

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج اختبار قصير أول غير محلول (2)

[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

<a href="#">امتحان قصير حادي عشر كيمياء</a>	1
<a href="#">امتحان الفترة الرابعة 2016</a>	2
<a href="#">امتحان الفترة الثانية 2016 2017</a>	3
<a href="#">تطبيقات على الخلايا الحلقانية</a>	4
<a href="#">مراجعة</a>	5

السؤال الأول ( أ ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( √ ) بين القوسين : ( 1/2 x 2 )

1- نصف التفاعل الذي يمثل عملية أكسدة هو :



2- جميع ما يلي يحدث أثناء عمل الخلية الجلفانية ما عدا :

- ( ) يحدث أكسدة عند نصف خلية الأنود      ( ) تفاعل أكسدة واختزال بشكل تلقائي مستمر  
 ( ) تتجه الكاتيونات نحو نصف خلية الأنود      ( ) يحدث اختزال عند نصف خلية الكاثود

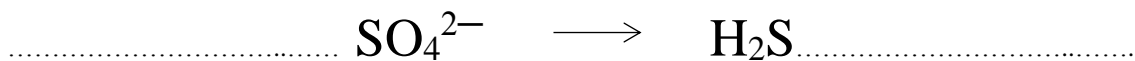
( ب ) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : ( 1/2 x 2 )

- 1- عدد تأكسد الكربون في الأيون  $CO_3^{2-}$  يساوى ..  
 2- عند تشغيل الخلية الجلفانية وتوليد تيار كهربائي فإن كتلة الأنود .....

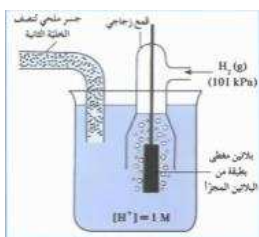
السؤال الثاني : ( أ ) علل مع كتابة المعادلة : ( 1 x 1 )

عند غمر شريحة من الخارصين في محلول كبريتات النحاس II يبهت لون المحلول تدريجياً حتى يختفي

( ب ) باستخدام طريقه أنصاف التفاعلات : زن نصف التفاعلات التالي في وسط حمضي



( ج ) من الرسم المقابل أجب ما يلي:

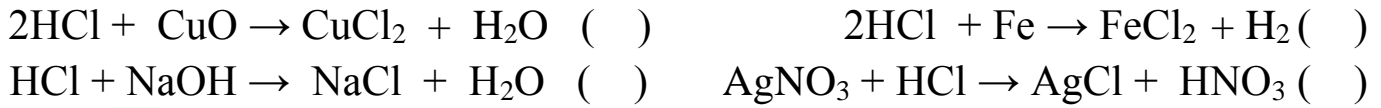


	التفاعل الحادث عند حالة الاتزان
	الرمز الاصطلاحي

منطقة ..... التعليمية \*اختبار قصير أول ( 2 ) العام الدراسي 2022-2023  
ثانوية ..... كيمياء 11 ع / ..... الفصل الدراسي الثاني  
اسم الطالب ..... الدرجة .....

السؤال الأول ( أ ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( √ ) بين القوسين : ( 1/2 x 2 )

1- أحد التفاعلات التالية يمثل تفاعل أكسدة واختزال :



2- إحدى العبارات التالية غير صحيحة عند تشغيل الخلية الجلفانية :

- ( ) الأنود يمثل القطب السالب      ( ) الكاثود يمثل القطب الموجب  
( ) تتجه الكاتيونات نحو نصف خلية الكاثود      ( ) تفاعل الأكسدة والاختزال لا يحدث تلقائياً  
( ب ) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : ( 1/2 x 2 )

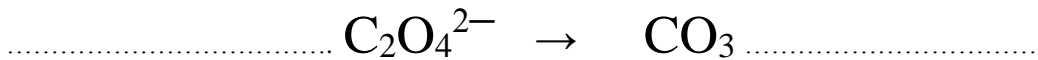
1- عدد تأكسد النيتروجين في أيون النترات  $\text{NO}_3^-$  يساوي .....

2- عند تشغيل الخلية الجلفانية وتوليد تيار كهربائي فإن كتلة الكاثود .....

