

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



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

[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

AmalChemistry



العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: الحادي عشر

الفترة الدراسية الثانية

إدارة

الاسم: almanahj.com/kw

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

السؤال الأول (أ) ضع علامة صح أمام العبارة المناسبة :

(1) يمثل التفاعل التالي: $2\text{HCl}_{(aq)} + \text{Fe}_{(s)} \Rightarrow \text{FeCl}_{2(aq)} + \text{H}_{2(g)}$ تفاعل:

إحلال مزدوج إحلال المفرد تفاعلات الاحتراق تفاعلات التحلل

(2) أحد العبارات التالية لا تنطبق على الجسر الملحي المستخدم في الخلية الجلفانية:

يفصل بين أنصاف الخلايا يحافظ على التعادل الكهربائي في الوعائين

يربط المحلولين لإقفال الدائرة الداخلية يحتوي على كبريتات رصاص

(ب) أكمل العبارة بما يناسبها :

(1) عدد التأكسد للحديد في الصيغة $\text{K}_4\text{Fe}(\text{NO}_3)_6$ يساوي

(2) التغير الكيميائي التالي $\text{Cd} \Rightarrow \text{Cd}(\text{OH})_2$ يحتاج في إتمامه إلى وجود عامل

السؤال الثاني (أ) ماذا تتوقع ان يحدث مع التفسير:

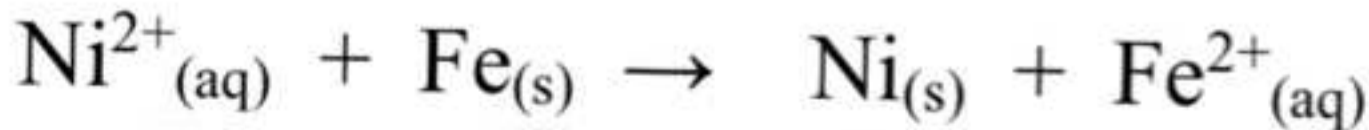
لشريحة الخارصين عند غمرها في محلول كبريتات النحاس

التوقع:

التفسير:

.....

(ب) يحدث تفاعل الأكسدة والاختزال التالي تلقائياً في الخلية الجلفانية :



- نصف التفاعل الحادث عند الأنود:

- نصف التفاعل الحادث عند الكاثود:

- القطب الذي تزداد كتلته هو

- القطب الذي تقل كتلته

العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

الصف: الحادي عشر \

الفترة الدراسية الثانية

الاسم: _____



1
مدر
قس

AmalChemistry

السؤال الأول (أ) ضع علامة صح أمام العبارة المناسبة:

(1) يمثل التفاعل التالي: $2\text{HCl}_{(aq)} + \text{Fe}_{(s)} \Rightarrow \text{FeCl}_{2(aq)} + \text{H}_{2(g)}$ تفاعل:

إحلال مزدوج إحلال المفرد تفاعلات الاحتراق تفاعلات التحلل

(2) أحد العبارات التالية لا تنطبق على الجسر الملحي المستخدم في الخلية الجلفانية:

يفصل بين أنصاف الخلايا يحافظ على التعادل الكهربائي في الوعائين

يربط المحلولين لإقفال الدائرة الداخلية يحتوي على كبريتات رصاص

(ب) أكمل العبارة بما يناسبها:

(1) عدد التأكسد للحديد في الصيغة $\text{K}_4\text{Fe}(\text{NO}_3)_6$ يساوي **+2**

(2) التغير الكيميائي التالي $\text{Cd} \Rightarrow \text{Cd}(\text{OH})_2$ يحتاج في إتمامه إلى وجود عامل **مؤكسد**

السؤال الثاني (أ) ماذا تتوقع ان يحدث مع التفسير:

لشريحة الخارصين عند غمرها في محلول كبريتات النحاس

التوقع:
التفسير:
كمان pdf شرح اللازيف

(ب) يحدث تفاعل الأكسدة والاختزال التالي تلقائياً في الخلية الجلفانية:



- نصف التفاعل الحادث عند الأنود: **أكسدة** $\text{Fe}_{(s)} \rightarrow \text{Fe}^{2+}_{(aq)} + 2\text{e}^-$

