المغناطيسى

أكسيد الحديد (II)

أكسيد الحديد (III)

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يتفاعل أكسيد الحديد المغناطيسي مع الأحماض المركزة الساخنة ويعطى.....

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أملاح الحديد (II) فقط.

أملاح الحديد (III) فقط.

أملاح الحديد (II) وأملاح الحديد (III).

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند تسخين أكسيد الحديد المغناطيسي في الهواء يتأكسد إلى



Fe_2O_3

FeO

Fe_3O_4

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يوجد في الطبيعة في خام الهيماتيت.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أكسيد الحديد (II)

أكسيد الحديد المغناطيسي

أكسيد الحديد (III)

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يتفاعل أكسيد الحديد (II) مع الأحماض المعدنية المخففة معطيًا



أملاح حديد (II) وماء.

أملاح حديد (III) وماء.

أملاح حديد (II) وأملاح حديد (III) وماء.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يترسب هيدروكسيد الحديد (III) عند إضافة محلول كلوي إلى محاليل أملاح الحديد (III) ويتحول إلى بالتسخين.

أوكسيد حديد (II)

أوكسيد حديد (III)

أوكسيد الحديد المغناطيسي



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١) السُّكريات مُعقدة التركيب هي أسهل المواد الكيميائية ذوبانًا في الماء.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢) البوليمرات هي مركبات عضوية كبيرة الحجم تتكون من جزيئات أصغر حجماً.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

(٣) عملية التكتيف هي اتحاد المونيمرات لتكوين بوليمرات.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤) يُعتبر السليلوز من الأمثلة على السُّكريات الثنائية، والجلوكوز من السُّكريات الأحادية، و المالتوز من عديدات السكر.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥) السُّكْرِيَّات الثَّنَائِيَّة والثُّلَاثِيَّة تكون على شكل سلسلة مفتوحة أما السُّكْرِيَّات الخُمْاسِيَّة والسُّدَّاسِيَّة تكون على شكل سلسلة مفتوحة أو حلقيَّة.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تستخدم الدهون الغير عضوية كإحدى طرق وقاية الحديد بالتغطية غير المعدنية.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- في الوقاية يتم تغطية الحديد بفلز نشاطاً.



المصعدية، أكثر

المهبطية، أكثر

المصعدية، أقل

المهبطية، أقل

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- لمعالجة صدأ الحديد يتم إضافة تشكيل السبائك ستيل

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



- الكروم والنيكل
- الماغنسيوم والنيكل
- الألومنيوم والكروم
- الخارصين والألمنيوم

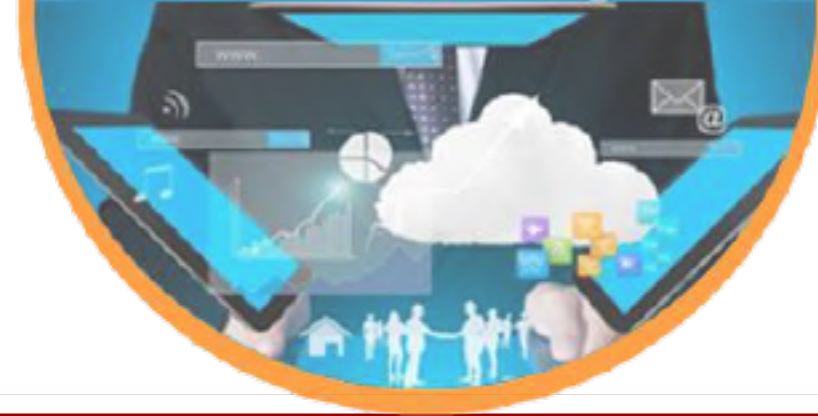
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتم تغطية الحديد كيميائيًا في الوقاية الأنودية لحمايته من التآكل .

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- هي المادة التي تزيد من سرعة التفاعل من دون استهلاكها.



الجزيء المنشط

العامل الحفاز

المحلول المنظم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تعتبر الإنزيمات عوامل حفازة حيوية تزيد من سرعة التفاعلات البيولوجية.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تساهم العوامل الحفازة في زيادة كمية النواتج عن طريق زيادة طاقة التنشيط.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

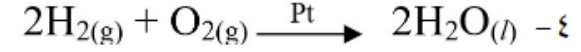


صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



في حالة غياب مادة البلاتين (Pt) الموجودة على السهم يصبح التفاعل

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

بطيء ومحدود.



سريعًا جدًا.



متزن.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يُزيد العامل الحفاز من سرعة التفاعل عن طريق خفض حاجز طاقة التنشيط.

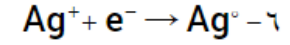


صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



كلما زادت شدة الضوء الساقطة على ايون الفضة الموجب في فيلم التصوير كلما زادت كمية الفضة المتكونة.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- هي المادة التي تزيد من سرعة التفاعل من دون استهلاكها.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

الجزيء المنشط

العامل الحفاز

المحلول المنظم

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تعتبر الإنزيات عوامل حفازة حيوية تزيد من سرعة التفاعلات البيولوجية.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تساهم العوامل الحفازة في زيادة كمية النواتج عن طريق زيادة طاقة التنشيط.

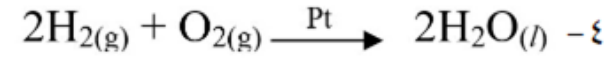


صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



في حالة غياب مادة البلاتين (Pt) الموجودة على السهم يصبح التفاعل

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

بطيء ومحدود.

سريعًا جدًا.

متزن.

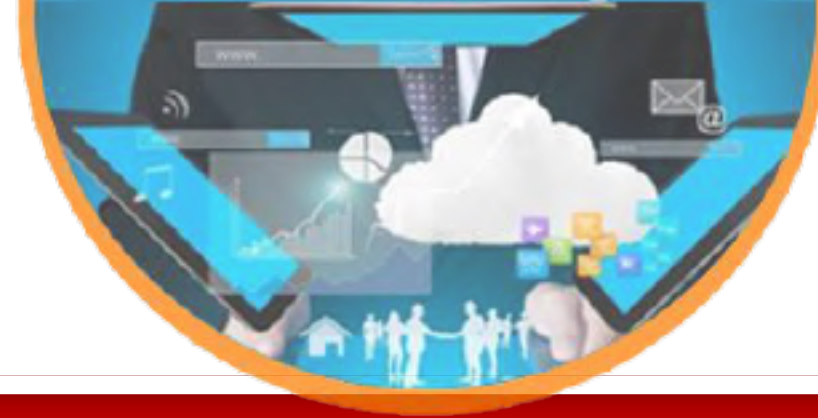
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يُزيد العامل الحفاز من سرعة التفاعل عن طريق خفض حاجز طاقة التنشيط.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح

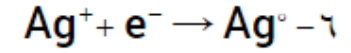


خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



كلما زادت شدة الضوء الساقطة على ايون الفضة الموجب في فيلم التصوير كلما زادت كمية الفضة المتكونة.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يستخدم التحليل الكمي للكشف عن مكونات المادة والعناصر الموجودة فيها.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- التحليل العنصرى هو تحليل يستخدم للكشف عن عنصر معين.

تقنيات التطوير التكنولوجى

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يتكون الملح الناتج عن اتحاد حمض وقاعدة من شقين؛ أحدهما حامضى يسمى كاتيون والآخر قاعدى يسمى أنيوناً.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يستخدم التحليل العنصرى فى التعرف على عنصرى الكربون والهيدروجين فى المركبات العضوية.

تقنيات التطوير التكنولوجى

مع مستر محمد عمر

صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يمكن استخدام التحليل الكيفي لتحديد النسبة المئوية التي يمثلها كل عنصر في أى مركب من المركبات.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تستخدم الإسترات في كثير من الصناعات الغذائية لتميزها برائحة زكية.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

كمكسبات لون ورائحة

كمكسبات طعم ولون

كمكسبات طعم ورائحة

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- الزيوت والدهون هي إسترات يطلق على جزيئاتها اسم حيث تنتج من تفاعل و.....



● ثلاثي الجلسريد، الجليسول، الأحماض العضوية.

○ ثلاثي الجليسول، الجليسول، الأحماض العضوية.

○ ثلاثي الجلسريد، الجليسول، الكحولات.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عملية التصبن هي التحلل المائي أو في وجود قلوبى قوى مثل NaOH أو KOH للحصول على الجلسرين والصابون.



للدهون، الزيوت

للألبان، الزيوت

للدهون، ألبان

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- البولي إستر هو إستر ينتج من عملية التكاثف لكل من و.....

حمض أحادي الكربوكسيل، كحول أحادي الهيدروكسيل.

حمض ثنائي الكربوكسيل، كحول ثنائي الهيدروكسيل.

حمض ثلاثي الكربوكسيل، كحول ثلاثي الهيدروكسيل.

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- قماش نوع من البولي إستر حيث يستخدم في استبدال سرايين القلب التالفة نظرًا لخموله.



الكثان

الجينز

الداكرون

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الاسم الكيميائي للأسبرين هو والمادة الفعالة به هي

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أستيل حمض الأستيك، حمض الأستيك.

أستيل حمض السلسليك، حمض السلسليك.

أستيل حمض السلسليك، حمض الأستيك.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- يُحضر زيت المروخ من تفاعل حمض السلسليك مع بينما يُحضر الأسبرين من تفاعل حمض السلسليك مع

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



الميثانول، أنهيدريد حمض الأستيك.

حمض الأستيك، الميثانول.

أحماض عضوية، كحول.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يُحضر الأسبرين من خلال تفاعل أنهيدريد حمض الأستيك مع الموجودة في حمض السلسليك بينما يحضر زيت المروخ من خلال تفاعل الميثانول مع الموجودة في حمض السلسليك.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

- مجموعة الكربوكسيل، مجموعة الهيدروكسيل
- مجموعة الهيدروكسيل، مجموعة الكربوكسيل
- مجموعة الهيدروكسيل، الحلقة الأروماتية

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتحلل الأسبرين في الجسم في وجود الماء إلى و.....

حمض الأستيك، الميثانول.

حمض السلسليك، الميثانول.

حمض السلسليك، حمض الأستيك.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- للأسبرين بعض الآثار الجانبية منها الإضرار بالجهاز الهضمي وتسبب قرحة في المعدة التي يمكن أن تصل إلى النزيف.



- صح
- خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١ - عند إضافة المنظف للماء تزيد قدرة الماء على بلل النسيج نتيجة لقلة التوتر السطحي للماء.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- للحصول على الملح الصوديومي لألكيل حمض بنزين السلفونيك نقوم بالتفاعلات الآتية.....

- اختزال الفينول، سلفنة الناتج، فريدل كرافت، تفاعل الناتج مع NaOH.
- أكسدة الفينول، سلفنة الناتج، تفاعل الناتج مع هيدروكسيد الصوديوم.
- اختزال الفينول، فريدل كرافت، سلفنة الناتج، تفاعل الناتج مع هيدروكسيد الصوديوم.
- اختزال الفينول، فريدل كرافت، سلفنة الناتج، تفاعل الناتج مع هيدروكسيد الصوديوم.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- أثناء عملية التنظيف يتجه الذيل المحب للماء ناحية البقع بينما يتجه الرأس ناحية الماء.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- يتكون الصابون من سلسلة طويلة غير قطبية متصلة برأس قطبي.



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يرجع ذوبان المركبات العضوية في المركبات غير القطبية مثل الماء إلى تقارب قيمة السالبية الكهربية بين ذرتي الكربون والهيدروجين.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تُصنف الأملاح حسب إذابتها في الماء إلى



٣ مجموعات.

مجموعتين.

أربع مجموعات.

مجموعة واحدة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تعد مركبات النيترات والكلورات والبيركلورات.....

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



- شحيحة الذوبان في الماء.
- غير قابلة للذوبان في الماء.
- قابلة للذوبان في الماء.
- لا توجد إجابة صحيحة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند درجة حرارة معينة يكون حاصل ضرب تركيز الأيونات مقدراً بالمول / لتر، التي تتواجد في حالة اتزان في محلولها المشبع كل مرفوع الى الأس الذي يمثل عدد مولات الأيونات الموجودة في معادلة التفكك الموزونة تسمى

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

الثابت الأيوني للماء K_a .

ثابت حاصل الإذابة pH .

الأس الهيدروجيني pOH .

حاصل الإذابة K_{sp} .

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- قيمة حاصل ضرب $[Cl^-]$ و $[Ag^+]$ قيمة حاصل الإذابة لـ $AgCl$.

أكبر

أصغر

تساوى

لا توجد إجابة صحيحة



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يمكن تصنيف الكحولات حسب نوع الشق العضوي إلى

- كحولات أليفاتية غير مشبعة وكحولات أليفاتية مشبعة.
- كحولات أروماتية وكحولات أليفاتية مشبعة.
- كحولات أحادية الهيدروكسيل وكحولات ثنائية الهيدروكسيل.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- من أمثلة الكحولات ثنائية الهيدروكسيل



الإيثيلين جليكول.

الجليسرول.

إيثانول.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تصنف الكحولات تبعاً لنوع ذرة الكربون المرتبطة بمجموعة الهيدروكسيل الى

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

كحولات أحادية الهيدروكسيل.

كحولات أولية وثانوية وثالثية.

كحولات أليفاتية وكحولات أروماتية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤ - 2 - بروبانول من أحد الأمثلة على الكحولات



الأولى.

الثانية.

