QCM الكيمياء

المدة الزمنية 30 دقيقة

ملاحظة : بالنسبة لكل سؤال يوجد جواب صحيح واحد من بين الأ جوبة المقترحة، ضع علامة في خانة الجواب الصحيح.

سؤال 21-

الحديد الغير المعالج :

- A : يتأكسد في الهواء بصفة سريعة
- B : لايتأكسد في الهواء
- C : يتأكسد في الهواء بصفة بطيئة
- D : لايتأكسد في الهواء إلا بوجود حمض
- E : لايتأكسد في الهواء إلا بوجود قاعدة

سؤال 22-

تركيز أيونات الأكسنيوم H_3O^+ في محلول مائي ذو $pH = 3$ هو:

- A : 0,01 mole/l
- B : 0,03 mole/l
- C : 0,003 mole/l
- D : 0,3 mole/l
- E : 0,001 mole/l

سؤال 23-

pH محلول مائي قاعدي :

- A : محصور بين 7 و 14
- B : يساوي 7
- C : محصورر بين 0 و 7
- D : يقارب 2
- E : يساوي بالضبط 10

سؤال 24-

يكون كاشف ملون مناسبا لمعايرة حمضية-قاعدية إذا :

- A : كان له pH حمضي
- B : كان له pH قاعدي
- C : كان لونه يتغير من الأحمر إلى الوردي
- D : تضمنت منطقة انعطافه قيمة pH نقطة التكافؤ
- E : كان يتفاعل مع المحلول المعاير

سؤال 25-

الهدف من معايرة حمض بواسطة قاعدة هو :

- A : تحديد لون الحمض
- B : تحديد التركيز المولي للحمض
- C : تحديد الكتلة الحجمية للحمض
- D : تحديد صيغة الحمض
- E : تحديد pH المحلول القاعدي

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/5552 - Wadifa Info - page 1/3

QCM الكيمياء

المدة الزمنية 30 دقيقة

سؤال 26-

عبارة ثابتة الحمضية للمزدوجة $AH_{(aq)} / A^-_{(aq)}$ ($A^-_{(aq)}$ هي القاعدة المرافقة للحمض $AH_{(aq)}$) هي :

A : $K_a = ([A^-]_{eq} \times [H_3O^+]_{eq}) / ([AH]_{eq} \times [H_2O]_{eq})$
B : $K_a = [AH]_{eq} / ([A^-]_{eq} \times [H_3O^+]_{eq})$
C : $K_a = [OH^-]_{eq} \times [H_3O^+]_{eq}$
D : $K_a = ([OH^-]_{eq} \times [H_3O^+]_{eq}) / [AH]_{eq}$
E : $K_a = ([A^-]_{eq} \times [H_3O^+]_{eq}) / [AH]_{eq}$

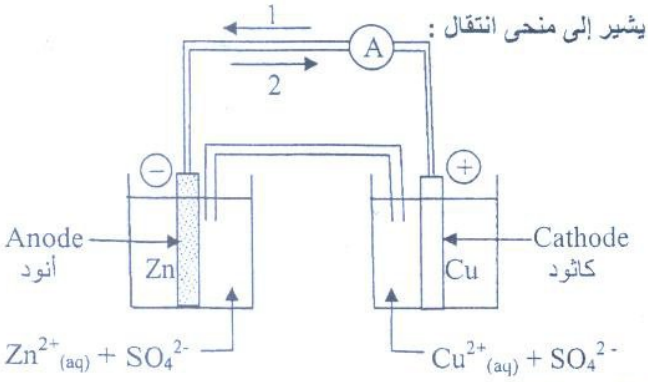
سؤال 27-

المؤكسد هو نوع كيميائي قادر على :

A : فقدان إلكترون أو أكثر
B : كسب إلكترون أو أكثر
C : فقدان بروتون H^+ أو أكثر
D : كسب بروتون H^+ أو أكثر
E : كسب الأكسجين

سؤال 28-

يمثل الشكل جانبه مختلف مكونات عمود. السهم رقم 2 يشير إلى منحى انتقال :



A : التيار الكهربائي
B : الأنيونات SO_4^{2-}
C : الكتيونات Cu^{2+}
D : الإلكترونات
E : الكتيونات Zn^{2+}

سؤال 29-

التبيانة الإصطلاحية للعمود الممثل بالشكل جانبه (شكل التمرين 28) هي :

A : $^{\oplus} Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)} \,//\, Zn_{(s)} / Zn^{2+}_{(aq)} {}^{\ominus}$
B : $^{\ominus} Zn_{(s)} / Cu_{(s)} \,//\, Cu^{2+}_{(aq)} / Zn^{2+}_{(aq)} {}^{\oplus}$
C : $^{\ominus} Zn_{(s)} / Zn^{2+}_{(aq)} \,//\, Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)} {}^{\oplus}$
D : $^{\ominus} Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)} \,//\, Zn_{(s)} / Zn^{2+}_{(aq)} {}^{\oplus}$
E : $^{\oplus} Zn_{(s)} / Zn^{2+}_{(aq)} \,//\, Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)} {}^{\ominus}$

سؤال 30-

تمثل المعادلة الكيميائية أسفله (المعتبرة من اليسار إلى اليمين) تفاعل :



A : حلمأة
B : أسترة
C : تصبن
D : حمضي-قاعدي
E : أكسدة-اختزال

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Wadifa Info

www.wadifa-info.com

Le sujet suivant à préparer — النموذج التالي للتحضير

نموذج مباراة ولوج سلك التكوين الأساسي - المدرسة الوطنية العليا للإدارة - دورة 26 نونبر 2016 -

Modèle de concours d'accès au cycle de formation initiale – École Nationale Supérieure de l'Administration – 26 novembre

www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/640

Chaîne WhatsApp — قناة واتساب

المباريات الجديدة والنتائج كل يوم

Nouveaux concours et résultats chaque jour

wadifa-info.com/wa

Chaîne YouTube — قناة يوتيوب

امتحانات تجريبية بالتصحيح، بالدارجة

Examens blancs corrigés, expliqués en darija

youtube.com/@wadifainfo

Envoyer à un ami — أرسل النموذج لصديق

شارك هذا النموذج على واتساب مع من يحضّر معك

Partagez ce sujet sur WhatsApp

wa.me