



مراجعة الاختبار

اختبار التقويم الثاني

نتيجة الاختبار 0 / 13



السؤال الأول

لا تحتاج خلايا التحليل الكهربائي لمصدر طاقة خارجي

True False

الاجابة النموذجية

الشرح

تحتاج خلايا التحليل الكهربائي لمصدر طاقة خارجي

السؤال الثاني

في خلايا التحليل الكهربائي يكون القطب السالب هو المهبط

True False

الاجابة النموذجية



السؤال الثالث

يكون تحول الطاقة في خلايا التحليل الكهربائي من الطاقة الكيميائية إلى الطاقة الكهربائية

True

False

الاجابة النموذجية

الشرح

تتحول الطاقة في خلايا التحليل الكهربائي من الطاقة الكيميائية إلى الطاقة الكيميائية

السؤال الرابع

عند إمرار التيار الكهربائي في محلول أو مصهور المادة الكهربية تتجه الأيونات السالبة نحو قطب المهبط ليحدث لها إختزال

True

False

الاجابة النموذجية

الشرح



السؤال الخامس

يكون التفاعل في خلايا التحليل الكهربائي تلقائي

True

False

الاجابة النموذجية

الشرح

يكون التفاعل في خلايا التحليل الكهربائي غير تلقائي

السؤال السادس

لا تعد الحموض مواد كهربية

True

False

الاجابة النموذجية

الشرح

تعد الحموض مواد كهربية لأنها تتفكك في الماء إلى ايونات الهيدروجين وأيونات أخرى سالبة تكون حرة الحركة وتكون موصلة للتيار الكهربائي



تتجه أيونات النحاس نحو قطب المصعد ويحدث لها إختزال

True

False

الاجابة النموذجية



الشرح

تتجه أيونات النحاس نحو قطب المهبط (القطب السالب) ويحدث لها إختزال

السؤال الثامن

تكون إشارة المهبط في خلايا التحليل الكهربائي موجبة

True

False

الاجابة النموذجية

الشرح

تكون إشارة المهبط في خلايا التحليل الكهربائي سالبة

السؤال التاسع

عند إجراء التحليل الكهربائي لمحلول بروميد النيكل (NiBr_2) فإن الأيونات في المحلول :



تتجه أيونات البروم السالبة نحو قطب المصعد

تتجه أيونات النيكل الموجبة نحو قطب المصعد

تتجه أيونات النيكل نحو القطب الموجب

الاجابة النموذجية



الشرح

عند إمرار تيار كهربائي في محلول أو مصهور مادة كهربية فإن الأيونات :
الموجبة تتجه نحو القطب السالب (المهبط) وتختزل
السالبة تتجه نحو القطب الموجب (المصعد) وتتأكسد

السؤال العاشر

عند إمرار التيار الكهربائي في مصهور يوديد البوتاسيوم (KI) فإن الأيون
الذي يتجه لقطب المهبط هو :

K

I

K^+

I

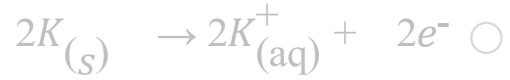
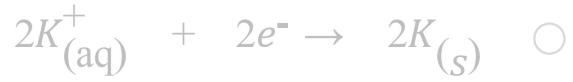
الاجابة النموذجية

الشرح

عند إمرار التيار الكهربائي في مصهور يوديد البوتاسيوم (KI) فإن الأيون
الذي يتجه لقطب المهبط هو :
فإن الأيون الموجب (K^+) يتجه نحو القطب السالب المهبط ويختزل



عند إمرار التيار الكهربائي في مصهور يوديد البوتاسيوم (KI) فإن التفاعل الحاصل على المصعد هو :



الاجابة النموذجية

الشرح

عند إمرار التيار الكهربائي في مصهور يوديد البوتاسيوم (KI) فإن التفاعل الحاصل على المصعد هو :
فإن الأيونات السالبة تتجه نحو القطب الموجب (المصعد) ويحدث لها تأكسد وتكتب الأيونات على يمين السهم

السؤال اثنا عشر

كلما زاد الفرق في النشاط الكيميائي بين الفلزين كلما كان فرق الجهد الناتج عن الخلية الجلفانية أقل

True ○

False ○



الشرح

يزداد فرق الجهد الناتج عن الخلايا الجلفانية
بزيادة الفرق في النشاط بين الفلزين المكونين
للخلية .



السؤال ثلاثة عشر

إذا كان اتجاه حركة الإلكترونات السالبة
في خلية خلية جلفانية قطباها الفلزين
 X, Y نحو القطب Y فإن :
- شحنة القطب Y تكون موجبة وتقل
كتلة القطب Y مع مرور الزمن
- شحنة القطب X تكون سالبة وتزداد
كتلة القطب X مع مرور الزمن

True

False

الاجابة النموذجية



- شحنة القطب Y تكون موجبه وتزداد
كتلة القطب Y مع مرور الزمن
- شحنة القطب X تكون سالبة وتقل كتلة
القطب X مع مرور الزمن



روابط سريعة

الدورات

شبابيك

مدرسة جو اكاڊمي

معلمون - تأسيس

الملفات

منح جواكاڊمي

بكجات وعروض

الدعم

المساعدة

تواصل مع الدعم الفني

أخبار جواكاڊمي

من نحن

مكتبات



حمل تطبيق الهاتف المحمول لجو اكاڊمي على موبايلك

احصل عليه من
Google Play



احصل عليه من
Play Store

حمل برنامج سطح المكتب لجو اكاڊمي على جهازك

التطبيق لنظام
WINDOWS



التطبيق لنظام
MAC



صفحاتنا على مواقع التواصل الاجتماعي



جميع الحقوق محفوظة © لجواكاڊمي 2023