

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



ملفات الكويت
التعليمية

com.kwedufiles.www/:https

* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13>

* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء ولجميع الفصول، اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/13chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade13>

* لتحميل جميع ملفات المدرس إبراهيم الشهاوي اضغط هنا

bot_kwlinks/me.t//:https للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الحادي عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام



وزارة التربية والادارة العامة التعليمية مدرسة
 المادة : كيمياء اختبار قصير اول الفترة الدراسية الثانية الصف الحادي عشر العام الدراسي 2019/2020 نموذج (1)
 عدد الصفحات : (1) الزمن : (1) دقيقة

السؤال الاول أ- ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل بها كلا من الجمل التالية

- (1) احد الخلايا التالية تعتبر خلية جلفانية ثانوية :-
- خلية خارصين - كربون
 - خلية خارصين - نحاس
 - خلية المركم الرصاصي
- (2) في الخلية الجلفانية التي لها الرمز الاصطلاحي التالي : / (1M) // H⁺ (aq) (1M) / Zn(s) / Zn²⁺ (aq) (1M) // H₂(g) (1atm), pt يمثل نصف خلية الهيدروجين القياسية قطب :-
- الانود
 - الكاثود
 - تم عند عملية أكسدة
 - سالب

(ب) املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا :

- (1) عند وضع مسحوق الخارصين في محلول كبريتات النحاس II تنتج طاقة

ج- تعتبر خلية الوقود والمركم الرصاصي من الخلايا الجلفانية العملية فارن بينهما حسب ما هو مطلوب بالجدول التالي

خلية الوقود	المركم الرصاصي	وجه المقارنة
		نواتج الأكسدة
		التفاعل الكلي

السؤال الثاني : اذا علمت ان جهود الاختزال القياسية لكل من المغسيوم , الخارجيين على التوالي (-0.76v , -2.3v)

- (1) حدد كل من الانود والكاثود في الخلية
الانود هو الكاثود

- (2) اكتب التفاعل الذي يحدث عند
- ❖ الانود :-
 - ❖ الكاثود :-

- (3) الرمز الاصطلاحي للخلية الجلفانية

انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح والتوفيق



المادة : كيمياء
عدد الصفحات : (1)
الزمن : (1) دقيقة

اختبار قصير اول الفترة الدراسية الثانية

الادارة العامة التعليمية للصف الحادي عشر
العام الدراسي 2020/2019 مدرسة نموذج (2)

وزارة التربية

الادارة العامة

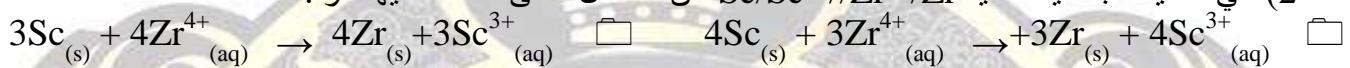
مدرسة

السؤال الاول أ- ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل بها كلا من الجمل التالية

1) ثاني اكسيد الرصاص في المركم الرصاصي يعتبر :-

- عامل مؤكسد عامل مخترل عامل حفاز

2) في الخلية الجلفانية التالية $Sc/Sc^{3+}/Zr^{4+}/Zr$ فان التفاعل الكلى الحادث فيها هو :-



ب - أكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا :

1) اذا علمت ان جهد الاختزال القياسي لقطب ($Sn^{2+}/Sn = -0.13V$) وقطب ($Ag^+/Ag = +0.8V$) فان الجهد القياسي للخلية الجلفانية التالية $Sn/Ag^+/Ag$ تساوى

ب - علل لما يلى تعليلا علميا صحيحا

- الانود في الخلية الجلفانية يكون له اشاره سالبة .

