

الاسم :

الصف :

Mrs / Heba Sorour

اختبار قصير أول

مادة الكيمياء

الصف الحادي عشر

الفصل الدراسي الثاني (2022 - 2023)

التربية



وزارة

منطقة

ثانوية

السؤال الأول: (أ) :- اكمل العبارات العلمية التالية بما تراه مناسباً :- ($2 \times \frac{1}{2} = 1$ درجة)

1- خلايا أو أجهزة تحول الطاقة الكيميائية لطاقة كهربائية من خلال تفاعلات أكسدة واختزال بشكل تلقائي

2- ناتج الأكسدة في التفاعل التالي $H_2O_2 \longrightarrow H_2O + O_2$ يمثلته

(ب) ضعي علامة (✓) في المربع المقابل لأنسب إجابة لتكملي بها كل من العبارات التالية ($2 \times \frac{1}{2} = 1$ درجة)

1- عدد تأكسد الكبريت في مركب في مركب $Na_2S_2O_3$ يساوي :-

□ صفر

□ $2+$

□ $1-$

□ $1+$

2- عند حدوث تفاعلات أكسدة واختزال فإن :-

□ الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة تساوي الشحنة الكلية للمواد الناتجة

□ الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة أكبر الشحنة الكلية للمواد الناتجة

□ الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة أقل من الشحنة الكلية للمواد الناتجة

□ الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة ضعف الشحنة الكلية للمواد الناتجة

السؤال الثاني :- (أ) ماذا تتوقع أن يحدث لتركيز كاتيونات النحاس في المحلول عند غمر شريحة من الخارصين فيه :-

($1 \times 1 = 1$ درجة)

الحدث :-

التفسير :-

السؤال الثاني (ب) :- الشكل المقابل يمثل نصف خلية الخارصين ادرس الرسم جيدا ثم اجب عما هو مطلوب :-

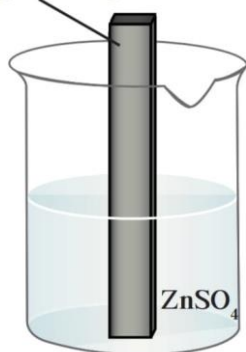
($2 \times 1 = 2$ درجة)

1- تركيز الكاتيونات في المحلول (ثابت – يقل – يزداد)

2- اكتب الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية الموجودة امامك

3- تعتبر نصف الخلية دائرة

شريحة خارصين (Zn)



انتهت الأسئلة ،، مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق



وزارة
منطقة

التربية

اختبار قصير أول
مادة الكيمياء

الاسم :

الصف الحادي عشر

الصف :

الفصل الدراسي الثاني (2022 - 2023)

Mrs / Heba Sorour

ثانوية

5

السؤال الأول: (أ):- اكمل العبارات العلمية التالية بما تراه مناسباً :-

1- أنظمة أو أجهزة تحول الطاقة الكهربائية لطاقة كيميائية أو العكس من خلال تفاعلات أكسدة واختزال

2- عدد جزيئات الماء اللازمة لوزن نصف التفاعل التالي $\text{Sn}^{+2} \rightarrow \text{SnO}_4$ تساوي

(ب) ضعي علامة (✓) في المربع المقابل لأنسب إجابة لتكلمي بها كل من العبارات التالية (2 × 1/2 = 1 درجة)

1- عدد تأكسد الذرة التي تحتها خط في المركب التالي $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ يساوي :-

1+ ☐ 1- ☐ 2- ☐ صفر ☐

2- احد التفاعلات التالية تمثل أكسدة واختزال :-

☐ تفاعلات الترسيب
☐ تفاعلات البناء الضوئي
☐ تفاعلات الأحماض والقواعد
☐ تفاعلات الاحلال المزدوج

السؤال الثاني :- (أ) اكمل الجدول التالي بما يناسبه علمياً :-

(2 × 0.5 = 1 درجة)

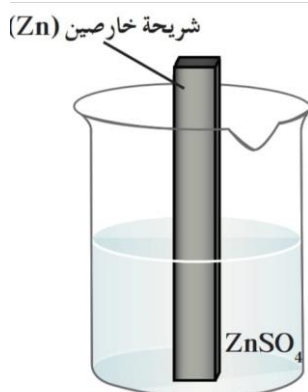
وجه المقارنة	قطب الانود في الخلية الجلفانية	قطب الكاثود في الخلية الجلفانية
التفاعل الحادث	-----	-----

السؤال الثاني (ب) :- الشكل المقابل يمثل نصف خلية خارصين ادرسة جيدا ثم اجب عما هو مطلوب :-

(2 × 1 = 2 درجة)

1- كتلة شريحة خارصين (تقل – تزداد – تبقى ثابتة)

2- اكتب التفاعل النهائي لنصف الخلية الموجودة امامك



انتهت الأسئلة ،، مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق

