تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

أحمد حسين

الملف اختبار قصير نموذج (1)
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			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
1	امتحان قصير حادي عشر كيمياء
2	امتحان الفترة الرابعة 2016
3	امتحان الفترة الثانية 2016 2017
4	تطبيقات على الخلايا الجلفانية
5	مراجعة

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢٤ – ٢٠٢٥
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : الحادي عشر\ ع .....
مدرسة	٥	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

Ahmad Hussain

• **السؤال الأول : (أ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي** (٢ x ½) :

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

☐ الإحلال المُفرد ☐ تفاعلات الأحماض و القواعد ☐ تفاعلات التحلل ☐ تفاعلات الاحتراق

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

☐ HCl ☐ MgH_2 ☐ H_2SO_4 ☐ H_2O

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

(ب) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (٢ x ½)

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

٢ ﴿ يُسمى القطب الذي تحدُثُ عنده عملية الاكسدة في الخلايا الجلفانية بـ .....

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

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

.....

.....

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

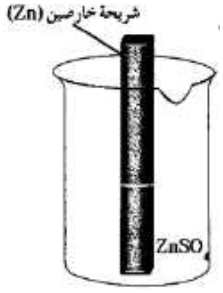
$$MnO_2 \rightarrow Mn^{2+}$$

.....

.....

.....

(ج) الرسم المقابل يمثل نصف خلية خارصين قياسية فيها : (٢ x ½)



1) المعادلة الكيميائية عند حالة الاتزان هي : .....

2) الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية هو : .....

Ahmad Hussain

وزارة التربية
ادارة .....
مدرسة .....
قسم الكيمياء و الفيزياء

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء
(الفترة الدراسية الثانية)
٥

العام الدراسي ٢٠٢٤ – ٢٠٢٥
الصف : الحادي عشر \ ع .....
الاسم : .....
الزمن : ٢٠ دقيقة

السؤال الأول : (أ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٢ x ½) :

١) يُمثلُ التفاعل التالي : $H_{2(g)} + FeCl_{2(aq)} \rightarrow Fe_{(s)} + 2HCl_{(aq)}$ تفاعل :

☐ الإحلال المُفرد ☐ تفاعلات الأحماض و القواعد ☐ تفاعلات التحلل ☐ تفاعلات الاحتراق

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

☐ O_2F_2 ☐ MnO_2 ☐ OF_2 ☐ BaO_2

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

(ب) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (٢ x ½)

١) نصفُ التفاعل التالي $Zn \rightarrow ZnO_2^{2-}$ يُمثلُ 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)

يـــزداد تـــركيز كاتيـــونات الخـــارصـــين في المحلـــِول في خلية الخارصين – النحاس

.....

.....

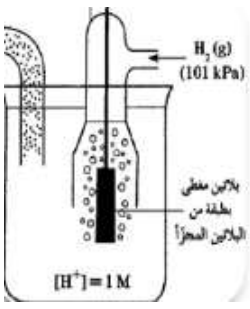
(ب) زن نصف التفاعل التالي في الوسط الحمضي : (١ x ١)

$SO_4^{2-} \rightarrow H_2S$

.....

.....

(ج) الرسم المقابل يمثل نصف خلية الهيدروجين القياسية فيها : (٢ x ½)



1) المعادلة الكيميائية عند حالة الاتزان هي : .....

2) الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية هو : .....

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢٤ – ٢٠٢٥
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : الحادي عشر\ ع .....
مدرسة	٥	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

Ahmad Hussain

السؤال الأول : (أ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (½ x ٢) :

١) عدد تأكسد الفلور في جميع مركباته يساوي :

☐ -1 ☐ +1 ☐ -2 ☐ +3

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

☐ عامل مؤكسد ☐ عامل مختزل

☐ عامل حفاز ☐ عامل مختزل و عامل مؤكسد

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

(ب) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (½ x ٢)

١) يلزمُ لإتمام التغير التالي $N_2 \rightarrow 2NH_3$ 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 (½ x ٢)

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

$Cr_2O_7^{2-} \rightarrow Cr^{3+}$

.....

.....

Ahmad Hussain

وزارة التربية	الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء	العام الدراسي ٢٠٢٤ – ٢٠٢٥
ادارة	(الفترة الدراسية الثانية)	الصف : الحادي عشر \ ع .....
مدرسة	٥	الاسم : .....
قسم الكيمياء و الفيزياء		الزمن : ٢٠ دقيقة

السؤال الأول : (أ) اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (½ x٢) :

١) تفاعلات لا يحدث فيها انتقال إلكترونات :

☐ الإحلال المُفرد ☐ تفاعلات التحلل ☐ تفاعلات الاحتراق ☐ تفاعلات الترسيب

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

☐ Mg^{2+} ☐ Cu

☐ Cu^{2+} ☐ Mg

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

(ب) أكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (½ x٢)

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 x١)

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

.....

.....

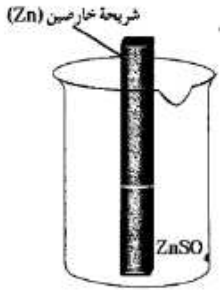
(ب) زن نصف التفاعل التالي في الوسط الحمضي : (١ x١)

$$PbO_2 \rightarrow Pb^{2+}$$

.....

.....

(ج) الرسم المقابل يمثل نصف خلية خارصين قياسية فيها : (½ x٢)



1) تركيز الكاتيونات في المحلول : .....

2) نصف الخلية المفردة منها يعتبر دائرة : .....