

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



أحمد حسين

الملف اختبار قصير نموذج (1) مع الإجابة

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

البيانات فقط: حياة لبيب

وزارة التربية H.O. الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

ادارة (الفترة الدراسية الثانية) الصف: الحادي عشر ع

مدرسة الاسم:

قسم الكيمياء والفيزياء الزمن: ٢٠ دقيقة

٥

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 والاختزال ما عدا واحد هو :

- الإحلال المفرد
 تفاعلات الأحماض والقواعد
 تفاعلات التحلل
 تفاعلات الاحتراق



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

- H₂O
 H₂SO₄
 MgH₂ (هيدريد الفلز)
 HCl

(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 النحاس على شريحة الخارصين

٢ يُسمى القطب الذي تحدثُ عنده عملية الأكسدة في الخلايا الجلفانية بالـ الأنود

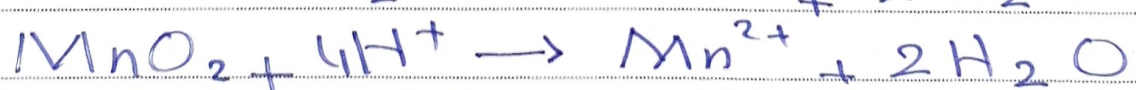
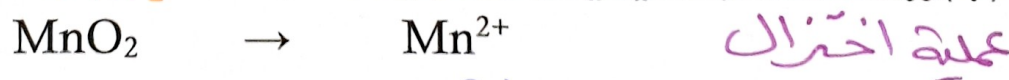
السؤال الثاني: (أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً مع كتابة المعادلة الكيميائية: (١ x ١)

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

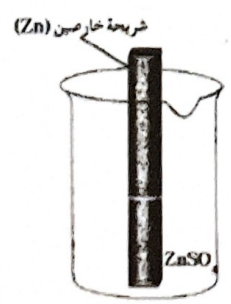
لأن جود اختزال فلز الزنك من أيون النحاس فيحدث به أكسدة ويحول إلى كاتيونات خارصين بينما يحدث اختزال كاتيونات النحاس

$$Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^{-}$$

(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 (المعادلة الكيميائية عند حالة الاتزان هي: $Zn^{2+}_{(aq)} + 2e^{-} \rightleftharpoons Zn_{(s)}$)
- 2 (الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية هو: $Zn^{2+}_{(aq)} (1M) / Zn_{(s)}$)

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: الحادي عشر / ع

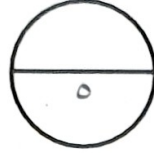
(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة H.O.L.

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

الزمن: ٢٠ دقيقة



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

حل الكلد على الهيدروجين

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

تفاعلات الاحتراق

تفاعلات التحلل

تفاعلات الأحماض والقواعد

الإحلال المُفرد

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) نصفُ التفاعل التالي $\text{Zn} \rightarrow \text{ZnO}_2^{2-}$ يُمثلُ عملية أكسدة \rightarrow زيادة في عدد التأكسد

٢) في الخلايا الجلفانية تحدث عملية الاختزال عند قطب الكاثود

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

بسبب حدوث عملية أكسدة لذرات الخارصين Zn فتتحول إلى

كاتيونات خارصين Zn^{2+} التي تذوب في المحلول

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

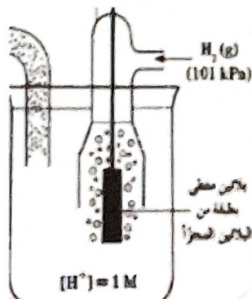
$\text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{H}_2\text{S}$

$\text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + 4\text{H}_2\text{O}$

$\text{SO}_4^{2-} + 10\text{H}^+ \rightarrow \text{H}_2\text{S} + 4\text{H}_2\text{O}$

$\text{SO}_4^{2-} + 10\text{H}^+ + 8\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2\text{S} + 4\text{H}_2\text{O}$

(ج) الرسم الهوائي يهتل نصف خلية الهيدروجين القياسية فيها: (٢ x ١/٢)



١) المعادلة الكيميائية عند حالة الاتزان هي: $2\text{H}^+_{(aq)} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_{2(g)}$

٢) الرمز الاصطلاحي لنصف الخلية هو:

$\text{H}^+_{(aq)} (1\text{M}) / \text{H}_{2(g)} (1\text{atm}), \text{Pt}$

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

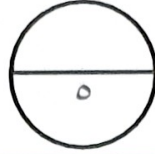
وزارة التربية

الصف: الحادي عشر ع

(الفترة الدراسية الثانية)

ادارة H.O.C

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

زيارة في عدد التأكسد

عملية التأكسد

المناهج المدرسية المختل

almanahj.com/kw

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

عامل مختزل

عامل مؤكسد

عامل مختزل وعامل 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 فرق جهد 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

بسبب عدم وجود موصل فلزي يلزم لوكلة الإلكترونات حيث يحدث تبادل

الإلكترونات مباشرة بين سطح فلز الخارصين وكاثودات النحاس.

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

Zn

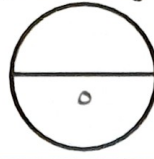


Zn^{2+}
 $Zn_{(aq)}$

(١M) / $Zn_{(s)}$

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





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

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 $Mg + Cu^{2+} \rightarrow Cu + Mg^{2+}$

نقص في عدد التأكسد
عملية اختزال موقوع
عامل مؤكسد المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

Cu

Mg²⁺

Mg

Cu²⁺

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

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

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

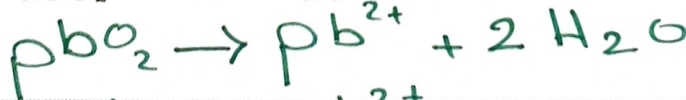
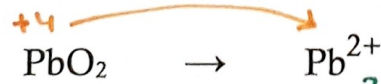
السؤال الثاني: (أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً مع كتابة المعادلة الكيميائية: (١ x ١)

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

لأن عدد تأكسد الكادميوم زاد من صفر الى +2 أي أنه فقد

الإلكترونات أي حدوث عملية أكسدة فبمسئله كعامل مختزل.

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



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



١ تركيز الكاتيونات في المحلول: يبقى ثابتاً

٢ نصف الخلية المفردة منها يعتبر دائرة: مفتوحة