- نصف التفاعل الحادث عند الكاثود: $\text{Ni}^{2+}_{(aq)} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ni}_{(s)}$

- القطب الذي تزداد كتلته هو **قطب النيكل**

- القطب الذي تقل كتلته هو **قطب الحديد**

لعيونكم حادي مفاجأة بالفانال

العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: الحادي عشر \

الفترة الدراسية الثانية

ادارة

اسم:
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

مدرسة

قسم الكيمياء و الفيزياء

السؤال الأول (أ) ضع علامة صح أمام العبارة المناسبة :

(1) التغير التالي: $CH_3CHO \rightarrow CH_3COOH$ يصحبه :

- زيادة في عدد تأكسد الكربون نقص في عدد تأكسد الأكسجين
 نقص في عدد تأكسد الكربون زيادة في عدد تأكسد الأكسجين

(2) لتحقيق الشحنة (وزن الشحنة) في نصف التفاعل التالي : $I^- \rightarrow I_2$

- يلزم فقد الكترون يلزم اكتساب الكترونين
 يلزم اكتساب الكترون يلزم فقد الكترونين

(ب) أكمل العبارة بما يناسبها :

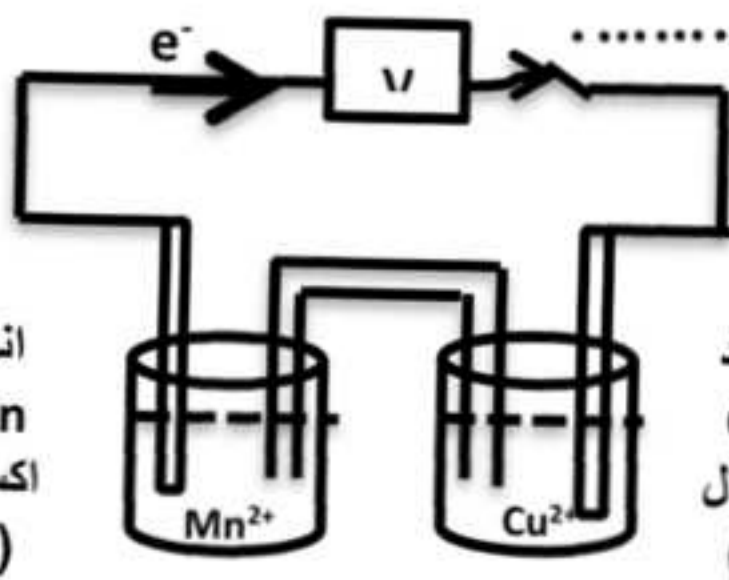
(1) في القنطرة الملحية للخلية الجلفانية (خارصين _ نحاس) المحلول المستخدم.....

(2) في تفاعلات الأكسدة والاختزال إذا..... عدد التأكسد يكون العنصر عاملاً مختزلاً

السؤال الثاني (أ) علل لما يلي :

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

.....



(ب) من الشكل الموضح التالي أجب عما يلي

- تسري الإلكترونات عبر الموصل الفلزي

من قطب.....إلى قطب.....

- الرمز الإصطلاحي للخلية:.....

السؤال الأول (أ) ضع علامة صح أمام العبارة المناسبة:



(1) التغيير التالي: $CH_3CHO \rightarrow CH_3COOH$ يصحبه:

- زيادة في عدد تأكسد الكربون نقص في عدد تأكسد الأكسجين
 نقص في عدد تأكسد الكربون زيادة في عدد تأكسد الأكسجين

(2) لتحقيق الشحنة (وزن الشحنة) في نصف التفاعل التالي: $I^- \rightarrow I_2$

- يلزم فقد الكترون يلزم اكتساب الكترونين
 يلزم اكتساب الكترون يلزم فقد الكترونين

(ب) أكمل العبارة بما يناسبها:

(1) في القنطرة الملحية للخلية الجلفانية (خارصين - نحاس) المحلول المستخدم **نترات البوتاسيوم KNO_3**