الثالثة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- الكحولات الأولية هي الكحولات التي ترتبط فيها مجموعة الهيدروكسيل

- بذرة كربون متصلة بذرة هيدروجين ومجموعة الهيدروكسيل
- بذرة كربون متصلة بذرتي هيدروجين ومجموعة الهيدروكسيل
- بذرة كربون متصلة بثلاث مجموعات الكيل
- مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- درجة غليان الميثان CH_4 درجة غليان الميثانول CH_3OH



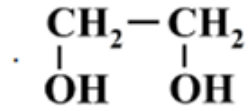
أكبر من

أقل من

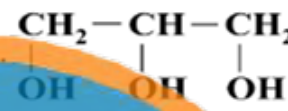
تساوى

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



درجة غليان الإيثيلين جليكول



درجة غليان الجليسرول

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أكبر من



أقل من



تساوي



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- درجة ذوبانية أكبر من درجة ذوبانية البروبانول C_3H_7OH .

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



الميثانول CH_3OH

البيوتانول C_4H_9OH

البنتانول $C_5H_{11}OH$

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- الروابط الهيدروجينية التي يكونها جزيء الميثانول CH_3OH مع الماء الروابط الهيدروجينية التي يكونها

جزيء الإيثيلين جليكول CH_2-CH_2
|
 OH |
 OH
مع الماء.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أكبر من

أقل من

تساوى

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- درجة غليان البروبانول C_3H_7OH أكبر من درجة غليان الإيثانول C_2H_5OH .

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



صح



خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- درجة الذوبانية للبيوتانول C_4H_9OH أكبر من درجة الذوبانية للإيثانول C_2H_5OH .

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- يتم طرد الهيدروجين عند تفاعل الفينولات مع



الماء.

الأكسجين.

اللا فلزات.

الفلزات القوية.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- لا يحدث تفاعل بين الفيولات والأحماض الهالوجينية بسبب

- قصر الرابطة بين حلقة البنزين وذرة الأكسجين.
- ضعف الرابطة بين حلقة البنزين وذرة الأكسجين.
- قصر الرابطة بين حلقة البنزين وذرة الهيدروجين.
- طول الرابطة بين حلقة البنزين وذرة الأكسجين.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يتكون 2، 4، 6 ثلاثي نيترو فينول من تفاعل في وجود حمض الكبريتيك المركز.

الأوكسجين مع الفينول.

الفينول مع حمض النيتريك.

الفينول مع الأحماض الهالوجينية.

الأحماض الهالوجينية مع حمض النيتريك.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- هو مادة متفجرة وتستخدم كمطهر لعلاج الحروق ويصنع الجلد باللون الأصفر.

كلورو بنزين

بيروجالول

٢، ٤، ٦ ثلاثي نيترو فينول

٤، ٦ ثنائي فينول



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يتكون الباكليت من تفاعل الفينولات مع



الأحمض المألوجينية.

الفورمالدهيد.

الفلزات القوية.

كاتيكول.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الصيغة الجزيئية للمركب الأروماتي 1, 3-ثنائي كلورو -2, 4-ثنائي فينيل بنتان هي $C_{17}H_{16}Cl_2$.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تعتمد تسمية البنزين ثنائي الإحلال على المجموعة التي حلت محل ذرة الهيدروجين المرتبطة بذرة الكربون الأولى في الحلقة.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- توجه مجموعة الكيتون ($-CO$) إلى الوضع أرثو بارا.

تقنيات التطوير التكنولوجي

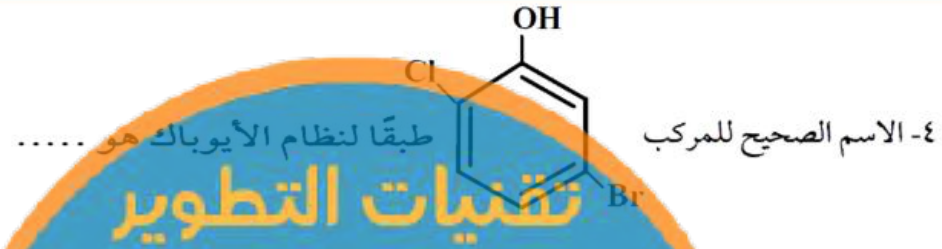
مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

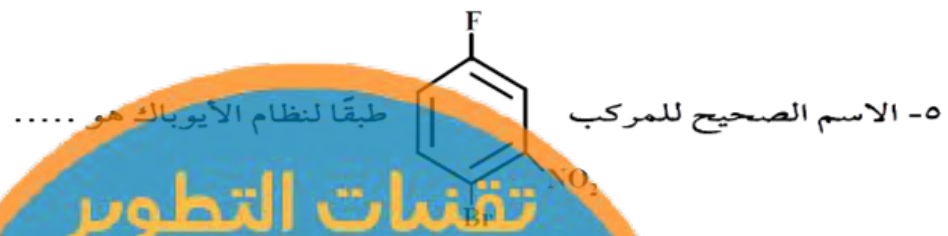
اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



- 1- برومو - 4- كلورو - 3- هيدروكسي بنزين.
- 3- برومو - 6- كلورو - 1- هيدروكسي بنزين.
- 4- برومو - 1- كلورو - 2- هيدروكسي بنزين.
- 5- برومو - 2- كلورو - 1- هيدروكسي بنزين.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

- 1- برومو - 4- فلورو - 2- نيتروبنزين.
- 4- برومو - 1- فلورو - 3- نيتروبنزين.
- 4- برومو - 1- فلورو - 5- نيتروبنزين.
- 2- برومو - 5- فلورو - 1- نيتروبنزين.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الاسم الصحيح للصيغة البنائية $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ تبعاً لنظام الأيوباك.....



٢- بروبييل بنتان.

٣- ميثيل هكسان.

٤- ميثيل هكسان.

هبتان.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- الاسم الصحيح للصيغة البنائية $\text{Cl}-\overset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{CH}}-\overset{\text{C}_3\text{H}_6}{\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ تبعاً لنظام الأيوباك.....

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



- 3- كلورو - 4- إيثيل أوكتان.
- 4- إيثيل - 3- كلورو أوكتان.
- 6- كلورو - 5- إيثيل أوكتان.
- 3- كلورو - 4- بنتيل هكسان.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- تقل درجة الغليان في الألكانات مستقيمة السلسلة بزيادة عدد ذرات الكربون.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

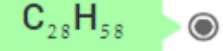
صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- الصيغة الجزيئية لألكان يحتوي على 28 ذرة كربون هي



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- الاسم الصحيح للصيغة البنائية $\text{CH}_3 - \overset{\text{Cl}}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{CH}_2 - \overset{\text{Cl}}{\underset{|}{\text{CH}_2}}$ تبعاً لنظام الأيونيك هو

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

2, 4- ثنائي كلورو بيوتان.

1, 3- ثنائي كلورو بيوتان.

2- كلورو بيوتان.

4- كلورو بيوتان.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- تُعرف الألكاينات بنشاطها الكيميائي وذلك لإحتوائها على الرابطة سيغما σ .

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



Cl

|

٢- اسم المركب $\text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}$

Br

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

1 - برومو - 4,1 - ثنائي كلورو - 2 - بيوتانين.

1 - برومو - 4,1 - ثنائي كلورو - 3 - بيوتانين.

4,1 - ثنائي كلورو - 4 - برومو - 2 - بيوتانين.

4 - برومو - 4,1 - ثنائي كلورو - 2 - بيوتانين.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- يستخدم الإيثاين كوقود في عمليات لحام الفولاذ.



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- أي من الصيغ الآتية تمثل الألكانات والألكينات والألكاينات على الترتيب؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



$C_{43}H_{84}$, $C_{43}H_{86}$, $C_{43}H_{88}$

$C_{40}H_{84}$, $C_{40}H_{81}$, $C_{40}H_{82}$

$C_{32}H_{62}$, $C_{30}H_{60}$, $C_{25}H_{52}$

$C_{16}H_{32}$, $C_{16}H_{32}$, $C_{16}H_{32}$

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- اسم المركب $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CBr}$ هو 6- برومو - 1 - كلورو - 4 - إيثيل - 5 - هكسايين.
 $\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{Cl}$



صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- الاسم الشائع للإيثانول هو



كحول الإيثيل.

كحول الميثيل.

كحول البروبيل.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- عند تسمية كحول البيوتيل الثالثى حسب نظام الأيونيك يكون الاسم هو

2 - ميشيل - 2 - بروبانول.

1 - ميشيل - 2 - بروبانول.

3 - ميشيل - 1 - بروبانول.

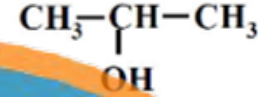
تقنيات التطوير التكنولوجى

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:



٣- التسمية الشائعة للمركب

كحول الإيثانول.

1- بروبانول.

الكحول الأيزوبروبيل.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- في تسمية الكحولات ذات السلسلة الكربونية المتفرعة

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



○ ترقيم ذرات الكربون من الطرف الأقرب للذرة الهالوجين.

● يتم اختيار أطول سلسلة كربونية تتصل بها مجموعة الهيدروكسيل.

○ يضاف المقطع "ون" في نهاية اسم الألكان.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يطلق اسم الأيزو على شق الألكيل عندما

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



- تكون ذرة كربون مجموعة الهيدروكسيل متصلة بذرات كربون
- تكون ذرة كربون مجموعة الهيدروكسيل متصلة بذرة كربون واحدة
- تكون ذرة كربون مجموعة الهيدروكسيل متصلة بذرتي كربون

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

١- عند تفاعل مول من الإيثين بالإضافة مع الهيدروجين يحتاج التفاعل إلى 2 مول من الهيدروجين لكسر الرابطة π لتكوين الألكان.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٢- تُطبق قاعدة ماركونيكوف عند تفاعل هاليد الألكيل مع ألكين غير متماثل.

صح

خطأ

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٣- عند تفاعل البروم مع الإيثين ينتج 1, 1-ثنائي برومو إيثان.

صح

خطأ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٤- تستخدم الهيدرة الحفزية في الصناعة النفطية لفصل.....



الألكان والألكاين.

الألكان والألكين.

الألكين والألكاين.

الكحول والألكان.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٥- يستخدم و..... للكشف عن الرابطة المزدوجة في الألكين.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



- برمنجانات البوتاسيوم والبروم المذاب في ثنائي كلورو ميثان
- برمنجانات البوتاسيوم والبيرون المذاب في رباعي كلورو ميثان
- برمنجانات البوتاسيوم والبروم المذاب في رباعي كلورو ميثان
- برمنجانات البوتاسيوم والبيرون المذاب في ثنائي كلورو ميثان

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

اختر الإجابة الصحيحة لكل عبارة من بين الاختيارات المعطاة:

٦- يتم التحلل المائي لكبريتات الإيثيل الهيدروجينية عند درجة حرارة 80°C .

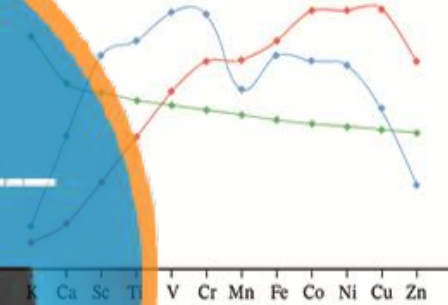


صح

خطأ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١: أدرجت درجات الانصهار وأنصاف الأقطار الذرية وكتافات بعض العناصر على الرسم البياني الموضح.



أي خط مُلَوَّن على الرسم البياني يوضِّح درجات الانصهار لعناصر الدورة الرابعة من البوتاسيوم وصولاً إلى الزنك؟

- أ الخط الأزرق
 ب الخط الأحمر
 ج الخط الأخضر

أي خط مُلَوَّن على الرسم البياني يوضِّح درجات الانصهار لعناصر الدورة الرابعة من البوتاسيوم وصولاً إلى الزنك؟

الخط الأزرق

تقنيات التطوير

الخط الأزرق

أي خط مُلَوَّن على الرسم البياني يوضِّح كتافات عناصر الدورة الرابعة من البوتاسيوم وصولاً إلى الزنك؟

الخط الأزرق

مع مستر محمد عمر

الخط الأخضر

أي خط مُلَوَّن على الرسم البياني يوضِّح أنصاف الأقطار الذرية لعناصر الدورة الرابعة من البوتاسيوم وصولاً إلى الزنك؟

الخط الأحمر

الخط الأزرق

الخط الأخضر

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢: يُمكن ملاحظة التدرج في زيادة الكتلة الذرية عمَّد دورات الجدول الدوري من اليسار إلى اليمين. أي فلز انتقالي من الدورة الرابعة استثناء لهذا التدرج؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ الزنك

ب النيكل

ج الكروم

د السكانيوم

ه الحديد

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر



س ٣: أي من الآتي بارامغناطيسية؟

Cu²⁺ أ

V⁵⁺ ب

Cu¹⁺ ج

Sc³⁺ د

Cr⁶⁺ هـ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٤: أيُّ العبارات الآتية التي تُقارن بين عنصرين من عناصر الفئة d صواب؟

- أ التيتانيوم أكثر كثافة من النيكل وله نصف قطر ذري أصغر.
- ب التيتانيوم أقل كثافة من النيكل وله نصف قطر ذري أكبر.
- ج التيتانيوم أكثر كثافة من النيكل وله نصف قطر ذري أكبر.
- د التيتانيوم أقل كثافة من النيكل وله نصف قطر ذري أصغر.



س٥: وضح سبب ارتفاع درجتَي انصهار وغليان العناصر الانتقالية؟

أ بسبب تكوينها لمركبات مُعقَّدة مستقرة.

ب بسبب كثافتها العالية.

ج بسبب كبر أنصاف أقطار ذراتها.

د بسبب كونها بارامغناطيسية.

ه بسبب تكوينها لروابط فلزية قوية.



س٦: على الرغم من أن التدرُّج في درجات الانصهار من الصعب تعريفه عند النظر إلى الفلزات الانتقالية في الدورة الرابعة، هناك تدرُّج أصغر يُمكن ملاحظته من خلال البيانات. على سبيل المثال: ترتفع درجات الانصهار ودرجات الغليان معًا من السكندسيوم إلى الفاناديوم، ولكنها تنخفض بعد ذلك عند الكروم، وتنخفض أكثر عند المنجنيز قبل ارتفاعها مُجددًا.