السؤال الثاني : ( 1 ) علل : ( 1 x 1 )

تآكل سطح شريحة خارصين عند غمرها في محلول مائي لكبريتات النحاس II

( ب ) باستخدام طريقه أنصاف التفاعلات : زن نصف التفاعلات التالي في وسط حمضي



( ج ) عند وضع شريحة خارصين في محلول مائي يحتوي على  $\text{Zn}^{2+}$  في الظروف القياسية

ماذا يحدث مستخدماً : ( تقل - تزداد - تبقى ثابتة )

	كتلة شريحة خارصين ( تقل - تزداد - تبقى ثابتة )
	تركيز المحلول ( تقل - تزداد - تبقى ثابتة )

السؤال الأول ( أ ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( √ ) بين القوسين : ( 1/2 x 2 )

1- في التفاعل التالي :  $ClO^- + Cl^- \rightarrow Cl_2$  فإن الكلور يسلك كعامل :

( ) مؤكسد فقط ( ) مختزل فقط

( ) مؤكسد ومختزل ( ) حفاز

2- إحدى العبارات التالية غير صحيحة عند تشغيل الخلية الجلفانية :

( ) يزداد تركيز الكاتيونات في نصف خلية الأنود ( ) يقل تركيز الكاتيونات في نصف خلية الأنود

( ) تنتقل الإلكترونات من الأنود إلى الكاثود ( ) يقل تركيز الكاتيونات في نصف خلية الكاثود

( ب ) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : ( 1/2 x 2 )

1- التحول من  $ClO^-$  إلى  $ClO_3^-$  يعتبر عملية .....

2- لإعادة التبادل الكهربائي لمحلول نصفى الخلية الجلفانية تهاجر كاتيونات الكتروليت الجسر الملحي

إلى نصف خلية .....

السؤال الثاني : ( أ ) علل : ( 1 x 1 )

التفاعل التالي :  $Zn_{(s)} + Cu^{2+}_{(aq)} \rightarrow Zn^{2+}_{(aq)} + Cu_{(s)}$  من تفاعلات الأكسدة والاختزال

( ب ) باستخدام طريقه أنصاف التفاعلات : زن نصف التفاعلات التالي في وسط حمضي

.....  $MnO_4^- \rightarrow MnO_2$  .....

( ج ) عند وضع شريحه نحاس في محلول مائي يحتوى على  $Cu^{2+}$  في الظروف القياسية فإن :

	التفاعل الحادث عند حالة الاتزان
	الرمز الاصطلاحي

السؤال الأول ( أ ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( √ ) بين القوسين : ( ½ x 2 )

1- عدد تأكسد الأكسجين في فوق أكسيد الصوديوم  $\text{Na}_2\text{O}_2$  يساوى :

( ) -1 ( ) -2 ( ) +1 ( ) +2

2- خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي  $\text{Mg} / [\text{Mg}^{2+}] // [\text{Ag}^+] / \text{Ag}$  فإن:



( ) الفضة يمثل قطب الأنود

( ) المغنسيوم يمثل قطب الكاثود

( ) يتأكسد  $\text{Ag}$  إلى  $\text{Ag}^+$

( ) يتأكسد  $\text{Mg}$  إلى  $\text{Mg}^{2+}$

( ب ) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : ( ½ x 2 )

1- يلزم لإتمام التغير التالي  $2\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2$  وجود عامل .....

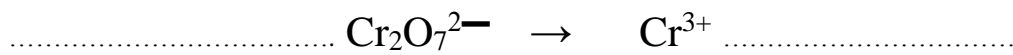
2- من شروط توليد تيار كهربائي من تفاعل أكسدة واختزال بشكل تلقائي وجود .....

الاختلاف في النشاط الكيميائي للقطبين

السؤال الثاني : ( أ ) علل : ( 1 x 1 )

1- تتكوّن طبقة لونها بني غامق على سطح شريحة الخارصين عند غمر الشريحة في محلول مائي من كبريتات النحاس II

( ب ) باستخدام طريقه أنصاف التفاعلات : زن نصف التفاعلات التالي في وسط حمضي



( ج ) عند وضع شريحة ألومنيوم في محلول مائي يحتوى على  $\text{Al}^{3+}$  في الظروف القياسية فإن :

	الطاقة الناتجة ( كهربائية - حرارية )
	الرمز الاصطلاحي