تحصيلي كيمياء (الكيمياء الكهربية)

20/8 ◄ علم يدرس تحويل الطاقة الكيميائية إلى كهربية خلال عمليات الأكسدة ..

Ⓐ الكيمياء التحليلية Ⓑ الكيمياء الذرية

Ⓒ الكيمياء الحيوية Ⓓ الكيمياء الكهربائية

21/8 ◄ في الخلية الكهروكيميائية: الكاثود قطب يحدث عنده تفاعل ..

Ⓐ التحلل Ⓑ التعادل

Ⓒ الاختزال Ⓓ الأكسدة

22/8 ◄ الأيونات الموجبة والسالبة تنتقل بالخلية الجلفانية عبر ..

Ⓐ المهبط Ⓑ المصعد

Ⓒ السلك Ⓓ القنطرة الملحية

23/8 ◄ الخلية الجلفانية نوع من الخلايا ..

Ⓐ الكهرومغناطيسية Ⓑ الكهروكيميائية

Ⓒ الكهروحرارية Ⓓ الكيميائية

24/8 ◄ ينشأ التيار الكهربائي من خلال التفاعل الكيميائي في ..

Ⓐ عملية مقاومة المعادن للتآكل Ⓑ الخلايا التحليلية

Ⓒ عملية الطلاء المعدني Ⓓ الخلايا الجلفانية

25/8 ◄ طاقة تدفع الإلكترونات من أنود الخلية الكهروكيميائية إلى كاثودها ..

Ⓐ طاقة الوضع الكهربية Ⓑ جهد الكاثود

Ⓒ جهد الأنود Ⓓ فرق جهد الخلية الجلفانية

26/8 ◄ جهد الاختزال هو قابلية المادة ..

Ⓐ للتحلل Ⓑ لاكتساب إلكترونات

Ⓒ لفقد إلكترونات Ⓓ للتأكسد

LIVEWORKSHEETS

تحصيلي كيمياء (الكيمياء الكهربية)

27/8 ◄ جهد الاختزال القياسي ..

Ⓐ 0 V
Ⓑ 1 V
Ⓒ −1 V
Ⓓ −1.1 V

28/8 ◄ أي المعادلات التالية تمثل معادلة جهد الخلية؟

Ⓐ $E_{cell} = E_{cathod} + E_{anod}$
Ⓑ $E_{cell} = E_{anod} - E_{cathod}$
Ⓒ $E_{cell} = E_{anod} + E_{cathod}$
Ⓓ $E_{cell} = E_{cathod} - E_{anod}$

29/8 ◄ احسب جهد الخلية: $Sn(s) + Cu^{2+}(aq) \longrightarrow Sn^{2+}(aq) + Cu(s)$

علمًا أن $E^0_{Cu^{2+}} = +0.3\ V$ ، $E^0_{Sn^{2+}} = -0.1\ V$.

Ⓐ 0.1 V
Ⓑ 0.2 V
Ⓒ 0.3 V
Ⓓ 0.4 V

30/8 ◄ إذا كان التفاعل تلقائي فيجب أن يكون جهد الخلية ..

Ⓐ سالب
Ⓑ موجب
Ⓒ عالي
Ⓓ منخفض

31/8 ◄ إذا كان $E^0_{Cu^{2+}} = +0.3\ V$ ، $E^0_{Sn^{2+}} = -0.1\ V$ فإن تفاعل الخلية $Sn(s) + Cu^{2+}(aq) \longrightarrow Sn^{2+}(aq) + Cu(s)$ ..

Ⓐ تلقائي
Ⓑ غير تلقائي
Ⓒ عكسي
Ⓓ غير مكتمل

32/8 ◄ خلية جلفانية أو أكثر في عبوة واحدة تنتج التيار الكهربائي ..

Ⓐ الخلية الحرارية
Ⓑ الخلية المغناطيسية
Ⓒ البطارية
Ⓓ الخلية الكهروماتية

33/8 ◄ في بطارية الخارصين والكربون الكاثود هو ..

Ⓐ عمود الكربون
Ⓑ الخارصين
Ⓒ ملف نحاسي
Ⓓ KOH

34/8 ◄ مسحوق الخارصين Zn المخلوط مع هيدروكسيد البوتاسيوم KOH يمثل الأنود في ..

Ⓐ بطارية الليثيوم
Ⓑ بطارية الفضة
Ⓒ الخلية الجلفانية
Ⓓ بطارية المركم الرصاصي

LIVEWORKSHEETS

تحصيلي كيمياء (الكيمياء الكهربية)

35/8 ◄ لإنتاج طاقة كهربائية عن طريق تفاعل أكسدة واختزال عكسي تستخدم ..

Ⓐ البطارية القلوية
Ⓑ الخلية الجافة
Ⓒ البطارية الثانوية
Ⓓ بطارية الفضة

36/8 ◄ خلية تعتمد في تفاعلها على تفاعل الأكسدة والاختزال العكسي ..

Ⓐ البطارية القلوية
Ⓑ بطارية الفضة
Ⓒ الخلية الجافة
Ⓓ البطارية الثانوية

37/8 ◄ خسارة الفلز الناتجة عن تفاعل أكسدة واختزال بين الفلز والمواد التي في البيئة ..

Ⓐ التأين
Ⓑ الجلفنة
Ⓒ التآكل
Ⓓ التحلل

38/8 ◄ تغليف الحديد بفلز أكثر مقاومةً للتأكسد ..

Ⓐ التحلل
Ⓑ الترويق
Ⓒ التأين
Ⓓ الجلفنة

39/8 ◄ استعمال الطاقة الكهربائية لإحداث تفاعل كيميائي ..

Ⓐ التكرير
Ⓑ التحليل الكهربي
Ⓒ التقطير
Ⓓ الجلفنة

40/8 ◄ أي التطبيقات التالية ليست من تطبيقات التحليل الكهربي؟

Ⓐ خلية داون
Ⓑ عملية هول هيرولیت
Ⓒ الهلجنة
Ⓓ الطلاء بالكهرباء

41/8 ◄ للحصول على الكلور نستخدم ..

Ⓐ خلية داون
Ⓑ عملية الجلفنة
Ⓒ عملية هول هيرولیت
Ⓓ تفاعل الهلجنة

LIVEWORKSHEETS