

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



Ahmad Hussain

الملف الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

[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

وزارة التربية

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

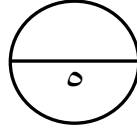
العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

ادارة

(الفترة الدراسية الثانية)

الصف : الحادي عشر / ع

مدرسة



قسم الكيمياء و الفيزياء

الاسم :

الزمن : ٢٠ دقيقة

Ahmad Hussain

• **السؤال الأول : (أ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x ١/٢) :**

١ جميع التفاعلات التالية تعتبر من تفاعلات الأكسدة و الاختزال ما عدا واحد هو :

الإحلال المفرد تفاعلات الأحماض والقواعد تفاعلات التحلل تفاعلات الاحتراق

٢ عدد تأكسد الهيدروجين يساوي (1 -) في أحد المركبات التالية :

HCl MgH₂ H₂SO₄ H₂O

(ب) **أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (٢ x ١/٢)**

١ عند غمر شريحة خارصين في محلول مائي من كبريتات النحاس II تتكون طبقة بنية من على شريحة الخارصين

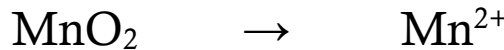
٢ يُسمى القطب الذي تحدثُ عنده عملية الاكسدة في الخلايا الجلفانية ب

• **السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً مع كتابة المعادلة الكيميائية : (١ x ١)**

تأكلُ سطح شريحة الخارصين عند غمرها في محلول مائي لكبريتات النحاس II

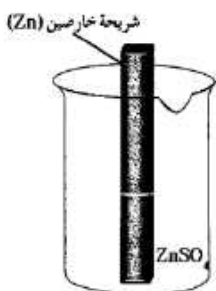
.....
.....

(ب) **زن نصف التفاعل التالي في الوسط الحمضي : (١ x ١)**



.....
.....
.....

(ج) **الرسم المقابل يهثل نصف خلية خارصين قياسية فيها : (٢ x ١/٢)**



1 () المعادلة الكيميائية عند حالة الاتزان هي :

2 () الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية هو :

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: الحادي عشر ع

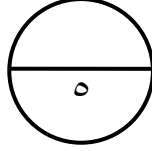
(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:

مدرسة

الزمن: ٢٠ دقيقة



قسم الكيمياء و الفيزياء

السؤال الأول: (أ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x ١/٢):

١ يُمثّل التفاعل التالي: $2\text{HCl}_{(aq)} + \text{Fe}_{(s)} \rightarrow \text{FeCl}_{2(aq)} + \text{H}_{2(g)}$ تفاعل:

الإحلال المفرد تفاعلات الأحماض والقواعد تفاعلات التحلل تفاعلات الاحتراق

٢ عدد تأكسد الأكسجين يساوي (+ 1) في أحد المركبات التالية:

 BaO_2 OF_2 MnO_2 O_2F_2

(ب) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً: (٢ x ١/٢)

١ نصف التفاعل التالي $\text{Zn} \rightarrow \text{ZnO}_2^{2-}$ يُمثّل عملية

٢ في الخلايا الجلفانية تحدث عملية الاختزال عند قطب

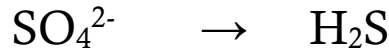
السؤال الثاني: (أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً مع كتابة المعادلة الكيميائية: (١ x ١)

يزداد تركيز كاتيونات الخارصين في المحلول في خلية الخارصين - النحاس

.....

.....

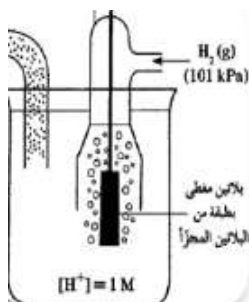
(ب) زن نصف التفاعل التالي في الوسط الحمضي: (١ x ١)



.....

.....

(ج) الرسم المقابل يمثل نصف خلية الهيدروجين القياسية فيها: (٢ x ١/٢)



١ المعادلة الكيميائية عند حالة الاتزان هي:

٢ الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية هو:

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: الحادي عشر / ع

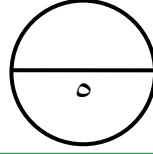
(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة

الاسم:

مدرسة

الزمن: ٢٠ دقيقة



قسم الكيمياء والفيزياء

Ahmad Hussain

السؤال الأول: (أ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x ١/٢):

١ عدد تأكسد الفلور في جميع مركباته يساوي :

+3

-2

+1

-1

٢ طبقاً للتفاعل التالي $2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$ يعتبر فوق اكسيد الهيدروجين :

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

عامل مختزل

عامل مؤكسد

عامل مختزل و عامل مؤكسد

عامل حفاز

(ب) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً: (٢ x ١/٢)

١ يلزم لإتمام التغير التالي $2NH_3 \rightarrow N_2$ وجود عامل

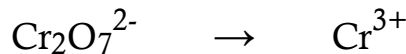
٢ يشترط لتوليد تيار كهربائي وجود ناتج من الاختلاف في النشاط الكيميائي للقطبين

السؤال الثاني: (أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً مع كتابة المعادلة الكيميائية: (١ x ١)

لا يتولد تيار كهربائي عند غمر قطب من الخارصين في كبريتات النحاس II

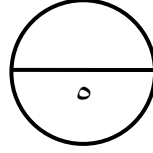
(ب) ارسم نصف خلية الخارصين القياسية موضحاً عليها التفاصيل و اكتب الرمز الاصطلاحي لها (٢ x ١/٢)

(ج) زن نصف التفاعل التالي في الوسط الحمضي: (١ x ١)



العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥
الصف: الحادي عشر / ع
الاسم:
الزمن: ٢٠ دقيقة

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء
(الفترة الدراسية الثانية)



وزارة التربية
ادارة
مدرسة
قسم الكيمياء و الفيزياء

السؤال الأول: (أ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x ١/٢):

١ تفاعلات لا يحدث فيها انتقال إلكترونات:

الإحلال المفرد تفاعلات التحلل تفاعلات الاحتراق تفاعلات الترسيب

٢ أحد مما يلي هو العامل المؤكسد في التفاعل التالي $Mg + Cu^{2+} \rightarrow Cu + Mg^{2+}$:



Cu

Mg^{2+}

Mg

Cu^{2+}

(ب) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً: (٢ x ١/٢)

١ جهد الاختزال القياسي للهيدروجين يساوي بحسب نظام الاتحاد الدولي للكيمياء IUPAC

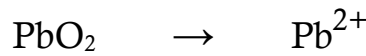
٢ تُسمى الطاقة المصاحبة لاكتساب المادة للإلكترونات أي ميلها الى الاختزال بـ

السؤال الثاني: (أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً مع كتابة المعادلة الكيميائية: (١ x ١)

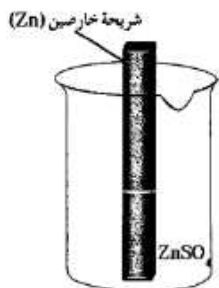
يعتبر الكاديوم في التفاعل الكيميائي التالي $Cd \rightarrow Cd(OH)_2$ عامل مختزل

.....
.....

(ب) زن نصف التفاعل التالي في الوسط الحمضي: (١ x ١)



.....
.....



(ج) الرسم المقابل يمثل نصف خلية خارصين قياسية فيها: (٢ x ١/٢)

1 تركيز الكاتيونات في المحلول:

2 نصف الخلية المفردة منها يعتبر دائرة: