تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

أوراق عمل المانع مع الإجابة النموذجية الجزء الثالث

موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى الحادي عشر العلمي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ أوراق عمل ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-19 17:30:56

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الحادي عشر العلمي

صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	أوراق عمل ومراجعة شاملة منتصف الفصل
2	أوراق عمل في الأكسدة والاختزال: تفاعلات كيميائية وتطبيقات عملية
3	أوراق عمل في الأكسدة والاختزال والخلايا الجلفانية
4	جدول مواصفات اختبار نهاية الفصل
5	الخطة الفصلية الفصل الثاني

مدرسة محمد بن عبد العزيز المانع الثانوية للبنين- العام 2024 - 2025

إثراء التعلم 3–الكيمياء - م ف 2

الصف الحادي عشر علمي

أولا اختر الإجابة الصحيحة

1	أي أجزاء الخلية الجلفانية يمنع اختلال التوازن الكهربائي بين نصفي الخلية؟
A	الأنود
B	الكاثود
C	الفولتميتر
D	القنطرة الملحية

2	أي الآتي من المواد التي يمكن إعادة تدويرها من النفايات الإلكترونية؟
A	الذهب
B	الزئبق
C	الكادميوم
D	الرصاص

3	ما معادلة نصف التفاعل الذي يحدث عند القطب الموجب خلال الطلاء الكهربائي لفلز النحاس Cu بفلز الذهب Au؟
A	$Au^{+}_{(aq)} + e^{-} \rightarrow Au_{(s)}$
B	$Au_{(s)} \rightarrow Au^{+}_{(aq)} + e^{-}$
C	$Au_{(s)} + e^{-} \rightarrow Au^{+}_{(aq)}$
D	$Au^{+}_{(aq)} \rightarrow Au_{(s)} + e^{-}$

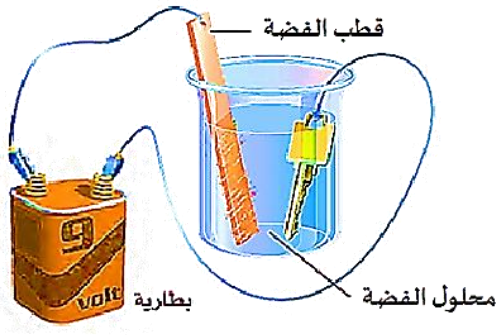
4	ما المادّ ة الناتجة عند القطب السالب في عمليّة التحليل الكهربائي لمصهور KBr؟
A	$K^{+}_{(l)}$
B	$Br_{2(g)}$
C	$K_{(l)}$
D	$Br^{-}_{(l)}$

هذه الأوراق إثرائية ولا تغني عن الكتاب المدرسي

السؤال الخامس:

أ

أمامك خلية تحليل كهربائي لطلاء مفتاح حديدي بطبقة رقيقة من فلز الفضة:



1 - أي الأقطاب يتم توصيل المفتاح به؟

_____

2 - اذكر أهمية أخري لخلية التحليل الكهربي غير الطلاء؟

_____

ب

أكمل الجدول الآتي بما هو مطلوب :

وجه المقارنة	الخلايا الفولتية	خلايا التحليل الكهربائي
إشارة E^o للخلية	_____	_____
شحنة الأنود	_____	_____

هذه الأوراق إثرائية ولا تغني عن الكتاب المدرسي
الرؤية: متعلم ريادي لتنمية مستدامة

مدرسة محمد بن عبد العزيز المانع الثانوية للبنين- العام 2024 - 2025

الكيمياء – إثراء التعلم 3 - م ف 2 -نموذج إجابة

الصف الحادي عشر علمي

أولا اختر الإجابة الصحيحة

1	أي أجزاء الخلية الجلفانية يمنع اختلال التوازن الكهربائي بين نصفي الخلية؟
A	الأنود
B	الكاثود
C	الفولتميتر
D	القنطرة الملحية

2	أي الآتي من المواد التي يمكن إعادة تدويرها من النفايات الإلكترونية؟
A	الذهب
B	الزئبق
C	الكادميوم
D	الرصاص

3	ما معادلة نصف التفاعل الذي يحدث عند القطب الموجب خلال الطلاء الكهربائي لفلز النحاس Cu بفلز الذهب Au؟
A	$Au^{+}_{(aq)} + e^{-} \rightarrow Au_{(s)}$
B	$Au_{(s)} \rightarrow Au^{+}_{(aq)} + e^{-}$
C	$Au_{(s)} + e^{-} \rightarrow Au^{+}_{(aq)}$
D	$Au^{+}_{(aq)} \rightarrow Au_{(s)} + e^{-}$

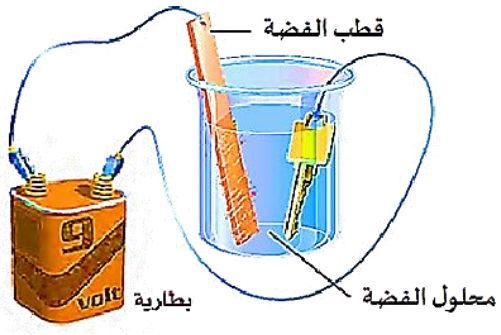
4	ما المادّ ة الناتجة عند القطب السالب في عمليّة التحليل الكهربائي لمصهور KBr؟
A	$K^{+}_{(l)}$
B	$Br_{2(g)}$
C	$K_{(l)}$
D	$Br^{-}_{(l)}$

هذه الأوراق إثرائية ولا تغني عن الكتاب المدرسي

السؤال الخامس:

أ

أمامك خلية تحليل كهربائي لطلاء مفتاح حديدي بطبقة رقيقة من فلز الفضة:



1 – أي الأقطاب يتم توصيل المفتاح به؟

يتم توصيلها ككاثود وبالطرف السالب للبطارية

2 – اذكر أهمية أخري لخلية التحليل الكهربي غير الطلاء؟

التحليل الكهربي للماء و تحليل مصاهير المركبات الأيونية.

ب

أكمل الجدول الآتي بما هو مطلوب :

وجه المقارنة	الخلايا الفولتية	خلايا التحليل الكهربائي
إشارة E° للخلية	موجبة	سالبة
شحنة الأنود	سالبة	موجبة

هذه الأوراق إثرائية ولا تغني عن الكتاب المدرسي
الرؤية: متعلم ريادي لتنمية مستدامة