

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



إبراهيم عبده

الملف اختبار قصير أول

[موقع المناهج](#) ← [ملفات الكويت التعليمية](#) ← [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) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها :- (2×½)

1 - عدد تأكسد الهيدروجين يساوي (-1) في المركبات التالية :
HCl H₂O₂ H₂O NaH

2 - أحد التغيرات التالية تعبر عن عملية إختزال :



المنهج الكويتي
almanal.com.kw

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :-

1- عدد تأكسد النيتروجين في الأيون (NO₂⁻) يساوي

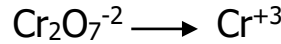
2 - الطاقة المصاحبة لإكتساب المادة للإلكترونات تسمى

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1×1)

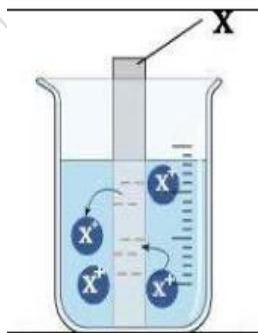
يهت لون محلول كبريتات النحاس تدريجياً عند غمر شريحة من الخارصين بالمحلول:

(ب) باستخدام طريقة انصاف التفاعلات زن نصف التفاعل التالي :- (1×1)

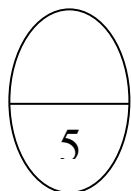


(ج) الشكل المقابل يمثل نصف خلية عنصر افتراضي X والمطلوب : (1×1)

1- كتابة الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية



2- تغير كتلة الشريحة (تزداد - تقل - تبقى ثابتة)



السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2×½)

1 - عدد تأكسد الأكسجين يساوي (-1) في المركبات التالية :
 NaOH H₂O H₂O₂ Na₂O

2 - أحد التغيرات التالية تعبر عن عملية أكسدة :



(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً : (2 × ½)

1- عدد تأكسد المنجنيز في الأيون (MnO₄⁻) هو2 - يلزم لإتمام التفاعل التالي : SO₃ → SO₂ وجود عامل

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :- (1×1)

تتكون طبقة بنية اللون علي سطح شريحة من الخارصين عند غمرها في محلول كبريتات النحاس :

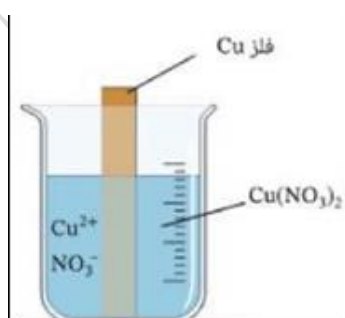
(ب) باستخدام طريقة انصاف التفاعلات زن نصف التفاعل التالي :- (1×1)



(ج) الشكل المقابل يمثل نصف خلية القياسي للنحاس والمطلوب : (1×1)

1- كتابة تفاعل نصف الخلية :

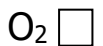
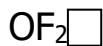
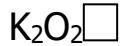
2 - ماذا يحدث لتركيز كاتيونات النحاس في المحلول (تقل - تزداد - تبقى ثابتة)



السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2 × 1/2)

- 1 - ناتج عملية الأكسدة في التفاعل التالي : $2 \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ هو :
 H_2O_2 O_2 و H_2O H_2O O_2
- 2 - عدد تأكسد الأكسجين يساوي (+2) في احد الصيغ التالية :



(2 × 1/2)

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :-

- 1- عند غمر شريحة خارصين في محلول كبريتات النحاس (II) تركيز كاتيونات النحاس Cu^{+2}
- 2 - حاملات الشحنة في الموصلات الإلكترونية (المحاليل) هي

السؤال الثاني :

(1 × 1)

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً :-

التفاعل التالي لا يعتبر تفاعل أكسدة واختزال ($\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$) :

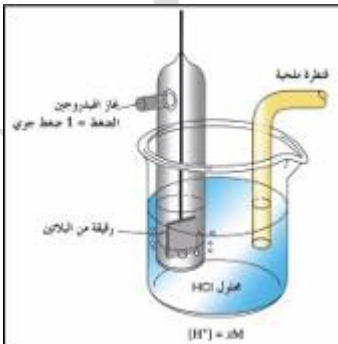
(ب) باستخدام طريقة انصاف التفاعلات زن نصف التفاعل التالي :- (1 × 1)



(ج) الشكل المقابل يمثل نصف خلية الهيدروجين القياسية والمطلوب : (1 × 1)

1- كتابة الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية

2 - اكتب قيمة جهد الاختزال القياسي لها



السؤال الأول :-

(أ) اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (√) في المربع المقابل لها :- (2 × 1/2)

1 - عدد تأكسد ذرة الكربون في حمض الأستيك (CH₃COOH) يساوي :
□ (+2) □ (- 4) □ (0) □ (+4)

2 - في نصف خلية الخارصين القياسية يحدث واحدة مما يلي :

□ تتولد طاقة حرارية
□ تحدث حالة اتزان بين ذرات الخارصين وكاتيوناته
□ تتولد طاقة كهربائية
□ تقل كتلة الخارصين



(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها علمياً :- (2 × 1/2)

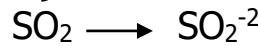
1- القطب الذي يحدث عنده عملية الأكسدة يسمى
2 - يلزم لإتمام التفاعل التالي $Mn^{+2} \rightarrow MnO_4^-$ وجود عامل

السؤال الثاني :

(أ) أكمل الجدول التالي :-

التفاعل الكيميائي	العامل المؤكسد	العامل المختزل
$Fe(s) + Cu^{2+}_{(aq)} \rightarrow Cu(s) + Fe^{2+}_{(aq)}$		

(ب) باستخدام طريقة انصاف التفاعلات زن نصف التفاعل التالي :- (1 × 1)



(ج) الشكل المقابل يمثل نصف خلية الخارصين والمطلوب : (1 × 1)
1- كتابة المعادلة الكيميائية عند الاتزان :



إعداد الأستاذ / إبراهيم عبده (٦٦٣٤٠١٥٣)