

المدرسة الليبية في فرنسا  
الامتحان النهائي الفصل الدراسي الاول  
في مادة الكيمياء للصف الثاني ثانوي لسنة 2026

س.1. الاختيار من متعدد

1. اي الانيونات التالية يصعب ان تفقد شحنتها عند القطب الموجب اثناء التحليل الكهربائي؟

أ.  $\text{NO}^{-3}$

ب.  $\text{I}^{-}$

ج.  $\text{O}^{-2}$

د.  $\text{OH}^{-}$

2 اي مما يلي يعد تعريفا للاختزال؟

أ. اكتساب إلكترون

ب. فقد هيدروجين

ج. اكتساب أكسجين

د. زيادة حالة التأكسد

3 يكون معدل التفاعل أعلى عندما تكون:

أ. درجة الحرارة عالية

ب. تركيز عالي

ج. ضغط مرتفع

د. كل ما ذكر صحيح

4. جميع الأحماض التالية أحماض معدنية ما عدا:

أ. حامض الكبريتيك

ب. حامض الفوسفوريك

ج. حامض الطرطرييك

5. أي من خواص المحفز التالية لا تتغير أبدا أثناء التفاعل التحفيزي:

أ. المظهر

ب. مساحة السطح

ج. التركيب الكيميائي

6. أيون الهيدروجين هو عبارة عن نواة ذرة هيدروجين

أ. فقدت الإلكترون

ب. عبارة عن بروتون

ج. اكتسب إلكترون

د. الاجابتان (أ) و (ب) صحيحتان

7. العامل المؤكسد

أ. يعطي أكسجين، ويكتسب إلكترونات

ب. يكتسب أكسجين، ويكتسب إلكترونات

ج. يكتسب أكسجين، ويعطي إلكترونات

د. يعطي أكسجين، ويعطي إلكترونات.

8. مثال للاكترونيت الضعيف هو

أ. كحول

ب. محلول ملح

ج. محلول سكر

د. محلول امانيا

9. عند التحليل الكهربائي لمحلول كبريتات نحاس II ، باستخدام اقطاب كربون، يكون الرابب الاحمر الوردي المتكون على احد القطبين هو:

أ. نحاس

ب اكسيد نحاس I

ج. اكسيد نحاس II

د. كبريتيد نحاس II

10. يكون الاكترونيت دائماً :

أ. حمضأً او قلويأً

ب. محلولاً مائياً

ج. سائلاً

د. صلباً مصهوراً

س 2. ضع علامة صح أو علامة خطاء أمام الجمل التالية:

1/ التحليل الكهربائي تحلل كيميائي لمادة أيونية (مصهورة أو في محلول) باستخدام الكهرباء ( )

2/ العامل المخترل هو مادة مثل الكربون، أو الهيدروجين، أو أول أكسيد الكربون تساعد على الاختزال ( )  
بأخذ أكسجين وإعطاء إلكترونات.

3/ محلول يوديد البوتاسيوم هو عامل غير مخترل ( )

4 / الانيونات أيونات سالبة (الفلزات وشقوق حمضية) تنتقل إلى الانود (القطب السالب) ( )

5/ كلما زادت قوة القلوي انخفض تركيز أيون الهيدروجين ( )

6/ اللاكترونيتات سوائل تساهمية توصل الكهرباء ( )

7/ تختزل المادة إذا فقدت أكسجين، أو اكتسبت هيدروجين، أو اكتسبت إلكترونات. ( )

انتهت الاسئلة