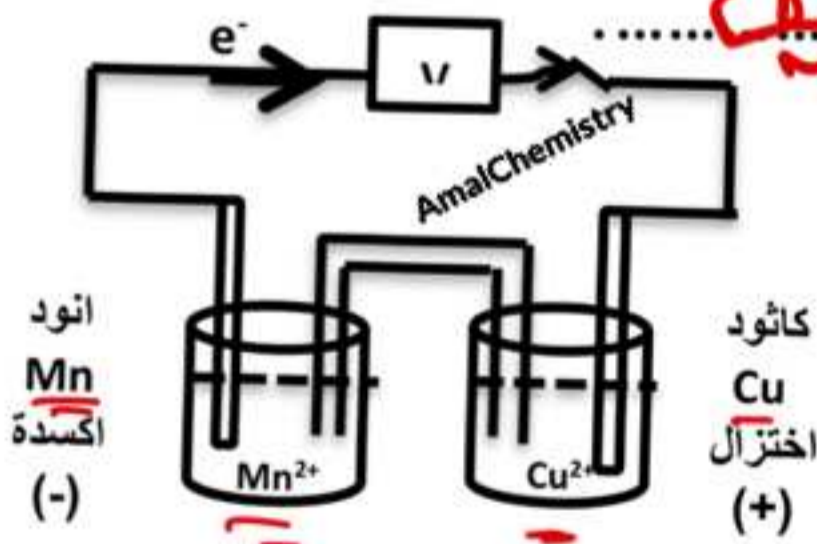
(2) في تفاعلات الأكسدة والاختزال إذا **زاد** عدد التأكسد يكون العنصر عاملاً مختزلاً

له علامة أكسدة
زيادة عدد ناكسد

السؤال الثاني (أ) علل لما يلي:

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

كما في pdf شرح اللازيف



(ب) من الشكل الموضح التالي أجب عما يلي

- تسري الإلكترونات عبر الموصل الفلزي

من قطب **النحاس**... إلى قطب **الزئبق**...

- الرمز الإصطلاحي للخلية:



AmalChemistry



العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : الحادي عشر \

الفترة الدراسية الثانية

ادارة _____

الاسم : _____

مدرسة _____

قسم الكيمياء و الفيزياء

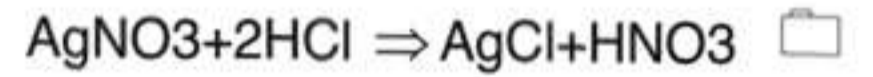
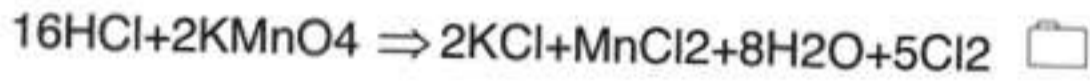
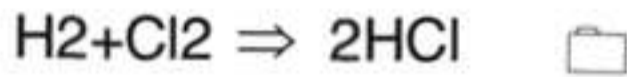
موقع

المنهج الكويتية

amanahj.com/kw

السؤال الأول (أ) ضع علامة صح أمام العبارة المناسبة :

(1) أحد التفاعلات التالية لا يمثل تفاعل أكسدة واختزال هو:



(2) جميع ما يلي يحدث أثناء عمل الخلية الجلفانية ما عدا:

تفاعل أكسدة واختزال بشكل تلقائي مستمر

سريان للإلكترونات من الأنود للكاثود خلال السلك المعدني

زيادة في تركيز الأيونات الموجبة في محلول نصف خلية الأنود

هجرة الكاتيونات نحو نصف خلية الأنود خلال الجسر الملحي

(ب) أكمل العبارة بما يناسبها :

(1) المعادلة التالية: $Cl_2 \Rightarrow ClO^- + Cl^-$ غير موزونة وفيها ناتج عملية الأكسدة هو



السؤال الثاني (أ) علل لما يلي :

تهاجر كاتيونات الجسر الملحي نحو قطب الكاثود

.....
.....

