

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

س1. الاختيار من متعدد

1. اي الانيونات التالية يصعب ان تفقد شحنتها عند القطب الموجب اثناء التحليل الكهربائي؟
أ. NO^{-3}

ب. I^{-}

ج. O^{-2}

د. OH^{-}

2 أي 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- حمض الطرطريك

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 للالكترونييت 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 الراسب الاحمر الوردي المتكون علي احد القطبين هو:

أ. نحاس

ب اكسيد نحاس I

ج. اكسيد نحاس II

د. كبريتيد نحاس II

10. يكون الالكترونييت دائما :

أ. حمضاً أو قلويّاً

ب. محلولاً مائياً

ج. سائلاً

د. صلباً مصهوراً

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

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

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

3/ محلول يوديد البوتاسيوم هو عامل غير مختزل ()

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

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

6/ اللالكترولييتات سوائل تساهمية توصل الكهرباء ()

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

انتهت الاسئلة