

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج اختبار قصير أول غير محلول

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف الحادي عشر العلمي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

امتحان قصير حادي عشر كيمياء	1
امتحان الفترة الرابعة 2016	2
امتحان الفترة الثانية 2016 2017	3
تطبيقات على الخلايا الحلقانية	4
مراجعة	5



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

1- خلايا او أجهزة تحول الطاقة الكيميائية لطاقة كهربائية من خلال تفاعلات اكسدة واختزال بشكل تلقائي

2- ناتج الاكسدة في التفاعل التالي $H_2O_2 \longrightarrow H_2O + O_2$ يمثلها

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



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

□ 1+ □ 1- □ 2+ □

2- عند حدوث تفاعلات اكسدة واختزال فان :-

□ الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة تساوي الشحنة الكلية للمواد الناتجة

□ الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة اكبر الشحنة الكلية للمواد الناتجة

□ الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة اقل من الشحنة الكلية للمواد الناتجة

□ الشحنة الكلية للمواد المتفاعلة ضعف الشحنة الكلية للمواد الناتجة

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

($1 \times 1 = 1$ درجة)

الحدث :-

التفسير :-

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

($1 \times 2 = 2$ 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

الصف الحادي عشر

الاسم :

الصف :

Mrs / Heba Sorour

(2022 - 2023) الفصل الدراسي الثاني

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 $\text{Sn}^{+2} \longrightarrow \text{SnO}_4$ تساوي**(ب) ضعي علامة (√) في المربع المقابل لأنسب إجابة لتكلمي بها كل من العبارات التالية (2 × 1/2 = 1 درجة)**1- عدد تاركسذ الذرة التي تحتها خط في المركب التالي $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ يساوي :-صفحة 1 من 1
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw2- 1- 1+

2- احد التفاعلات التالية تمثل أكسدة واختزال :-

 تفاعلات الترسيب تفاعلات الأحماض والقواعد تفاعلات البناء الضوئي 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	-----	-----

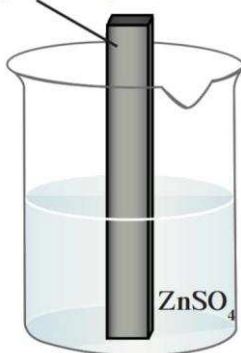
السؤال الثاني (ب) :- الشكل المقابل يمثل نصف خلية خارصين ادرسة جيدا ثم اجب عما هو مطلوب :-

(2 × 1 = 2 درجة)

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

2- اكتب التفاعل النهائي لنصف الخلية الموجودة امامك

شريحة خارصين (Zn)

**انتهت الأسئلة ،، مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق**