أيُّ العبارات الآتية يُمكن أن تُفسَّر هذا الانخفاض في درجات الانصهار والغليان عند الكروم والمنجنيز؟

أ) نصف القطرين الفلزيين للكروم والمنجنيز أقل منهما في السكندسيوم والتيتانيوم والفاناديوم.

ب) الكروم والمنجنيز بهما مداران d مُمتلئان على عكس العناصر الثلاثة التي تسبقهما.

ج) كثافتا الكروم والمنجنيز أكبر من كثافات العناصر الثلاثة التي تسبقهما.

د) يُكوّن الكروم والمنجنيز بنى بلورية مختلفة عن السكندسيوم والتيتانيوم والفاناديوم.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٧: أنصاف الأقطار الذرية لعناصر الفئة d من السكنديووم وصولاً إلى النحاس ثابتة نسبياً في الحجم، ولكن هناك تدرج عام هو أن الحجم يَقلُّ قليلاً عَبْرَ الدورة.

◀ أيُّ الظواهر الآتية يُمكن أن تُسبَّب تضاؤلاً في أحجام أنصاف الأقطار الذرية عَبْرَ عناصر هذه الفئة؟

أ ملء إلكترونات المدار $3d_{z^2}$

ب وجود إلكترونات غير مُتمركزة أكثر

ج تنافر أكبر بين إلكترونات المدار $3d$

د وجود عدد أكبر من النيوترونات في النواة

ه زيادة الشحنة النووية

◀ أيُّ الظواهر الآتية يُمكن أن تُسبَّب تضاؤلاً في أحجام أنصاف الأقطار الذرية عَبْرَ عناصر هذه الفئة؟

أ وجود إلكترونات غير مُتمركزة أكثر

ب تنافر أكبر بين إلكترونات المدار $3d$

ج وجود عدد أكبر من النيوترونات في النواة

د زيادة الشحنة النووية

ه ملء إلكترونات المدار $3d_{z^2}$



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٨: أي الخواص الآتية ليست صوابًا عن العناصر الانتقالية؟

أ) تُكوّن العناصر أيونات ومركّبات مُلوّنة

ب) تُكوّن العناصر الانتقالية مُركّبات مُستقرّة حَفْزِيًّا

ج) تُظهر العناصر الانتقالية حالات تأكسد مُتنوّعة

د) العناصر الانتقالية لها درجات انصهار ودرجات غليان عالية.

هـ) تُكوّن العناصر الانتقالية مُركّبات تكون عادةً لابل مُنطاطيسية.



س٩: عنصر الكالسيوم الموجود بالفئة s له خواص فيزيائية مختلفة عن الفلزات الانتقالية المُجاورة الموجودة في الدورة نفسها.

◀ أكمل الآتي: درجة انصهار الكالسيوم — من درجة انصهار الكروم.

أ أعلى

ب أقل

تقنيات التطوير التكنولوجي

◀ أيُّ العبارات الآتية تُفسّر هذا الفرق في درجة انصهار الكالسيوم له درجة انصهار أقل؛ لوجود عدد من الإلكترونات أقل من عدد الإلكترونات في ذرة الحديد؛ ولذا يوجد تنافر دافع بين الإلكترونات في ذرة الكالسيوم.

ب الكروم له درجة انصهار أقل بسبب الترابط الفلزي الأضعف الناتج عن حجب النواة بواسطة إلكترونات المدار 3d.

ج الكالسيوم له درجة انصهار أعلى؛ لأن كثافته الأكبر تؤدي إلى ترابط فلزي أقوى.

د الكروم له درجة انصهار أعلى؛ لأن إلكترونات المدار 3d يمكن ألا تتمركز وأن تُسهم في تكوين ترابط فلزي أقوى.

س١٠: إضافة الهيدروجين إلى الزيوت النباتية عملية تجرى على نطاق واسع في صناعة الأغذية للحصول على السمن. أيُّ من الآتي يستخدم كعامل حفاز في هذه العملية؟

التقنيات التطويرية

مع مستر محمد عمر



أ الحديد

ب النيكل

ج المنجنيز

د الفاناديوم

س١١: أيُّ العبارات الآتية تفسّر سبب كون أيون Cu^{2+} عديم اللون؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ

ب

ج

د

مدارات المستوى الفرعي 3d بها إلكترون واحد منفرد.

مدارات المستوى الفرعي 3d فارغة.

مدارات المستوى الفرعي 3d ممتلئة تماما بالإلكترونات.

مدارات المستوى الفرعي 3d بها إلكترونان منفردان.

الكيمياء • الصف الثالث الثانوي

س١٢: برمنجنات البوتاسيوم ($KMnO_4$) مُطهرٌ يُستخدم على نطاق واسع، وله لون بنفسجي مميّز. أيُّ الألوان الآتية يمتصُّها هذا المركب في الضوء الأبيض؟

التقنيات التطوير

مع مستر محمد عمر

- أ البنفسجي
- ب الأحمر
- ج الأزرق
- د الأصفر

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٣: تُستخدَم طريقة هابر-بوش في التحضير الصناعي لغاز الأمونيا. أيُّ العبارات الآتية تمثل ظروف التفاعل الصحيحة لهذه الطريقة؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



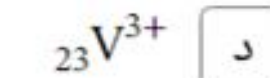
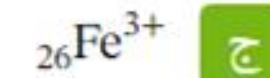
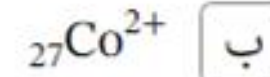
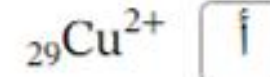
أ 200 atm ، 650°C ، والبلاتين عامل حفاز

ب 200 atm ، 500°C ، والحديد عامل حفاز

ج 200 atm ، 450°C ، وخامس أكسيد الفاناديوم عامل حفاز

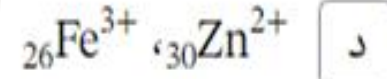
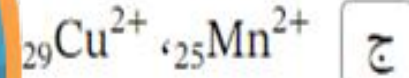
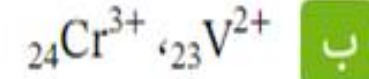
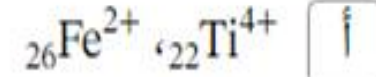
د 200 atm ، 500°C ، والنيكل عامل حفاز

س١٤: جميع ما يأتي كاتيونات بارامغناطيسية. أيُّ منها له أعلى عزم مغناطيسي؟



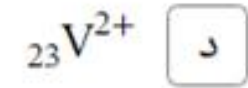
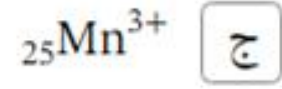
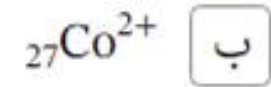
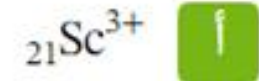
جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٥: أي من أزواج الأيونات الآتية له نفس قيمة العزم المغناطيسي؟





س١٦: أيُّ الأيونات الآتية يتنافر مع مجال مغناطيسي خارجي؟

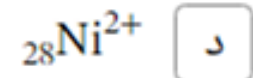
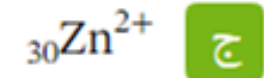
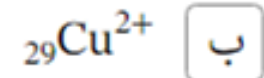
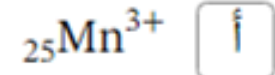


جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٧: غالبية أيونات الفلزات الانتقالية مُلَوَّنة. ومع ذلك، هناك بعض الاستثناءات. أيٌّ من الكاتيونات الآتية عديم اللون؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٨: أيُّ من الآتي ليس صوابًا عن العناصر الانتقالية؟

أ لها درجات انصهار وغليان عالية

ب موصلات جيدة للكهرباء.

ج تُستخدم عادةً عوامل حفازة.

د منخفضة الكثافة.



الكيمياء • الصف الثالث الثانوي

س١: إذا كان التوزيع الإلكتروني للفاناديوم هو $[Ar] 3d^3 4s^2$ ، فما هي حالة التأكسد القصوى للفلز الانتقالي؟

مع مستر محمد عمر

5+

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢: بالنظر إلى بيانات طاقات التأين المُتعاقبة الموضَّحة في الجدول، ما ماهية الفلز الانتقالي X على الأرجح؟

طاقات التأين المُتعاقبة للفلز الانتقالي X (kJ/mol)						
14 500	12 300	6 300	4 500	2 800	1 400	650



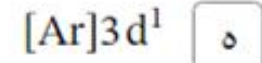
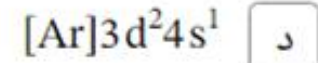
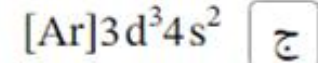
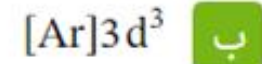
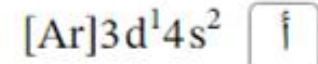
- أ التيتانيوم
- ب الكروم
- ج الفاناديوم
- د المنجنيز
- هـ السكانيديوم

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٤: أيّ التوزيعات الإلكترونية الآتية يُطابق التوزيع الإلكتروني لأيون V^{2+} ؟

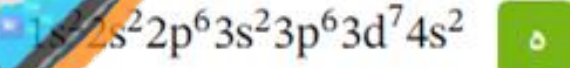
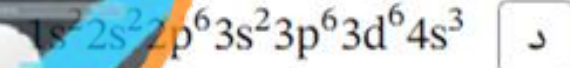
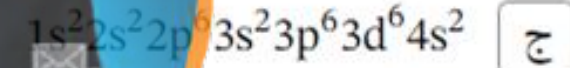
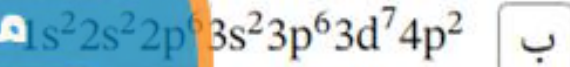
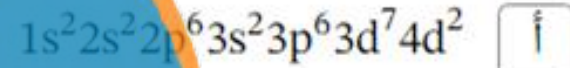


تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

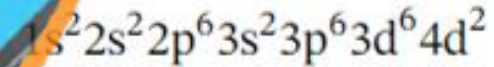
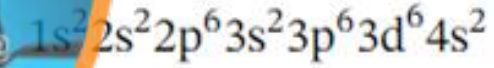
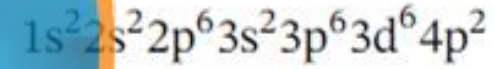
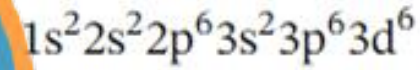
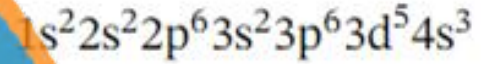


س ٥: ما التوزيع الإلكتروني للكوبالت؟





س٦: ما التوزيع الإلكتروني للحديد؟



الكيمياء • الصف الثالث الثانوي

تقنيات التطوير التكنولوجي

س٧: ما حالة التأكسد الأكثر شيوعاً للفاناديوم؟

مع مستر محمد عمر

5+

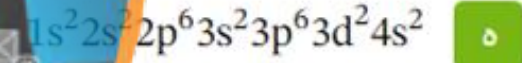
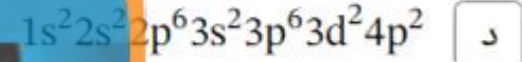
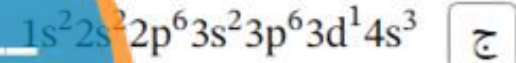
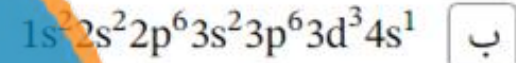
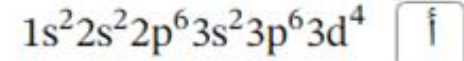


جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

س٨: ما التوزيع الإلكتروني للثيتانيوم؟



س٩: أيُّ عنصر في الدورة 4 من الجدول الدوري وفي الفئة d ليس فلزًا انتقاليًا عند النظر إلى توزيعه الإلكتروني؟



أ الكروم

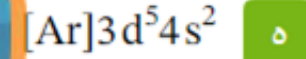
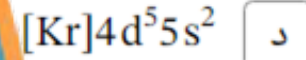
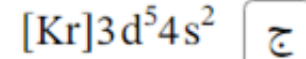
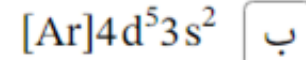
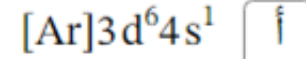
ب السكانيديوم

ج النحاس

د الزنك

هـ الحديد

س١٠: أي من الآتي يُمثّل التوزيع الإلكتروني لعنصر Mn؟



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١١: رتّب الأشكال الآتية للتوزيعات الإلكترونية ترتيبًا صحيحًا لإظهار تحوّل ذرة Mn إلى أيون Mn^{2+} .