(ب) خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي هو $Sn / [Sn^{2+}] || [Pb^{2+}] / Pb$

- تركيز كاتيونات Sn^{2+}

- تركيز كاتيونات Pb^{2+}

- التفاعل الكلي بالخلية

العام الدراسي 2021-2022

الصف: الحادي عشر \

الاسم: _____



الاختبار القصير (1) لماد

الفترة الدراسية الذ

AmalChemistry

وزارة التربية

ادارة _____

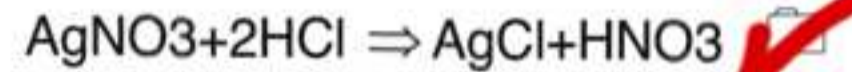
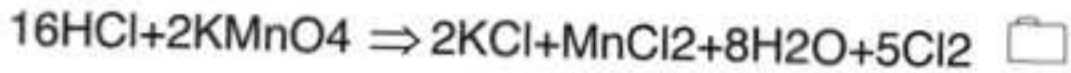
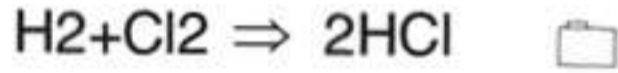
مدرسة _____

قسم الكيمياء و الفيزياء

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال الأول (أ) ضع علامة صح أمام العبارة المناسبة :

(1) أحد التفاعلات التالية لا يمثل تفاعل أكسدة واختزال هو:



(2) جميع ما يلي يحدث أثناء عمل الخلية الجلفانية ما عدا:

تفاعل أكسدة واختزال بشكل تلقائي مستمر

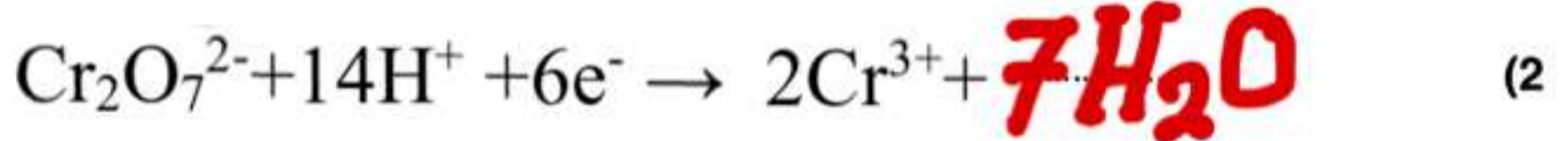
سريان للإلكترونات من الأنود للكاثود خلال السلك المعدني

زيادة في تركيز الأيونات الموجبة في محلول نصف خلية الأنود

هجرة الكاتيونات نحو نصف خلية الأنود خلال الجسر الملحي

(ب) أكمل العبارة بما يناسبها:

(1) المعادلة التالية: $Cl_2 \Rightarrow ClO^- + Cl^-$ غير موزونة وفيها ناتج عملية الأكسدة هو ClO^-



السؤال الثاني (أ) علل لما يلي:

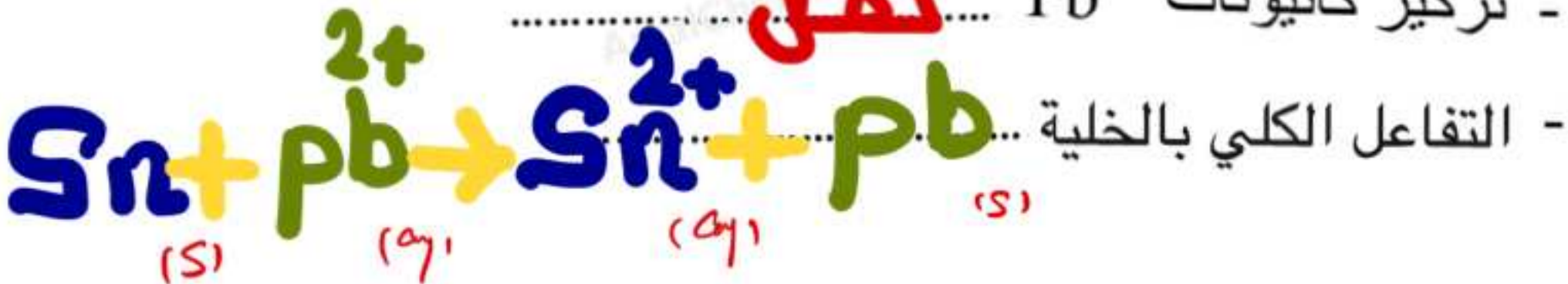
تهاجر كاتيونات الجسر الملحي نحو قطب الكاثود

