مباراة ولوج كلية الطب و الصيدلة بفاس 27 يوليوز 2012

الكيمياء QCM

المدة الزمنية 30 دقيقة

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

سؤال 21-

ماء جافيل محلول :

- A : حامض
- B : قاعدي
- C : متعادل
- D : معدني
- E : ملحي

سؤال 22-

يستعمل ورق ال pH ل :

- A : تحديد ال pH بصفة دقيقة
- B : تحديد ال pH بصفة تقريبية
- C : كشف عدد الاكتونات
- D : التفاعل مع المحلول المعاير به
- E : التفاعل مع المحلول المعاير

سؤال 23-

لتكن K_a ثابتة الحمضية للمزدوجة $AH_{(aq)}/A^-_{(aq)}$ ($A^-_{(aq)}$ هي القاعدة المرافقة للحمض $AH_{(aq)}$) . صيغة ال pH لمحلول مائي يضم المزدوجة $AH_{(aq)}/A^-_{(aq)}$ هي :

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

سؤال 24-

المول هي :

- A : جزيئة
- B : ايون
- C : دقيقة
- D : عدد يساوي $6{,}02\ 10^{23}$
- E : عدد يساوي $1{,}6\ 10^{-19}$

سؤال 25-

اذاكانت m هي كتلة مادة كميا نية و M هي كتلتها المولية فالمقدار m/M هو :

- A : عدد مولات المادة الكميا نية في الكتلة m
- B : التركيز المولي للمادة الكميا نية
- C : التركيز الكتلي للمادة الكميا نية
- D : الكتلة الحجمية للمادة الكميا نية
- E : عدد جزيئات المادة الكميا نية في الكتلة m

www.riyadiyat.net

مباراة ولوج كلية الطب و الصيدلة بفاس 27 يوليوز 2012

الكيمياء QCM

المدة الزمنية 30 دقيقة

سؤال 26-

ليكن محلول حمض كبريتي H_2SO_4 تركيزه المولي هو $C = 0,25\ mol/l$. التركيز المولي للايونات H^+ التي يحتوي عليها الحمض هو :

A ☐ : 0, 25 mol/l
B ☐ : 0, 025 mol/l
C ☐ : 2, 5 mol/l
D ☐ : 0,5 mol/l
E ☐ : 0,05 mol/l

سؤال 27-

أكسدة أيونات الحديد Fe^{2+} تمكن Fe^{2+} من :

A ☐ : التحول الى الحديد على شكل فليز
B ☐ : التحول الى أيونات Fe^{3+}
C ☐ : كسب إلكترون أو اكثر
D ☐ : كسب بروتون H^+ أو اكثر
E ☐ : فقدان بروتون H^+ أو اكثر

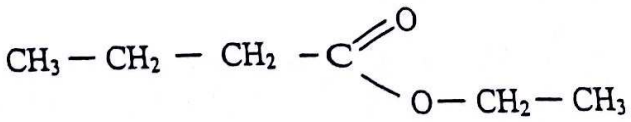
سؤال 28-

يتم الاختزال في عمود الكتروليكي بجوار :

A ☐ : الكاثود
B ☐ : الانود
C ☐ : الكاثود و الانود
D ☐ : القنطرة الملحية
E ☐ : الدارة الخارجية

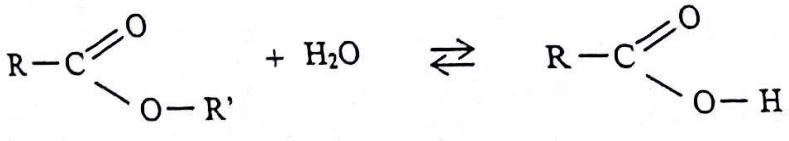
سؤال 29-

الصيغة الكميا نية التالية هي صيغة الإستير المسمى :



A ☐ : ميثانوات الايثيل
B ☐ : بوتانوات الايثيل
C ☐ : بوتانوات الميثيل
D ☐ : بوزوات الايثيل
E ☐ : اتانوات البروبيل

سؤال 30- تمثل المعادلة الكيميائية أسفله (المعتبرة من اليسار إلى اليمين) تفاعل :



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

www.riyadiyat.net