- أ 1، 4، 2
- ب 2، 4، 1
- ج 2، 5، 3
- د 3، 5، 2

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٢: أيُّ العناصر الآتية في السلسلة الأولى من العناصر الانتقالية له توزيع إلكتروني غير مُنتظم؟

أ الكروم والسكانديوم

ب السكانديوم والنحاس

ج الكروم والمنجنيز

د الكروم والنحاس

ه السكانديوم والمنجنيز



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٣: يُعرّف أن للنحاس توزيعًا إلكترونيًا غير عادي يختلف عن توزيع مُعظم العناصر الانتقالية الأخرى. ما التوزيع الإلكتروني للنحاس؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4d^1$

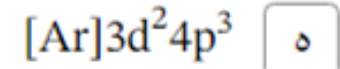
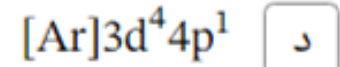
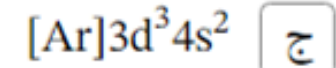
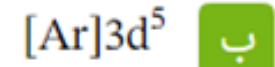
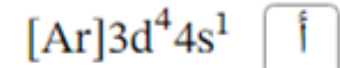
ب $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$

ج $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4p^1$

د $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$

هـ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9 4s^2$

س١٤: الحديد له حالتا تأكسد شائعتان، وهما +2 و +3، ولهما توزيعان إلكترونيان مختلفان. ما التوزيع الإلكتروني لحالة التأكسد +3؟



س١٥: لمحلول الفاناديوم الخماسي لون أصفر غير عادي يُميّزه عن محاليل أيونات الفلزات الانتقالية الأخرى. ما التوزيع الإلكتروني لأيون V^{5+} ؟



[Ar]4s¹ أ

[Ar] ب

[Ar]3d¹4s¹ ج

[Ar]3d¹4s² د

[Ar]4s² هـ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٦: أيُّ العبارات الآتية صواب عن قاعدة هوند؟

- أ تملأ الإلكترونات المدارات ذات الطاقة الأعلى قبل أن تملأ المدارات ذات الطاقة الأقل.
- ب لا يحدث ازدواج للإلكترونات في مدار مستوى فرعي مُعين إلى أن يملأ كل مدار بالإلكترون واحد.
- ج تملأ الإلكترونات المدارات ذات الطاقة الأقل قبل أن تملأ المدارات ذات الطاقة الأعلى.
- د لا يحدث ازدواج للإلكترونات في مدار مستوى فرعي مُعين إلى أن يملأ كل مدار بالإلكترونين مزدوجين.

تقنيات التطوير
التكنولوجي
مع مستر محمد عمر

س١٧: لماذا يكون للكروم والنحاس توزيعات إلكترونية غير اعتيادية مقارنةً بالعناصر الأخرى في السلسلة الانتقالية الأولى؟

أ بسبب انتقال إلكترون من المدار 4s لملء نصف المدار 3d لذرة Cr أو لملء المدار 3d بالكامل لذرة Cu لتكون أكثر استقرارًا

ب بسبب انتقال إلكترونات المدار 4s لملء نصف المدار 3d لذرة Cr أو لملء المدار 3d بالكامل لذرة Cu لتكون أكثر استقرارًا

ج بسبب انتقال إلكترونات المدار 4s لملء نصف المدار 3d لذرة Cu أو لملء المدار 3d بالكامل لذرة Cr لتكون أكثر استقرارًا

د بسبب انتقال إلكترون من المدار 4s لملء نصف المدار 3d لذرة Cu أو لملء المدار 3d بالكامل لذرة Cr لتكون أكثر استقرارًا

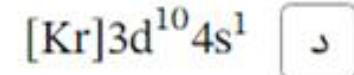
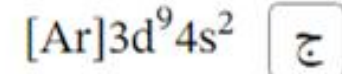
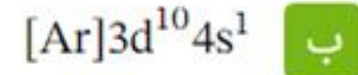
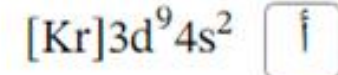
تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مسر محمد عمر

س١٨: إذا كان العدد الذري للفلز الانتقالي X يساوي 29، فإن توزيعه الإلكتروني يكون — .

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



س١٩: أي من أيونات الفلزات الانتقالية الآتية لها التوزيع الإلكتروني $[Ar]3d^5$ ؟

أ Mn^{2+} ، Co^{2+}

ب Fe^{2+} ، Mn^{2+}

ج Fe^{3+} ، Mn^{2+}

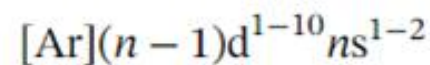
د Fe^{3+} ، Sc^{2+}



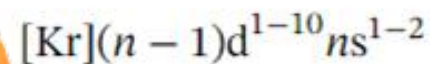
س ٢٠: أيّ ممّا يلي يُمكن اعتباره قاعدة عامة للتوزيع الإلكتروني لعناصر السلسلة الأولى من الفلزات الانتقالية؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

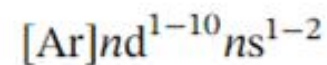
مع مستر محمد عمر



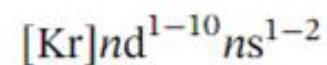
أ



ب



ج



د

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢١: أيُّ العناصر الانتقالية الآتية يُظهر حالة التأكسد +٢ في أغلب الأحيان؟

Ni أ

Zn ب

Cu ج

Fe د



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢٢: أيُّ أيونات الفلزات الانتقالية الآتية له التوزيع الإلكتروني الموضَّح؟

[Ar]  s4

**تقنيات التطوير
التكنولوجي**

مع مستر محمد عمر



Co²⁺ أ

Mn²⁺ ب

Fe²⁺ ج

Cr²⁺ د

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س ٢٣: أيُّ العبارات الآتية صواب؟

- أ تصعب أكسدة أيون Fe الثلاثي إلى أيون Fe الرباعي، وتسهل أكسدة أيون Sc الثلاثي إلى أيون Sc الرباعي.
- ب تصعب أكسدة أيون Fe الثلاثي إلى أيون Fe الرباعي، وتسهل أكسدة أيون Ti الثلاثي إلى أيون Ti الرباعي.
- ج تسهل أكسدة أيون Fe الثلاثي إلى أيون Fe الرباعي، وتسهل أكسدة أيون Ti الثلاثي إلى أيون Ti الرباعي.
- د تسهل أكسدة أيون Fe الثلاثي إلى أيون Fe الرباعي، وتسهل أكسدة أيون Sc الثلاثي إلى أيون Sc الرباعي.



س ٢٥: التيتانيوم هو فلز من فلزات السلسلة الانتقالية الأولى، وتوزيعه الإلكتروني

$[Ar] 3d^2 4s^2$. ما حالات التأكسد الممكنة لـ Ti؟

أ +4 ، +2 ، +1

ب +4 ، +3 ، +2

ج +4 ، +2 فقط

د +3 ، +2 ، +1

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

س١: ينتج ثالث أكسيد الكبريت باعتباره جزءًا من عملية تصنيع حمض الكبريتيك.



تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



ما تأثير إضافة مزيد من الأكسجين على موضع الاتزان؟

أ لن ينزاح موضع الاتزان.

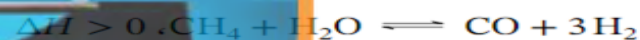
ب ينزاح موضع الاتزان ناحية اليمين.

ج ينزاح موضع الاتزان ناحية اليسار.

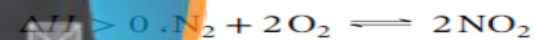
س٢: يوضح التمثيل البياني الآتي تأثيرات درجة الحرارة والضغط على مردود الاتزان لأحد التفاعلات الانعكاسية.



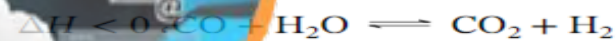
في أيّ التفاعلات الآتية يُلاحظ هذا السلوك



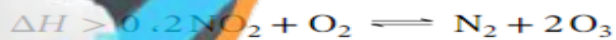
أ



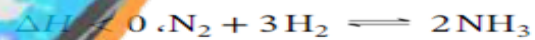
ب



ج



د



هـ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٣: اذكر التغيير، إن وُجد، الذي يحدث لقيمة الأس الهيدروجيني للخليط الآتي عند إضافة المزيد من الماء:



مع مستر محمد عمر

أ تزيد قيمة الأس الهيدروجيني

أ

ب تقل قيمة الأس الهيدروجيني

ب

ج تظل قيمة الأس الهيدروجيني كما هي.

ج



مع مستر محمد عمر

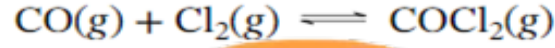
ما تأثير إزالة الماء من خليط الاتزان؟

أ ينزاح موضع الاتزان في اتجاه الجانب الأيمن.

ب ينزاح موضع الاتزان في اتجاه الجانب الأيسر.

ج لا يتغيّر موضع الاتزان.

س٦: يتكوّن كلوريد الكربونيل من أول أكسيد الكربون، ويُعدُّ التفاعل الأمامي طاردًا للحرارة.



أيُّ التغيّرات الآتية في ظروف التفاعل قد يُزيح موضع الاتزان ناحية اليمين؟

(أ)	(ب)	(ج)	(د)	(هـ)	(و)	(ز)	(ح)	(ط)	(ي)
إضافة CO	إزالة CO	إضافة Cl ₂	إزالة Cl ₂	إضافة COCl ₂	إزالة COCl ₂	زيادة الضغط	انخفاض الضغط	زيادة درجة الحرارة	انخفاض درجة الحرارة



- أ (أ، ج، و، ز، ك)
- ب (أ، ج، و، ح، ط)
- ج (أ، ج، و، ز، ي)
- د (ب، د، و، ز، ك)

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٧: أيُّ العبارات الآتية تُعرِّف قاعدة لوشاتيليه؟

أ إذا تغيّرت ظروف التفاعل في نظام ديناميكي متزن، ينزاح موضع الاتزان نحو زيادة التغيُّر.

ب إذا كان التفاعل الكيميائي في حالة اتزان وتعرض إلى تغيُّر في ضغط أو درجة حرارة أو تركيز النواتج أو المتفاعلات، ينزاح موضع الاتزان في الاتجاه المعاكس من أجل زيادة معدل التفاعل.

ج إذا حدث تغيُّر في خليط الاتزان، يتجه النظام إلى تصديقه نفسه بالفناء تأثر هذا التغيُّر قدر الإمكان.

د التغيُّر في درجة حرارة وضغط نظام يؤدي إلى تغيُّرات في النظام للوصول إلى حالة اتزان جديدة.

ه عندما يخضع نظام في حالة اتزان إلى تغيُّر في التركيز أو الحجم، ينزاح موضع اتزان النظام إلى موضع جديد ليقاوم التغيُّر المُطبَّق.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٨: اذكر تأثير زيادة الضغط على موضع الاتزان في التفاعل الآتي:



تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ ينزاح موضع الاتزان ناحية اليسار.

ب لن ينزاح موضع الاتزان.

ج ينزاح موضع الاتزان ناحية اليمين.

أ

ب

ج

س٩: اختر طرقاً أخرى غير تغيير درجة الحرارة لزيادة كمية PCl_5 في الخليط المتزن الآتي:



(د)	(ج)	(ب)	(أ)
تقليل الضغط	زيادة الضغط	إضافة PCl_3	إضافة Cl_2



- أ (أ)، (ب)، (د)
- ب (أ)، (ج)
- ج (أ)، (ب)، (ج)
- د (أ)، (ب)
- ه (ب)، (ج)

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٠: ثلاثي كلوريد اليود مركب بين هالوجيني، لونه أصفر ناصع، تكوّن في المعادلة الآتية.

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

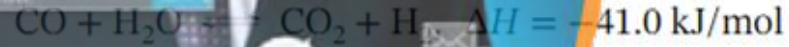
ما تأثير إزالة الكلور على موضع الاتزان؟

أ ينزاح موضع الاتزان ناحية اليمين

ب ينزاح موضع الاتزان ناحية اليسار

ج لن ينزاح موضع الاتزان

س١١: أيُّ تفاعلات الحالة الغازية الآتية يزداد فيها مردود الاتزان بزيادة درجة الحرارة أو بانخفاض الضغط؟



تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

س١٢: غاز NO₂ عبارة عن غاز بني اللون يوجد في حالة اتزان مع غاز رابع أكسيد ثنائي النيتروجين عديم اللون.



تقنيات التطوير التكنولوجي مع مستر محمد عمر

هل التغير في الإنتالبي للتفاعل الأمامي طارد للحرارة أم ماص للحرارة؟ وأي الأنبولات الموضحة بالصورة توجد عند أعلى درجة حرارة؟

- أ التفاعل الأمامي ماص للحرارة، والأنبول جهة اليسار هو الأكثر سخونة.
- ب التفاعل الأمامي طارد للحرارة، والأنبول جهة اليسار هو الأكثر سخونة.
- ج التفاعل الأمامي ماص للحرارة، والأنبول جهة اليمين هو الأكثر سخونة.
- د التفاعل الأمامي طارد للحرارة، والأنبول جهة اليمين هو الأكثر سخونة.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٣: يتطلب إنتاج الأمونيا اصطناعيًا استخدام النيتروجين والهيدروجين.

**تقنيات التطوير
التكنولوجي**



ما تأثير زيادة الضغط على موضع الاتزان؟

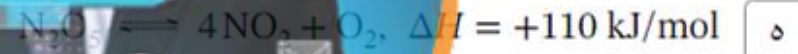
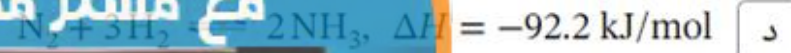
مع مستر محمد عمر

أ ينزاح موضع الاتزان ناحية اليسار.

ب لن ينزاح موضع الاتزان.

ج ينزاح موضع الاتزان ناحية اليمين.

س١٤: في أيّ تفاعلات الحالة الغازية الآتية يُمكن زيادة مردود الاتزان من خلال زيادة درجة الحرارة أو الضغط؟



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٥:

◀ عندما يمر الميثان وبخار الماء عبر عامل حفاز ساخن، يتكون غاز الهيدروجين وفقاً للمعادلة الآتية.



بمراعاة ان التفاعل الأمامي ماص للحرارة، ما تأثير استخدام درجة حرارة أعلى على كمية الهيدروجين الناتجة؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ تقل كمية الهيدروجين الناتجة.

ب تزيد كمية الهيدروجين الناتجة.

ج تظل كمية الهيدروجين الناتجة كما هي.

◀ ما تأثير استخدام ضغط أعلى على كمية الهيدروجين الناتجة؟

أ تزيد كمية الهيدروجين الناتجة.

ب تقل كمية الهيدروجين الناتجة.

ج تظل كمية الهيدروجين الناتجة كما هي.