السؤال الثاني : اذا علمت ان جهود الاختزال القياسية لكل من النikel , الهيدروجين هي على التوالي

(0 v, -23 v)

4) حدد كل من الانود والكافود في الخلية الجلفانية

الانود هو الكافود

5) اكتب التفاعل الذي يحدث عند

❖ الانود :-

❖ الكافود :-

6) التفاعل الكلى في الخلية



وزارة التربية والادارة العامة
التعليمية
مدرسة
العام الدراسي 2019/2020
نموذج (3)

السؤال الاول أ- ضع علامة (✓) في المربع المقابل للاجابة الصحيحة التي تكمل بها كلام من الجمل التالية

- 1) عند شحن المركم الرصاصي يحدث :-
 نقص في كمية حمض الكبريتيك
 اذابه لفلز الرصاص.
- 2) عند وضع مسحوق الخارصين في محلول كبريتات النحاس II فإن:-
 زياذه تركيز حمض الكبريتيك
 تغطيه قطب الرصاص بطبقه من كبريتات الرصاص II
 كل انيون كبريتات يفقد الكتروني ويتعادل .
 جزيئات حمض الكبريتيك تتكون في محلول ذرات الخارصين تتآكل ويتربس النحاس
 لا يحدث اي تفاعل

ب) املا الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا :

مادة الالكتروليت في خلايا الوقود هي

ج- اكمل الجدول التالي

التفاعل الذي يحدث عند الانود	ال الخلية الجلفانية
	المركم الرصاصي
	خليه الوقود

السؤال الثاني -

التفاعل التالي يمثل التفاعل الكلي لخليه جلفانيه

$$2\text{Al}_{(s)} + 3\text{Pb}^{2+}_{(aq)} \rightarrow 3\text{Pb}_{(s)} + 2\text{Al}^{3+}_{(aq)}$$
فاذ علمت ان جهود الاختزال القياسيه هي $[\text{Al}^{3+}/\text{Al}] = -1.67\text{V}$, $\text{Pb}^{2+}/\text{Pb} = -0.126\text{V}$
وتركيز المحلول في كل من نصف الخليه يساوى 1مول / لتر عند 25°C

والمطلوب :-

1) الرمز الاصطلاحي للخلية.....
2) اكتب التفاعلات الحادثة عند كل من :-

الانود:-

الكافود:-

3) ماذا يحدث في نصف خليه الكافود لكل من :

القطب :

تركيز المحلول :

انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح والتوفيق



وزارة التربية والادارة العامة
التعليمية
مدرسة
العام الدراسي 2019/2020
نموذج (٤)

السؤال الاول أ- ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل بها كلام من الجمل التالية

- 1 - عند شحن المركم الرصاصي يحدث :-
 نقص في كمية حمض الكبريتيك
 اذا به لفاز الرصاص.
- 2 - عند وضع مسحوق الخارصين في محلول كبريتات النحاس II فإن:-
 زياذه تركيز حمض الكبريتيك
 تغطيه قطب الرصاص بطبقه من كبريتات الرصاص II
 كل انيون كبريتات يفقد الكتروني ويتعادل .
 جزئيات حمض الكبريتيك تتكون في محلول ذرات الخارصين تتكسر ويترسب النحاس
 لا يحدث اي تفاعل

ب) املأ الفراغات في الجمل والعبارات التالية بما يناسبها علميا :

مادة الالكتروليت في المركم الرصاصي هي
ب-اكمـل الجدول التالي

التفاعل الذي يحدث عند الانود	الخلية الجلفانية
	المركم الرصاصي
	خليه الوقود

السؤال الثاني -

التفاعل التالي يمثل التفاعل الكلي لخليه جلفانيه

$$2\text{Al}_{(s)} + 3\text{Pb}^{2+}_{(aq)} \rightarrow 3\text{Pb}_{(s)} + 2\text{Al}^{3+}_{(aq)}$$
 فاذ علمت ان جهود الاختزال القياسية هي $\text{V} = -1.67$ و $\text{V} = -0.126$ و $\text{V} = 0.126$
 و تركيز محلول في كل من نصف الخلية يساوى 1 مول / لتر عند 25°C

والمطلوب :-

- (4) الرمز الاصطلاحي للخلية
 (5) اكتب التفاعلات الحادثة عند كل من :-
 الانود:-
 الكاثود:-
 (6) ماذا يحدث في نصف خليه الكاثود لكل من :
 القطب :
 تركيز محلول :

انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح والتوفيق