كما ن شرح في الامم اللايف

(ب) خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي هو $Sn / [Sn^{2+}] || [Pb^{2+}] / Pb$

- تركيز كاتيونات Sn^{2+} **تزداد**

- تركيز كاتيونات Pb^{2+} **تقل**



AmalChemistry



العام الدراسي 2021-2022

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : الحادي عشر \

الفترة الدراسية الثانية

ادارة _____

الاسم : _____

مدرسة _____

قسم الكيمياء و الفيزياء

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال الأول (أ) ضع علامة صح أمام العبارة المناسبة :

(1) عدد الإلكترونات المفقودة في التفاعل التالي: $2Fe^{2+}_{(aq)} \Rightarrow 2Fe^{3+}_{(aq)}$ يساوي :

$5e^{-}$

$3e^{-}$

$2e^{-}$

$1e^{-}$

(2) في نصف خلية النحاس القياسية فإن كتلة قطب النحاس :

ليس مما سبق

تبقى ثابتة

تقل

تزداد

(ب) أكمل العبارة بما يناسبها :

(1) عدد التأكسد الحديد في الأيون $[Fe(H_2O)_6]^{3+}$ يساوي

(2) حاملات الشحنة في الموصلات الإلكترونية هي

السؤال الثاني (أ) ماذا تتوقع مع التفسير:

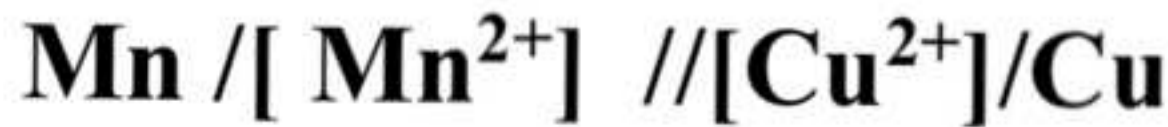
عند اضافة قطرات من هيدروكسيد الصوديوم الى محلول كبريتات النحاس المغموس فيه قطب خارصين

التوقع:

التفسير:

.....

(ب) خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي كالتالي :



فإن كتلة قطب المنجنيز وتركيز كاتيونات محلوله

تهاجر انيونات الجسر الملحي تجاه قطب

العام الدراسي 2021-2022
الصف : الحادي عشر \
الاسم : _____

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء
الفترة الدراسية الثانية

وزارة التربية

ادارة _____

مدرسة _____

قسم الكيمياء و الفيزياء

السؤال الأول (أ) ضع علامة صح أمام العبارة المناسبة :

(1) عدد الإلكترونات المفقودة في التفاعل التالي $2Fe^{2+}_{(aq)} \Rightarrow 2Fe^{3+}_{(aq)}$ يساوي :

$5e^-$

$3e^-$

$2e^-$

$1e^-$

(2) في نصف خلية النحاس القياسية فإن كتلة قطب النحاس :

ليس مما سبق

تبقى ثابتة

تقل

تزداد

(ب) أكمل العبارة بما يناسبها :

(1) عدد التأكسد الحديد في الأيون $[Fe(H_2O)_6]^{3+}$ يساوي **+3**

(2) حاملات الشحنة في الموصلات الإلكترونية هي **الأيونات**

السؤال الثاني (أ) ماذا تتوقع مع التفسير :

عند إضافة قطرات من هيدروكسيد الصوديوم الى محلول كبريتات النحاس المغموس فيه قطب خارصين

AmalChemistry

التوقع :
التفسير :
كما في إهدم السطح حبهمة الألياف والفيديو

AmalChemistry

(ب) خلية جلفانية رمزها الاصطلاحي كالتالي :



فإن كتلة قطب المنجنيز **تقل**... وتركيز كاتيونات محلوله **يزداد**..

تهاجر انيونات الجسر الملحي تجاه قطب **المنجنيز**.