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٦: التفاعل الآتي جزء من عملية أوستفالد التي تُستخدم لإنتاج حمض النيتريك.



أيُّ عبارة من العبارات الآتية تفسر لماذا قد تنخفض النسبة المئوية لغاز NO الناتج بزيادة الضغط؟

- أ تؤدي زيادة الضغط إلى إزاحة موضع الاتزان تجاه اليمين.
- ب يُفضّل حدوث التفاعل الأمامي مع زيادة الضغط.
- ج يزداد الحجم الكلي في التفاعل الخلفي.
- د يوجد عدد مولات أقل من جزيئات الغاز في جانب المتفاعلات.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٧: انظر المعادلة الآتية:



تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

ما تأثير زيادة الضغط على موضع الاتزان؟

أ ينزاح موضع الاتزان ناحية اليمين.

ب لن ينزاح موضع الاتزان.

ج ينزاح موضع الاتزان ناحية اليسار.

س١٨: يتطلَّب إنتاج الإيثانول صناعيًّا استخدام غاز الإيثين والبخار.



بمراعاة أن التفاعل الأمامي طارد للحرارة، ما تأثير زيادة درجة الحرارة على موضع الاتزان؟

أ لن ينزاح موضع الاتزان.

ب ينزاح موضع الاتزان ناحية اليسار.

ج ينزاح موضع الاتزان ناحية اليمين.

مع مستر محمد عمر

س١٩: بالنظر إلى نظام الاتزان:



أيّ التغيّرات الآتية يُمكن أن يؤدي إلى تقليل تركيز غاز أول أكسيد الكربون؟

مع مستر محمد عمر

أ إزالة $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

ب إضافة $\text{CO}_2(\text{g})$

ج إزالة $\text{H}_2(\text{g})$

د إضافة $\text{H}_2(\text{g})$

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢٠: بالنظر إلى نظام الاتزان الآتي في وعاء مغلق:



ما تأثير إزالة $\text{CaCO}_3(s)$ على موضع الاتزان

أ الإزاحة إلى اليسار

ب الإزاحة إلى اليمين

ج ليس له أي تأثير



س٢١: بالنسبة إلى نظام الاتزان الناتج عن تسخين غاز ثاني أكسيد النيتروجين عند درجة حرارة ٤٠٠ كلفين، ما الذي يحدث للون الخليط عند زيادة الضغط؟

مع مستر محمد عمر



أ

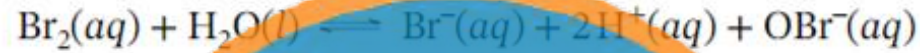
ب

ج

د

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢٢: انظر نظام الاتزان:



محلول البروم المائي يتميَّز باللون البني المصفر، ولكن أيونات Br^- وأيونات OBr^- عديمة اللون. إذن، يُتوقَّع أن يتلاشى لون البروم بعد إضافة _____.

أ H_2SO_4

ب KBr

ج NaBr

د AgNO_3



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢٣: الصورة المائية لملاحلوريد الكوبالت الثنائي لونها وردي، في حين أن الصورة اللامائية لونها أزرق.

طبقًا لتفاعل الاتزان:



ما لون كلوريد الكوبالت الثنائي إذا كان موجودًا في هواة ساخن؟ مع مستر محمد عمر

أ أزرق

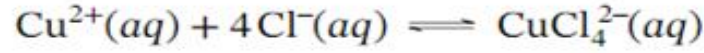
ب وردي

ج أسود

د عديم اللون

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢٤: انظر نظام الاتزان:



تتميّز أيونات النحاس الثنائي (Cu^{2+}) باللون الأزرق الغامق، وتتميّز أيونات رابع كلوريد النحاس الثنائي (CuCl_4^{2-}) بلون أصفر فريد؛ ومن ثمّ، إذا كان كلٌّ منهما موجوداً في نفس الوقت، فإن لون الخليط سيميل إلى اللون الأخضر.

وُجد أن لون الخليط المتزن يكون أزرق عند درجات الحرارة المنخفضة، مثل 8°C ، ويتغيّر إلى اللون الأخضر عند وصوله إلى درجات الحرارة العالية، مثل 80°C . لذلك يُمكن استنتاج أن التفاعل الأمامي تفاعل _____، وأن قيمة K_c _____.

مع مستر محمد عمر



- أ ماصٌّ للحرارة، تزداد
- ب طاردٌ للحرارة، تزداد
- ج ماصٌّ للحرارة، تقلُّ
- د طاردٌ للحرارة، تقلُّ

س١: أيُّ مما يلي يعتبر وضفًا صحيحًا

أ محلول صلب مكوّن من فلز وعنصر غير فلزي

ب خليط من اثنين أو أكثر من الأفلزات

ج فلز نقي

د ناتج الصهر

ه مادة مصنوعة من تعاقب طبقات من مواد مختلفة



س٢: تُنتج السبيكة الصلبة عن طريق مزج كميات صغيرة من أحد العناصر A مع أحد الفلزات B. لماذا قد توصف هذه السبيكة بالمحلول الصلب؟

- أ) تزيد ذرات B التوصيلية الكهربائية لـ A، مثلما يفعل المذاب في المذيب.
- ب) تُحدث ذرات B خللاً في شبكة A فتتجمع في فراغات يمكن للمذيب ملؤها.
- ج) تستطيع ذرات B التحرك بحرية في شبكة A، مثلما يفعل المذاب في المذيب.
- د) تُحدث ذرات B خللاً في شبكة A منتجة تركيباً غير منظم يشبه تركيب المحلول.
- هـ) تحل ذرات B عشوائياً محل ذرات شبكة A، مثلما يفعل المذاب في المذيب.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٣: أكمل الجملة: النحاس الأصفر عبارة عن سبيكة من النحاس و_____.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



- أ النيكل
- ب القصدير
- ج الحديد
- د الرصاص
- ه الزنك

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٤: طابق بين نوع الصلب والخاصية الأساسية التي تجعل نوع الصلب هذا يفي بالغرض.

نوع الصلب	أ. صلب عالي الكربون	ب. صلب منخفض الكربون	ج. صلب مقاوم للصدأ
الخاصية الأساسية	1. صلد جدًا لكنه هش	2. مقاوم للتآكل	3. صلد لكن يسهل تشكيكه



- أ: أ
ب: ب
ج: ج
أ: د
ب: هـ
ج: هـ
أ: هـ
ب: هـ
ج: هـ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٥: يُستخدم كلُّ من النحاس والألومنيوم على نطاق واسع موصلاً كهربياً. يُفضَّل استخدام الأسلاك النحاسية عادةً في الأدوات والأجهزة المنزلية. تُعدُّ سبائك الألومنيوم أكثر ملاءمةً لنقل الكهرباء عبر مسافات طويلة في جدران المباني ومن خلال الكبلات العلوية.

◀ ما السبب الرئيسي لاستخدام النحاس في الأسلاك الكهربائية بدلاً من سبائك النحاس مثل النحاس الأصفر؟

أ الكثافة أقل

ب المتانة أعلى

ج التكلفة أقل

د قابلية السحب أعلى

ه التوصيلية أعلى

◀ ما السبب الرئيسي لاستخدام سبائك الألومنيوم بدلاً من النحاس في توصيلات الأسلاك داخل جدران المباني؟

أ التكلفة أقل

ب قابلية السحب أعلى

ج المتانة أعلى

د الكثافة أقل

ه التوصيلية أعلى

تقنيات التطوير التكنولوجي

◀ لماذا تُستخدم سبائك الألومنيوم بدلاً من الألومنيوم في توصيلات الأسلاك الكهربائية غير الكبلات الكهربائية العلوية؟

أ قابلية السحب أعلى

ب التوصيلية أعلى

ج المتانة أعلى

د التكلفة أقل

ه الكثافة أقل

مع مستر محمد عمر

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٦: من العيوب الرئيسية للسبائك المُتذكّرة للشكل القابلية الكبيرة للتعرّض لكلال الفلزات.

◀ ما تعريف كلال الفلزات؟

أ انخفاض في شدة الاحتمال بسبب التسخين المُتكرّر

ب انخفاض في الصلابة بسبب التمدّد المُتكرّر

ج انخفاض في درجة الانصهار بسبب الصدمات المُتكرّرة

د انخفاض في المتانة بسبب التمدّد المُتكرّر

ه انخفاض في الصلادة بسبب الصدمات المُتكرّرة

◀ لماذا تُعدّ السبائك المُتذكّرة للشكل أكثر عرضة من غيرها من سبائك الأخرى للكلال؟

أ تحتوي السبائك على بنية غير مُرتبة تخضع لتغيرات كبيرة في الشكل عند استخدام القوة.

ب تحتوي السبائك على ذرات عالية الفعالية تتأكسد بواسطة الهواء عند تعريضها للحرارة.

ج تحتوي السبائك على ذرات مُترابطة ترابطًا ضعيفًا تنفصل إلى عناصر نقية عند استخدام القوة.

د تحتوي السبائك على ذرات مُترابطة ترابطًا ضعيفًا تنفصل إلى عناصر نقية عند تعريضها للحرارة.

ه تحتوي السبائك على بنية مُرتبة تخضع لتغيرات كبيرة في الشكل عند تعريضها للحرارة.

تقنيات التطوير التكنولوجي مع مستر محمد عمر

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٧: املأ الفراغ: يُعرّف خليط من الفلزات بأنه _____.



أ مركب

ب مادة مركبة

ج جزيء

د سبيكة

ه بوليمر

س٨: أيُّ السبائك الآتية لا تحتوي على النحاس؟

١. الصُّلب
٢. النحاس الأصفر
٣. الديوراليومين
٤. لحام القصدير
٥. البرونز

الصُّلب

أ

البرونز

ب

النحاس الأصفر

ج

الديوراليومين

د

لحام القصدير

هـ



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

أي عبارة من العبارات الآتية تصف تباين المائة عندما يزيد محتوى الفلز X من 5% إلى 10% ؟

- أ تصبح السبائك أكثر صعوبة للّف في صورة شرائح.
 ب تصبح السبائك أكثر مقاومة للخدش.
 ج تصبح السبائك أكثر مقاومة للتمدد والانضغاط.
 د تتكسر السبيكة بسهولة أقل عند تعرضها للتمدد.
 ه تتشقق السبائك بسهولة أقل عند تعرضها لتأثير ما.

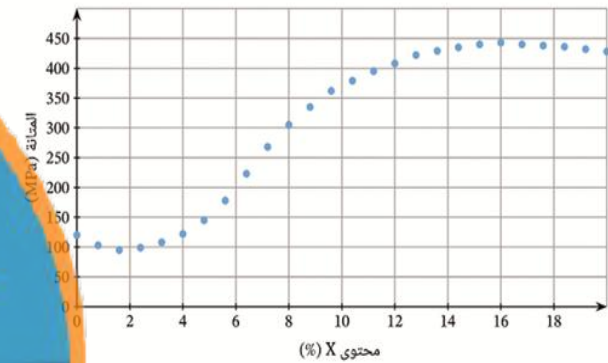
بذكر طالب أن هناك علاقة طردية بين محتوى الفلز X ومنانة السبيكة عندما يكون محتوى الفلز X أقل من 15% . حدّد المشكلة الأساسية في هذا الاستنتاج.

- أ لا تزيد المنانة دائمًا بزيادة محتوى الفلز X عندما يكون محتوى الفلز X منخفضًا.
 ب لا تزيد المنانة دائمًا بزيادة محتوى الفلز X عندما يكون محتوى الفلز X مرتفعًا.
 ج لا يعزّ الرسم البياني عن جميع قيم محتوى الفلز X الأكبر من 15% .
 د لا يعزّ الرسم البياني عن جميع قيم محتوى الفلز X الأقل من 15% .
 ه تؤدي إضافة X على المائة إلى حد ضئيل عندما يقترب محتوى الفلز X من 15% .

يُشير الطالب إلى أن المائة الصفراء للسبائك هي 95 MPa . حدّد المشكلة الأساسية في هذا الاستنتاج.

- أ السبائك ذات محتوى X أقل من القيم المقاسة قد تكون أضعف.
 ب السبائك ذات محتويات X في نطاق القيم المقاسة قد تكون أضعف.
 ج أقل قيمة للمنانة المقاسة تكون أكبر من 95 MPa .
 د السبائك ذات محتوى X أكبر من القيم المقاسة قد تكون أضعف.
 ه أقل قيمة للمنانة المقاسة تكون أقل من 95 MPa .

س9: يمكن أن يتّجد الفلزان X، Y بأيّ نسب ليكوّنا سبيكة متباينة المائة. يوضّح الرسم البياني المائة المقاسة بدقة للسبائك التي تحتوي على كميات مختلفة من X، Y. في كل سبيكة، سُجّل محتوى الفلز X في صورة نسبة مئوية من كتلة السبيكة الكلية.



ما نسبة محتوى الفلز X عندما تُصل قوة السبيكة إلى القيمة القصوى المقاسة، لأقرب وحدة نسبة مئوية؟

16 %

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٠: إن مادة الصُّلب، وهي عبارة عن محلول صلب يتكوّن من ذرات كربون في فجوات بنية ذرية حديدية، تُعدُّ مثالاً على _____

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ الفلزات القلوية

ب الفلزات النقية

ج السبائك التبادلية

د السبائك البينية

استخدم المخطط البياني لتحديد درجة انصهار سبيكة لحام محتوى الرصاص بها 22.5%، لأقرب درجة.

°C 205

استخدم المخطط البياني لإيجاد أدنى محتوى من الرصاص في سبيكة لحام يُمكن صهره بواسطة سخان كهربى درجة حرارته 200°C، لأقرب وحدة نسبة مئوية.

% 27

استخدم المخطط البياني لتقدير درجة انصهار الرصاص النقي، لأقرب 10°C.

