

مباراة الولوج لكلية الطب
السنة الجامعية 2008-2009

جامعة محمد الأول
كلية الطب و الصيدلة
وجدة

كيمياء - QCM

سؤال 21

نذيب حجما $V_B = 0,224$ L من غاز الامونياك NH_3 في $V = 0,5$ L من الماء عند درجة حرارة $25^\circ C$ فنحصل على محلول (S_B) تركيزه C_B (الحجم المولي للغاز $V_M = 22,4$ L). احسب قيمة C_B .

- A : $2 \cdot 10^{-1}$ mol/L
B : $2 \cdot 10^{-2}$ mol/L
C : $2 \cdot 10^{-3}$ mol/L
D : $2 \cdot 10^{-4}$ mol/L
E : $2 \cdot 10^{-5}$ mol/L

سؤال 22

ما هي القاعدة المرافقة للأيون $H_2PO_4^-$ ؟

- A : H_3PO_4
B : $H_2PO_4^-$
C : PO_4^{3-}
D : HPO_4^{2-}
E : $Na_2PO_4^-$

سؤال 23

اختر من بين الكواشف الملونة اسفله الكاشف الملون المناسب لمعايرة حمضة- قاعدية بالنسبة لحمض قوي (HCl) و قاعدة قوية (NaOH)

- | | | |
|-----------|---------------|------------------------|
| 2,8 – 1,2 | مجال الانعطاف | A : أزرق تيمول |
| 4,4 – 3,1 | مجال الانعطاف | B : الهليانثين |
| 6,2 – 4,4 | مجال الانعطاف | C : احمر الميتيل |
| 7,6 – 6,2 | مجال الانعطاف | D : أزرق البرومو تيمول |
| 10 – 8,3 | مجال الانعطاف | E : الفينول فتالين |

سؤال 24

عند درجة الحرارة $37^\circ C$ تساوي ثابتة الجداء الأيوني للماء $K_e = 2,51 \cdot 10^{-14}$ ما قيمة pH محلول محايد عند $37^\circ C$ ؟

- A : 06,6
B : 06,8
C : 07
D : 07,2
E : 07,4

سؤال 25

تعاير حجما $V_A = 20\text{cm}^3$ من محلول (S_A) لحمض البروبانويك ($\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$) تركيزه C_A بواسطة محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد البوتاسيوم (K^+OH^-) تركيزه $C_B = 0,1 \text{ mol/L}$. نحصل على التكافؤ عند إضافة الحجم $V_B = 10\text{cm}^3$ من المحلول (S_B). احسب قيمة التركيز C_A للمحلول (S_A).

- 0,05 mol/L : A
0,5 mol/L : B
01 mol/L : C
0,1 mol/L : D
0,2 mol/L : E

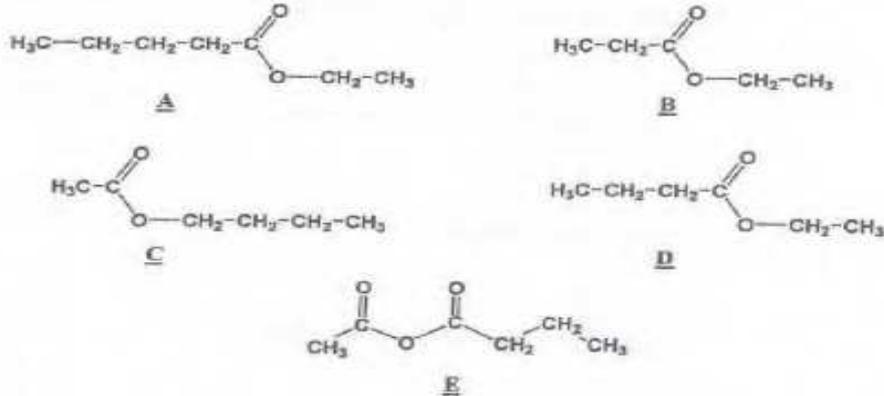
سؤال 26

بالنسبة للأسترة :

- A : الماء يلعب دور المذيب.
B : هو تفاعل يحدث بين الكحول و الإستر.
C : هو تفاعل كلي.
D : يمكن إزالة الماء خلال تكوينه لتحسين مرد ودية الإستر.
E : إضافة حفاز إلى الوسط التفاعلي يحسن من مرد ودية الإستر.

سؤال 27

ما هي الصيغة نصف المنشورة من بين الصيغ التالية تسمى بإتانات البوتيل (éthanoate de butyle) ؟



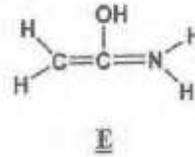
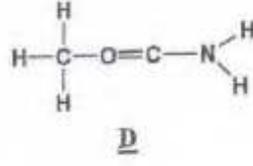
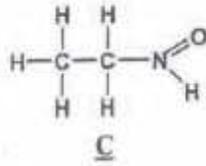
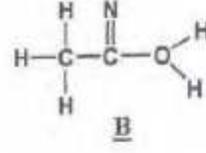
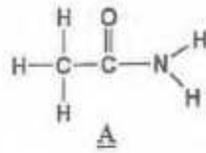
سؤال 28

البوت-1-ان (but-1-ène) و البوت-2-ان (but-2-ène) هما :

- A : متماكبان السلسلة.
B : هو متماكب الموضع.
C : متماكب التجسيم.
D : غير متماكب.
E : متماكب السلسلة و الموضع.

سؤال 29

الصيغة الإجمالية لجزيئة الأسطاميد هي C_2H_5NO . ما هو تمثيل لويس الصحيح من بين التمثيلات التالية لهذه الجزيئة؟



سؤال 30

من بين التحويلات التالية، أعط التحويل المناسب الناتج عن تفاعل أندريد الإيثانويك مع البروبان-1-أول؟



منتديات علوم الحياة و الأرض بأصيلة