°C 340

س ١١: يشيع استخدام سبائك القصدير والرصاص في اللحام بالكهرباء. يوضح الجدول اختلاف درجة الانصهار باختلاف محتوى الرصاص بسبيكة اللحام، في صورة نسبة مئوية من الكتلة الكلية. انتبه إلى أن محتوى الرصاص بالسبيكة قد يكون أعلى من القيم الموضحة في الجدول.

محتوى الرصاص (%)	0	5	10	15	20	25	30	35	40	45	50
درجة الانصهار (°C)	232	226	220	214	208	202	196	190	193	205	217

عن طريق رسم مخطط بياني من البيانات الموجودة في الجدول، حدّد أي الاستنتاجات الآتية صواب.

أ ترتبط درجة انصهار سبيكة اللحام ارتباطًا عكسيًا بمحتواها من الرصاص.

ب لا يُمكن أن تزيد درجة انصهار سبيكة اللحام على 232°C.

ج لا يُمكن أن تقل درجة انصهار سبيكة اللحام عن 190°C.

د تتأثر درجة انصهار سبيكة اللحام بشدة بالرصاص عندما يقل محتواه عن 35%.

ه تقل درجة انصهار سبيكة اللحام إلى أدنى قيمة عندما يتراوح محتوى الرصاص بين 35% و 40%.

جميع أسئلة المحتوى الإضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٢: البرونز سبيكة من النحاس والقصدير. بعض خواص النحاس والقصدير والبرونز موضحة في الجدول.

الفلز	المتانة (MPa)	درجة الانصهار (°C)	التوصيلية الحرارية (W/m·K)	الكثافة (g/cm ³)	التكلفة لكل (kg) (\$)
النحاس	120	1085	401	8.96	5.3
القصدير	14	232	68	7.31	15.5
البرونز	240	950	42	8.73	19.5

توضح الصور أربعة استخدامات لهذه الفلزات: (أ)-(د).



مستعينًا بالبيانات الموضحة في الجدول، ما السبب الأساسي لاستخدام النحاس بدلاً من البرونز في الاستخدام (ب)؟

- أ ينصهر عند درجات حرارة أعلى.
 ب أثقل وزنًا.
 ج أرخص.
 د أسهل كسرًا.
 ه أفضل توصيلًا حراريًا.

مستعينًا بالبيانات الموضحة في الجدول، ما الميزة الأساسية للقصدير عن كل من النحاس والبرونز في الاستخدام (ج)؟

- أ أقل درجة انصهار.
 ب أقل توصيلية حرارية.
 ج أخف وزنًا.
 د أقل تكلفة.

رتب الفلزات حسب الاستخدام من الأقل إلى الأعلى في الاستخدام (د).

- أ القصدير، النحاس، البرونز
 ب البرونز، القصدير، النحاس
 ج البرونز، النحاس، القصدير
 د القصدير، البرونز، النحاس
 ه النحاس، البرونز، القصدير

مستعينًا بالبيانات الموضحة في الجدول، ما السبب الأساسي لاستخدام البرونز بدلاً من النحاس في الاستخدام (أ)؟

- أ أسهل انصهارًا.
 ب أفضل عزلًا حراريًا.
 ج أكثر تكلفة.
 د أقل وزنًا.
 ه أكثر متانة.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٣: يوضّح الشكل عيّنة صغيرة من سبيكة مكوّنة من فلزّين مختلفين.



الفلز A
الفلز B

تقنيات التطوير التكنولوجي

أيّ مقآ يلي يساهم في أن تكون السبيكة أكثر صلابة من سبيكة من الفلزّين على حدة؟

مع مستر محمد عمر

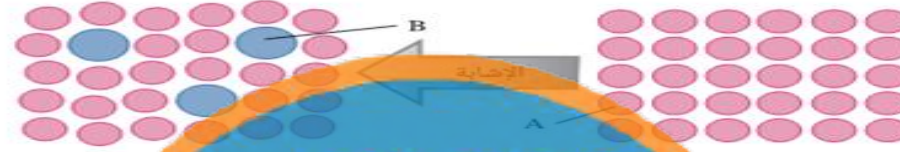


1. اختلاف أحجام الذرات
2. تكوّن الجزيئات بين الذرتين
3. تشوّه ذرات الفلزّ B لطبقات الفلزّ A
4. حدوث تشوهات أخرى
5. وجود روابط تساهمية إضافية بين الذرات المختلفة

- 1 و 3 و 4 أ
- 2 و 5 ب
- 4 و 5 ج
- 1 و 3 د
- 2 و 3 و 4 هـ

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٤: يوضح الشكل الآتي إشابة الفلز A مع كميات قليلة من العنصر B. تختلف قابلية طزق السبيكة عن الفلز النقي A.



تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أيّ من الآتي هو التعريف الأفضل لقابلية الطزق؟

- أ قابلية التعرّض للطزق أو الطرق في صفائح.
- ب قابلية السحب في أسلاك رفيعة.
- ج مقاومة التمدّد والضغط.
- د مقاومة الكسر الناتج عن قوة مبدولة.
- ه مقاومة التكسير الناتج عن تأثير متناوب.

مستوعبًا بالشكل، كيف تختلف قابلية طزق السبيكة عن الفلز النقي A؟ ولماذا؟

- أ قابلية الطزق أعلى؛ لأن ذرات B تشغل حيزًا أكبر.
- ب قابلية الطزق أقل؛ لأن ترتيب الذري أقل انتظامًا.
- ج قابلية الطزق أقل؛ لأن التماسك غير المتشابهة يتفاعل بقوة أكبر.
- د قابلية الطزق أعلى؛ لأن ذرات B تتفاعل مع عدد كبير من الذرات المجاورة.
- ه قابلية الطزق أقل؛ لأنه من الصعب أن تتحرك الطبقات بعضها فوق بعض.

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٥: يُصنَع هيكل طائرة من إحدى السبائك. تتكوّن هذه السبيكة بشكل رئيسي من الألومنيوم لأنه (أ)، ولا تتكوّن من الألومنيوم النقي لأنه (ب) جدًّا.

◀ ما الكلمة الصحيحة التي تحل محل (أ) في الجملة السابقة؟

- أ هش
- ب لامع
- ج لئِن
- د خفيف
- ه سميك

تقنيات التطوير التكنولوجي

◀ ما الكلمة الصحيحة التي تحل محل (ب) في الجملة السابقة؟

- أ سميك
- ب خفيف
- ج لئِن
- د هش
- ه لامع



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٦: الديوراليومين هو سبيكة من الألومنيوم تُستخدم عادةً في بناء الطائرات.
◀ ما عنصر الإشابة الأساسي في الديوراليومين؟

أ المنجنيز

ب النحاس

ج الحديد

د المغنيسيوم

ه الزنك

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

◀ لماذا يُعد الديوراليومين أنسب الامتداد من الألومنيوم نقي في بناء الطائرات؟

أ تسهل قولبته في أشكال كبيرة ومعقدة

ب كثافته أقل؛ ومن ثم يقلل من استهلاك الوقود

ج ذو قدرة أعلى على توصيل الحرارة؛ مما يسهل عملية تبريد المحرك

د أقل عُرضة للصدأ بفعل الهواء الرطب

ه أقل عُرضة للتشقق بفعل القوى المؤثرة

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٧: سُجِّلت خواص سبيكتي نحاس في الجدول.

السبيكة	عنصر الإشابة	الخواص	اللون
(أ)	(س)	صلبة وهشة	بني محمر
(ب)	(ص)	متينة وقابلة للطُّزق	أصفر

حَدِّد السبيكة (أ).

- أ النحاس
 ب البرونز
 ج الطُّلب
 د كونستانتان
 ه البيوتر

حَدِّد السبيكة (ب).

- أ الطُّلب
 ب البيوتر
 ج النحاس
 د البرونز
 ه كونستانتان

حَدِّد السبيكة (ب).

أ الطُّلب
 ب البيوتر
 ج النحاس
 د البرونز
 ه كونستانتان

تقنيات التطوير
 التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

حَدِّد العنصر (س).

أ النيكل
 ب الزنك
 ج الرصاص
 د القصدير
 ه الكروميوم

حَدِّد العنصر (ص).

أ النيكل
 ب الزنك
 ج الرصاص
 د الكروميوم
 ه القصدير

س١٨: تتّسم سبائك أحد الفلزات بأنها ذات قابلية أقل للطرق أي الخواص الآتية يُرجّح أن تكون أقلّ في هذه السبائك أيضًا؟

أ درجة الانصهار

ب المتانة

ج الكثافة

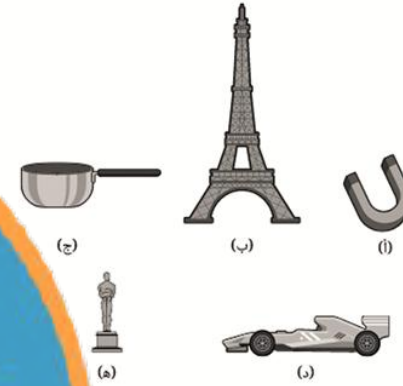
د الصلادة

ه قابلية السحب



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٩: يوضح الشكل الآتي خمسة استخدامات للسبائك، (أ)–(هـ).



في أي الأجسام يُعد استخدام النحاس الأصفر هو الأنسب؟

- (أ)
- (ب)
- (ج)
- (د)
- (هـ)

في أي الأجسام يُعد استخدام البرونز هو الأنسب؟

- (أ)
- (ب)
- (ج)
- (د)

في أي الأجسام يُعد استخدام سبيكة الألومنيوم هو الأنسب؟

- (أ)
- (ب)
- (ج)
- (د)



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢٠: يجب تصنيع عبوات المشروبات المعدنية وتخزينها ونقلها بكميات كبيرة جدًا. لماذا تُعدُّ سبيكة المنجنيز والألومنيوم أكثر ملاءمة من الألومنيوم لتطوير عبوات المشروبات؟

التقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أ لأن قابليتها للظفر أعلى

ب لأن تكلفتها أقل

ج لأن متانتها أعلى

د لأن مقاومتها للتآكل أعلى

ه لأن قابليتها للسحب أعلى

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢١: قد يتغيّر ترتيب الأسنان لدى أحد الأشخاص تدريجيًا عند تركيب هيكل سلكي رفيع، ويُعرّف ذلك باسم تقويم الأسنان. يشيع صنع تقويم الأسنان من سبائك النيوتانيوم الذكية مثل النيبتول.

ما الميزة الأساسية التي تُميّز سبائك النيوتانيوم على الصلب في هذا الاستعمال؟

أ التغيرات في الأس الهيدروجيني

ب الأكسجين

ج الحرارة

د الضوء

ه الماء

أ كثافة أقل

ب صلابة أعلى

ج مقاومة أكبر للتآكل

د تكلفة أقل

ه قابلية أكبر للطرق

تقنيات التطوير التكنولوجي

س٢٢: لماذا تُعدّ السبائك الذكية مثل سبائك نكل النيوتانيوم ملائمةً أكثر من سبائك النيوتانيوم الأخرى في هذا الاستعمال؟

ما الميزة الأساسية التي تُميّز الصلب على سبائك النيوتانيوم في هذا الاستعمال؟

أ لأن شكلها يتغيّر لتصبح ملائمةً أكثر للأسنان أثناء الاستخدام.

ب لأنها تمنع حدوث عدوى الأسنان أثناء الاستخدام.

ج لأنها تصبح أكثر صلابة وتُصبح كسرها أثناء الاستخدام أكثر صعوبة.

د لأنها تُصبح أكثر قابليةً للذوبان في الماء أثناء الاستخدام.

ه لأنها تضغط على الأسنان أثناء الاستخدام.

أ تكلفة أقل

ب قابلية أكبر للطرق

ج مقاومة أكبر للتآكل

د كثافة أقل

ه صلابة أعلى

مع مستر محمد عمر

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١: أيُّ مادةٍ من المواد الآتية التي توجد داخل الفرن العالي تختزل خام الحديد؟

أ H₂O

ب O₂

ج CO₂

د CO

ه CaCO₃



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٣: أيُّ المُركَّبات الكيمائية الآتية، اللازمة للعملية التي تحدث داخل الفرن العالي، يُنتج عن الحجر الجيري المُستخدَم في الفرن العالي؟



أ SiO_2

ب Fe_3O_4

ج CaO

د CaSiO_3

ه CaCO_3

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٤: أيُّ المواد الآتية تُمثِّل فحم الكوك الذي يُساهم في التفاعلات الأساسية داخل الفرن العالي؟

أ غاز العادم

ب الحجر الجيري

ج الخبث

د الكربون

ه خام الحديد



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٥: ما الغرض من إضافة الحجر الجيري إلى الفرن العالي؟

- أ يتفكك الحجر الجيري وتعمل نواتج هذا التفاعل على تحويل الشوائب إلى خَبَث.
- ب يتفكك الحجر الجيري (تفاعل طارد للحرارة)؛ مما يؤدي إلى تسخين الفرن.
- ج يعمل الحجر الجيري على اختزال خام الحديد إلى الحديد.
- د يساهم الحجر الجيري في المرمر الذي ينتج منه شوائب معدن الحديد.
- ه يوفر الحجر الجيري مصدراً للأكسجين اللازم للتفاعل مع فحم الكوك.



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٦: أيُّ المواد الآتية التي توجد داخل الفرن العالي تُعرف بالخبث؟

أ SiO_2

ب CaO

ج CaSiO_3

د Fe_3O_4

ه Fe_2O_3



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٧: ما الاسم الذي يُطلق على الحديد الناتج من الفرن العالي؟

أ الخَبَث

ب حديد الصب

ج الحديد المطاوع

د حديد الزهر

ه الصلب



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٨: عند تصنيع الحديد في الفرن العالي، ما المادتان الخام اللازمتان للعملية الأساسية؟

أ الهيماتيت والحجر الجيري

ب البوكسيت والحجر الجيري

ج الهيماتيت والحجر

د البوكسيت وفحم التور

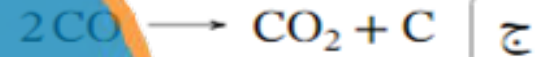
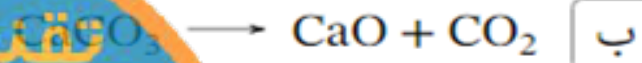
ه الهيماتيت واما

مع مستر محمد عمر



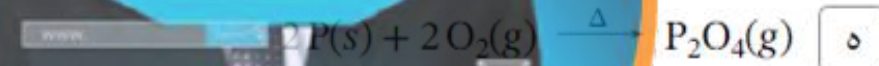
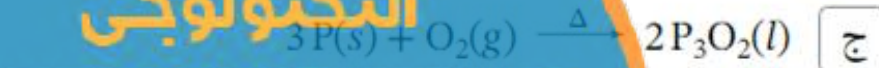
جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٩: أيُّ تفاعل من التفاعلات الآتية، التي تحدث داخل الفرن العالي، يُعتبر طارداً للحرارة، ويساعد في الحفاظ على درجة حرارة أعلى من 2000°C داخل الفرن؟



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٠: أيُّ من الآتي يُمثِّل المعادلة الرمزية الصحيحة لأكسدة شوائب الفوسفور في خامات الحديد؟



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١: ما المعادلة الأيونية الصافية الموزونة للتفاعل بين أيون النحاس الثنائي وهيدروكسيد الصوديوم؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

- أ $H^+(aq) + OH^-(aq) \rightarrow H_2O(l)$
- ب $Cu^{2+}(aq) + 2OH^-(aq) \rightarrow Cu(OH)_2(s)$
- ج $2Cu(s) + OH^-(aq) \rightarrow Cu_2OH(s)$
- د $Cu^+(aq) + OH^-(aq) \rightarrow CuOH(s)$
- ه $CuCl_2(aq) + 2NaOH(aq) \rightarrow Cu(OH)_2 + 2NaCl$

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢: أيُّ راسب مُلَوَّن يتكوَّن عند إضافة بضع قطرات من هيدروكسيد الصوديوم NaOH المُخفَّف إلى ملح أو محلول يحتوي على الآتي؟

كأيون Fe^{2+} ◀

أ أخضر رمادي

ب بني محمر

ج أبيض

د أخضر فاتح

ه أزرق فاتح

كأيون Fe^{3+} ◀

أ أخضر فاتح

ب أبيض

ج أزرق فاتح

د أخضر رمادي

ه بني محمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٣: أيُّ كاتيونات الفلز الآتية لا يُنتِج راسبًا عند إضافة بضع قطرات من الأمونيا المائية إلى ملح أو محلول كاتيون الفلز هذا؟

Zn²⁺ أ

Cr³⁺ ب

Ca²⁺ ج

Cu²⁺ د

Al³⁺ هـ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٤: أي الرواسب الملونة يتكوّن عند إضافة بضع قطرات من الأمونيا المائية إلى ملح أو محلول يحتوي على كاتيون Cr^{3+} ؟

أ راسب برتقالي

ب راسب أصفر

ج راسب أخضر رمادي

د راسب أبيض

ه راسب أزرق فاتح



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س5: أيُّ الرواسب القلونة يتكوّن عند إضافة بضع قطرات من الأمونيا المائية إلى ملح أو محلول يحتوي على الآتي؟

كатиون Fe^{2+}

أ راسب أبيض

ب راسب أزرق فاتح

ج راسب أصفر

د راسب أخضر فاتح

ه راسب بني محمر

كاتيون Fe^{3+}

أ راسب أبيض

ب راسب أصفر

ج راسب بني محمر

د راسب أخضر فاتح

ه راسب أزرق فاتح



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س6: يتفاعل عنصر فلزي ببطء مع الماء لتكوين محلول مخفّف عديم اللون يُختبر كما هو موضح. في أي أنبوب من أنابيب الاختبار (أ) و(ب) و(ج) يمكن ملاحظة الراسب؟

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

لا يُلاحظ في أي أنبوب الاختبار (أ)، (ب) (ج) فقط (أ)، (ب) و(ج)

أ ب ج د هـ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٨:

أي الرواسب الآتية لا يذوب عند إضافة كمية فائضة من NaOH؟

أ Cr(OH)_3

ب Al(OH)_3

ج Zn(OH)_2

د Ca(OH)_2

أي الرواسب الآتية لا يذوب عند إضافة كمية فائضة من NH_3 ؟

أ راسب Zn^{2+}

ب راسب Fe^{3+}

ج راسب Cu^{2+}

د راسب Cr^{3+}



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٩: أيُّ كاتيونات الفلز الآتية لا يُنتِج راسبًا أبيض اللون عند إضافة بضع قطرات من هيدروكسيد الصوديوم المائي المُخفَّف إلى ملح أو محلول من كاتيون الفلز هذا؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

Al³⁺ أ

Ca²⁺ ب

Zn²⁺ ج

Cr³⁺ د

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٠: أي الرواسب الآتية يَنتج عندما يُضيف أحد الطلاب NaOH إلى محلول من كاتيون فلزي، ويَنتج عن ذلك راسب أبيض يذوب في كمية فائضة من NaOH؟

Cu(OH)₂ أ

Fe(OH)₂ ب

Al(OH)₃ ج

Fe(OH)₃ د

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١: تحتوي خلية جلفانية على قطب Mg في محلول تركيزه 1 M من $Mg(NO_3)_2$ وقطب Ag في محلول تركيزه 1 M من $AgNO_3$ من جهد الخلية القياسي



المعادلة النصفية

مع مستر محمد عمر

جهد القطب القياسي،
(V) E^\ominus

+0.7996

-2.37

3.172

تقنيات التطوير التكنولوجي

س٢: يُعرّف جهد القطب القياسي لنصف خلية رصاص؛ حيث يُوضَع قطب فلز رصاص في محلول من أيونات الرصاص Zn^{2+} بتركيز $1.26 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$.

ما جهد الخلية القياسي عندما يكون نصف خلية الرصاص هذا متصلاً بنصف خلية مُماثل من فلز Zn وأيونات Zn^{2+} التي لها جهد قطب قياسي مقداره -0.7618 V ؟

0.6358

س٣: باستخدام جهود الأقطاب القياسية الموضحة في الجدول، حدّد أيّ الفلزات الآتية يمكنها اختزال La_2O_3 إلى الفلز La.

المعادلة النصفية	المعادلة النصفية	المعادلة النصفية	المعادلة النصفية
$Fe(s) \rightarrow Fe^{2+}(aq) + 2e^{-}$	$Al^{3+}(aq) + 3e^{-} \rightarrow Al(s)$	$Ca^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow Ca(s)$	المعادلة النصفية
1.662	-1.662	-2.868	جهود القطب القياسي E^{\ominus} (V)



- أ فقط Al
ب فقط Ca
ج فقط Fe
د Fe و Al
ه Al و Ca

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٤: باستخدام جهود الأقطاب القياسية الموضحة بالجدول، احسب جهد الخلية الكهروكيميائية الآتية، لأقرب ثلاث منازل عشرية:



المعادلة الموضحة	جهد القطب القياسي $E^\ominus(\text{V})$
$\text{Ni}^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow \text{Ni}(s)$	-0.257
$\text{Cd}^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow \text{Cd}(s)$	-0.4030



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٥: باستخدام جهود الأقطاب القياسية الواردة بالجدول التالي، احسب جهد الخلية القياسي لخلية جلفانية تتضمن التفاعل الإجمالي التالي.



المعادلة النصفية	جهد القطب القياسي، (V) E^\ominus
$\text{Cu}^{2+}(aq) + e^- \rightarrow \text{Cu}^+(aq)$	+0.153
$\text{Sn}^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow \text{Sn}(s)$	0.291

مع - مستر محمد عمر 75

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٦: احسب جهد الخلية القياسي للخلية الجلفانية التي تتكوّن من الخليتين النصفيتين الآتيتين:

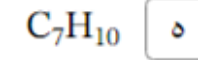
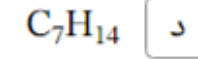
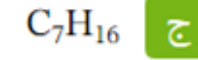
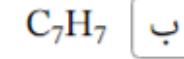
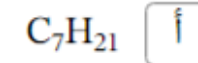


2.709+

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر



س١: ما الصيغة الجزيئية للألكان الذي يحتوي على سبع ذرات كربون؟



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢: أي من المركبات الآتية ينتمي إلى سلسلة الألكانات المتجانسة؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

C_5H_4 أ

C_5H_8 ب

C_5H_6 ج

C_5H_{10} د

C_5H_{12} هـ

الكيمياء • الصف الثالث الثانوي

س٣: أيّ الاختيارات الآتية ليس من خواص الألكانات؟

- أ
- ب
- ج
- د
- ه



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٤: أيُّ من الآتي ليس ضمن استخدامات الألكانات؟

أ زيت التشحيم

ب مواد دافعة في عبوات المواد

ج شمع البارافين

د تمهيد الطُّرُق

ه تصنيع المواد البلاستيكية



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٥: إذا كانت لدينا الصيغة الجزيئية C_2H_6 لمركب مُحدّد، فأَيُّ فئة ينتمي إليها هذا المركب؟

أ الألكينات

ب الألكانات

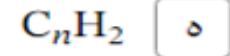
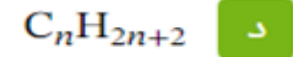
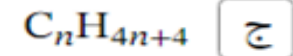
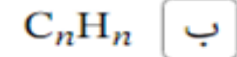
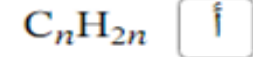
ج الألكاينات

د الألكانات الحلقية



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٦: ما الصيغة العامة للألكان؟



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

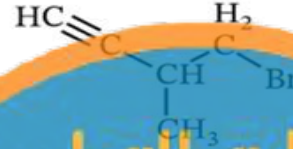
س٧: ما الصيغة العامة لمجموعة المركبات التي تنتمي إليها الصيغة التوضيحية الآتية؟



- C_nH_{2n+2} أ
- C_nH_{2n-2} ب
- $C_{2n}H_2$ ج
- C_nH_{2n} د
- C_nH_n هـ

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٨: اذكر اسم الجزيء الآتي:



تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

4-برومو-3-ميثيل-1-بوتين

1-برومو-2-ميثيل-3-بوتين

3-ميثيل-3-برومو-1-بوتين

1-برومو-2-ميثيل-بروبان

2-برومو-ميثيل-3-بوتين

أ

ب

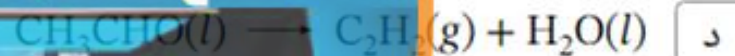
ج

د

هـ

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س ٩: أيُّ المعادلات الآتية توضح التفاعل المُستخدَم في الصناعات لإنتاج كميات كبيرة من الإيثاين؟



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٠: أيُّ الألكانات الآتية له أقل كثافة؟

أ البروبان

ب البنتان

ج الهيكسان

د البيوتان

ه الإيثان



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١١: استخدَم كيميائي ماء البروم للتمييز بين المخبرين المجهولين (أ) و(ب). لم تغيّر إضافة ماء البروم إلى الغاز في الأستوانة (أ) لون البروم الأحمر، ولكن اختلف لونه الأحمر فور إضافته إلى الغاز في الأستوانة (ب). ومن ثمّ، يُمكن أن تكون الغازات في (أ) و(ب) هي — و — على الترتيب.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أ الإيثان، الإيثيلين

ب الإيثان، الإيثان

ج الإيثيلين، الإيثان

د الإيثان، الإيثان

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٢: أي من الآتي كحول غير مشبع يَنشُج باعتباره مرَكَّبًا وسيطًا عند إضافة الماء إلى الأستيلين في وجود خليط من H_2SO_4 و $HgSO_4$ ؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

كحول الفينيل

أ

الأستون

ب

كحول ثنائي الفينيل

ج

كحول الثينيل

د

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٣: ما اسم الألكان ذي الصيغة الكيميائية C_3H_8 ؟

أ الإيثان

ب الميثان

ج البروبان

د الإيثان

ه البيوتان

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٤: ما عدد مولات الهيدروجين اللازمة لتشبع المركب الآتي؟



تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

4 mol

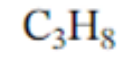
2 mol

3 mol

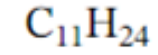
5 mol

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

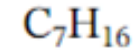
س١٤: أيُّ الصِّبغ الآتية هي لأحد الألكانات التي توجد في صورة غاز عند درجة حرارة الغرفة؟



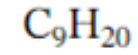
أ



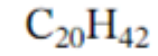
ب



ج



د



هـ



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

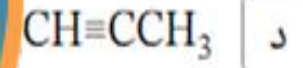
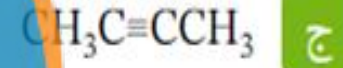
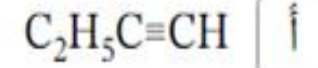
س١٥: ما عدد أزواج الإلكترونات التي تتشاركها ذرة كاربون في كل جزيء أسيتيلين؟



- 1 أ
- 3 ب
- 4 ج
- 2 د

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٦: جميع الألكاينات الآتية ألكاينات غير مُتماثلة باستثناء _____.



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٧: املأ الفراغ: عدد ذرات الكربون في الألكان الحلقي المحتوي على 22 ذرة هيدروجين يساوي _____.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ 22 ذرة كربون

ب 10 ذرة كربون

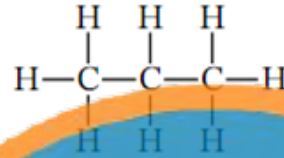
ج 12 ذرة كربون

د 11 ذرة كربون

هـ 44 ذرة كربون

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٨: ما الصيغة العامة لمجموعة المركبات التي تنتمي إليها الصيغة التوضيحية الآتية؟



تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أ C_nH_n

ب C_nH_{2n+2}

ج $C_{2n}H_2$

د C_nH_{2n}

ه C_nH_{2n-2}

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٩: في أي نوع من أنواع التفاعلات الآتية تنكسر روابط باي في البروبان، ويؤدّي ذلك إلى تكوين مُركّبات مُشَبَّعة؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ) تفاعلات الحذف

ب) تفاعلات التكسير

ج) تفاعلات الإضافة

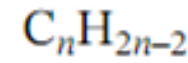
د) تفاعلات الاستبدال

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

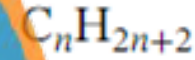
س٢٠: أيُّ الاختيارات الآتية يُمثِّل الصيغة العامة للألكينات؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

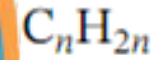
مع مستر محمد عمر



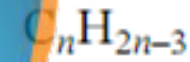
أ



ب



ج



د

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢١: أي من الآتي يمثل الصيغة الجزيئية لهيدروكربون كتلته المولية 82 g/mol، ويحتوي كل مول على 72 g من الكربون؟ [C = 12 g/mol، H = 1 g/mol]

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

C₆H₁₂ أ

C₆H₁₄ ب

C₆H₁₀ ج

C₅H₁₂ د

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢٢: رتّب الألكانات الآتية حسب زيادة درجة الغليان:

I. 2,4-ثنائي ميثيل الهكسان

II. 2-ميثيل الهبتان

III. الأوكتان

تقنيات التطوير

التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أ

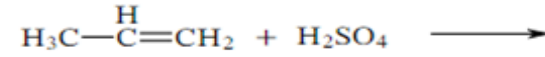
ب

ج

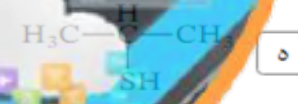
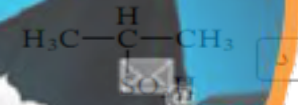
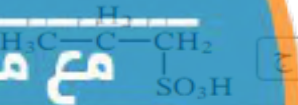
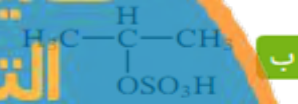
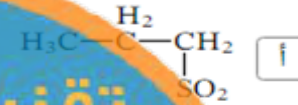
د

جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١: يوضح مخطط التفاعل الآتي كيف يمكن أن يتفاعل البروبين مع H_2SO_4 لتكوين بيكبريتات الألكيل:

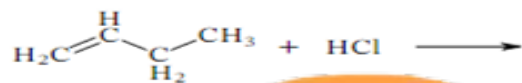


ما بنية الناتج المتكوّن؟



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢: بالنظر إلى تفاعل 1-بيوتين مع HCl:



ما الناتج الرئيسي المتكون من هذا التفاعل؟

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



أ

ب

ج

د

هـ

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س ٣: وُجِدَ أن فرق الجهد للخلية النصفية للفلز M، عند توصيلها بقطب الهيدروجين القياسي، يساوي +0.23 V.

ما المادتان الكيميائيتان في الخلية النصفية التي يوجد بينها أكبر فرق جهد؟

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أ

غاز الهيدروجين وأيونات الهيدروجين

ب

الفلز M وأيونات الفلز M

ما الاتزان المُصاحِب لهاتين الخليتين، الذي يتزاح إلى الطرف الأيسر؟

أ



ب



س٤: أيُّ ممَّا يلي يحدث عند إضافة برمنجنات البوتاسيوم القلوية للإيثين؟

- أ يُزال لون برمنجنات البوتاسيوم ويُختزل الإيثين إلى الإيثيلين جليكول.
- ب يُزال لون برمنجنات البوتاسيوم ويتأكسد الإيثين إلى الإيثيلين جليكول.
- ج يُزال لون برمنجنات البوتاسيوم ويختزل الإيثين إلى الإيثانول.
- د يُزال لون برمنجنات البوتاسيوم ويُختزل الإيثين إلى الإيثانول.
- ه يظل لون برمنجنات البوتاسيوم دون تغيير ولا يحدث تفاعل.

تقنيات التطوير
التكنولوجي
مع مستر محمد عمر

س٥: أيُّ ممَّا يلي يحدث فور إضافة البروم إلى البروميد؟

التقنيات التطوير التكنولوجيا

مع فاستر محمد عمر



أ

ب

ج

د

يختفي لون البروم مع تكوّن 1،1-اي برومو بروبان.

لا يتغيّر لون البروم ولا يحدث

يختفي لون البروم مع تكوّن 1-برومو بروبان.

يختفي لون البروم مع تكوّن 1،3-داي برومو بروبان.

جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٦: املأ الفراغ: يمكن وصف السلسلة المتجانسة بأنها عائلة من المركبات لها نفس _____.

أ الكتلة الجزيئية

أ

ب عدد ذرات الكربون

ب

ج الخواص الفيزيائية

ج

د الخواص الكيميائية

د

ه الصيغة الجزيئية

ه

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٨: ما صيغة الألكين التالي في السلسلة المتجانسة C_2H_4 ، C_3H_6 ، C_4H_8 ؟

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أ C_6H_{14}

ب C_4H_{10}

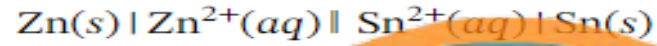
ج C_5H_{12}

د C_6H_{12}

ه C_5H_{10}

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س ٩: في الخلية الجلفانية المُمثلة برمز الخلية الاصطلاحي:

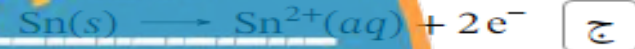


ما المعادلة الأيونية النصفية التي تحدث عند مهبط الخلية؟

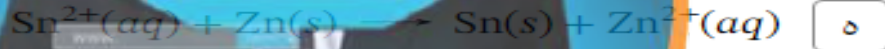
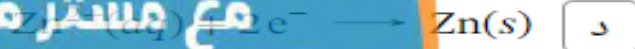
تقنيات التطوير



التكنولوجيا



مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

الكيمياء • الصف الثالث الثانوي

تقنيات التطوير التكنولوجي

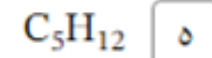
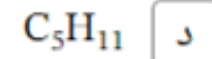
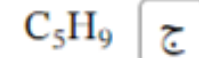
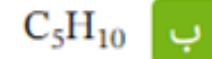
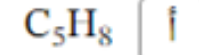
س١٠: ما عدد مولات الهيدروجين اللازمة لإكمال تفاعل إضافة الهيدروجين للبروبين؟

مع مستر محمد عمر

1

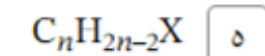
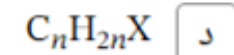
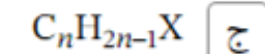
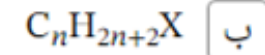
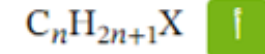
جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١١: الألكانات الحلقية هيدروكربونات تُكوّن فيها سلسه الكربون حلقة. أيّ من الآتي يمثّل الصيغة الجزيئية للبنتان الحلقي؟



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٢: أيُّ ممَّا يلي يمثِّل الصيغة العامة للألكانات الهالوجينية التي تحتوي على ذرة هالوجين واحدة؟



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٣: في جزء من سلسلة متجانسة من الألكانات، من الميثان إلى الهكسان، ماذا يحدث لدرجة الغليان كلما ازداد عدد ذرات الكربون؟

- أ تزداد، ثم تنخفض.
- ب تنخفض، ثم تزداد.
- ج تظل ثابتة.
- د تزداد.
- ه تنخفض.



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٣: إذا سُخِّن الإيثانول لدرجة 140°C مع حمض الكبريتيك المركز، فما عدد جزيئات الإيثانول اللازمة لإزالة جزيء واحد من الماء؟

أ أربعة جزيئات من الإيثانول

أ

ب جزيئان من الإيثانول

ب

ج ثلاثة جزيئات من الإيثانول

ج

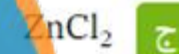
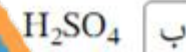
د جزيء واحد من الإيثانول

د



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٤: أيُّ من الآتي يُستخدمُ عاملاً حفّازاً في التفاعل بين الإيثانول وحمض الهيدروكلوريك؟



تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الإضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س١٥: أي من الكحولات الآتية لا يتأكسد بواسطة حمض الكروميك؟

أ 2-ميثيل-1-بروبانول

ب 2-ميثيل-2-بروبانول

ج 2-ميثيل-1-بيوتانول

د 3-ميثيل-2-بيوتانول

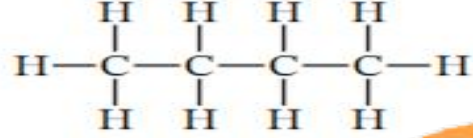
تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

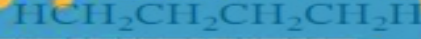
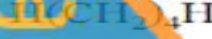
س١: يوضّح الشكل أحد الهيدروكربونات الشائعة.



ما الصيغة الجزيئية لهذا الهيدروكربون؟

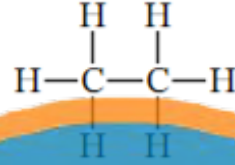
تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٢: ما نوع الصيغة المستخدمة لتمثيل الجزيء الموضّح في هذا الشكل؟



تقنيات التطوير
التكنولوجي
مع مستر محمد عمر

أ الصيغة المكثفة

ب الصيغة الأولية

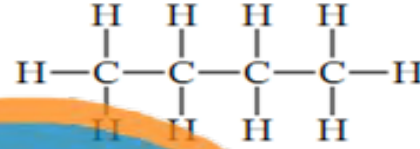
ج الصيغة البنائية

د الصيغة الجزيئية

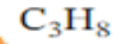
هـ الصيغة التوضيحية

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

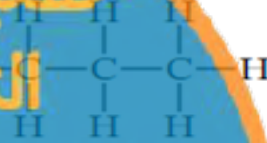
س٣: ما الصيغة الجزيئية للبيوتان؟



أ



ب



ج



د



هـ

تقنيات التطوير
التكنولوجي

مع مستر محمد عمر



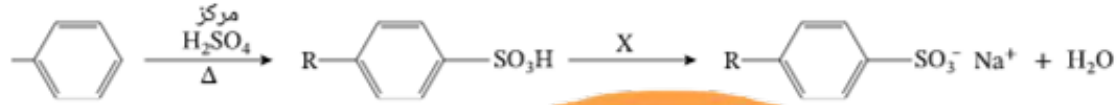
جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س5: أيُّ ممَّا يلي هو العبارة الصحيحة عن المنظِّفات الأيونية؟

- أ يتكوَّن جزيء المنظِّف من ذيل محب للماء، وهي سلسلة كربونية طويلة، ورأس متأيِّن كاره للماء.
- ب يتكوَّن جزيء المنظِّف من ذيل كاره للماء، وهي سلسلة كربونية طويلة، ورأس متأيِّن محب للماء.
- ج يتكوَّن جزيء المنظِّف من رأس كاره للماء، وهي سلسلة كربونية طويلة، وذيل متأيِّن محب للماء.
- د يتكوَّن جزيء المنظِّف من رأس محب للماء، وهي سلسلة كربونية طويلة، وذيل متأيِّن كاره للماء.

تقنيات التطوير
التكنولوجي
مع مستر محمد عمر

س٦: يوضح مخطط التفاعل أدناه تكون سلفونات ألكيل البنزين من ألكيل البنزين. ما المتفاعل الذي يحتاجه X ليكتمل التخليق؟



تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

HNO₃

NaOH

HCl

H₂SO₄

NaCl

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٧: املأ الفراغات: إضافة منظف إلى الماء _____ التوتر السطحي للماء، وهو ما _____ قدرة الماء على بلل النسيج.

أ يقلل، يزيد

ب يزيد، يقلل

ج يقلل، يقلل

د يزيد، يزيد



س٨: الأس الهيدروجيني لمحلول وُجد أنه 4.25. ما تركيز أيونات الهيدرونيوم في هذا المحلول؟ قَرِّب إجابتك لأقرب منزلتين عشريتين.

تقنيات التطوير التكنولوجي

مع مستر محمد عمر

أ $5.62 \times 10^{-5} \text{ mol}\cdot\text{dm}^{-3}$

ب $1.78 \times 10^{-3} \text{ mol}\cdot\text{dm}^{-3}$

ج $1.78 \times 10^{-10} \text{ mol}\cdot\text{dm}^{-3}$

د $8.66 \times 10^{-19} \text{ mol}\cdot\text{dm}^{-3}$

هـ $5.62 \times 10^{-12} \text{ mol}\cdot\text{dm}^{-3}$

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوي ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

س٩: عند درجة حرارة 50°C، قيمة K_w هي 5.476×10^{-14} .

ما قيمة الأس الهيدروجيني pH للماء عند درجة الحرارة هذه؟ قَرِّب إجابتك لأقرب منزلة عشرية.

6.6

ما قيمة الأس الهيدروكسيلي pOH للماء عند درجة الحرارة هذه؟ قَرِّب إجابتك لأقرب منزلة عشرية.

6.6

تقنيات التطوير التكنولوجي

عند درجة الحرارة هذه، هل الماء حمضي أم قاعدي أم متعادل؟

- أ قاعدي
ب حمضي
ج متعادل

مع مستر محمد عمر

جميع أسئلة المحتوى الاضافي بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر

لا تنسوا الاشتراك في القناة وتفعيل زر الجرس



جميع أسئلة المحتوى الاضافى بنك المعرفة مادة الكيمياء للصف الثالث الثانوى ٢٠٢١ من اعداد أ. محمد عمر