www.svt-assilah.com

UNIVERSITE MOHAMMED PREMIER
FACULTE DE MEDECINE ET DE PHARMACIE
- OUJDA

جامعة محمد الأول
كلية الطب والصيدلة - وجدة

CONCOURS D'ACCES A LA PREMIERE ANNEE MEDECINE **2009-2010**

مبـارة الولوج للسنة الأولـــــى
الموسم الدراسي 2010-2009

EPREUVE DE CHIMIE

اختبار في الكميـــاء

Question 1	***السؤال 1***
On réalise le dosage de 10 mL d'une solution d'acide éthanoïque par 20 mL d'une solution d'hydroxyde de sodium de concentration $c' = 10^{-2}$ mol.L^{-1}. Quelle est la concentration c de la solution d'acide éthanoïque?	نقوم بمعايرة 10 مل من محلول حمض الايثانويك بواسطة 20 مل من محلول هيدروكسيد الصوديوم بتركيز $c' = 10^{-2}$ mol.L^{-1}. ما هو تركيز c لمحلول حمض الايثانويك

A. 10^{-2} mol.L^{-1} ; B. $1{,}5.10^{-2}$ mol.L^{-1} ; C. 2.10^{-2} mol.L^{-1} ; D. $2{,}5.10^{-2}$ mol.L^{-1} ; E. 3.10^{-2} mol.L^{-1}

Question 2	***السؤال 2***
On dilue dix fois une solution d'acide fort. De combien le pH varie-t-il ?	نخفف محلول حمض قوي 10 مرات. بكم يتغير pH ؟
A. Diminue d'une unité ;	A. ينخفض بوحدة
B. Diminue de 0,1 unité ;	B. ينخفض ب 0,1 وحدة
C. Reste constant ;	C. يبقى ثابتا
D. Augmente dune unité ;	D. يرتفع بوحدة
E. Augmente de 0,1 unité.	E. يرتفع ب 0,1 وحدة

Question 3	***السؤال 3***
Equilibrer l'équation-bilan suivante :	وازن المعادلة التالية :

... C_6H_5Cl + ... O_2 → ... CO_2 + ... H_2O + ... HCl

A. 1 C_6H_5Cl + 7 O_2 → 6 CO_2 + 1 H_2O + 2 HCl
B. 1 C_6H_5Cl + 6 O_2 → 6 CO_2 + 1 H_2O + 1 HCl
C. 1 C_6H_5Cl + 7 O_2 → 6 CO_2 + 2 H_2O + 1 HCl
D. 1 C_6H_5Cl + 7 O_2 → 5 CO_2 + 2 H_2O + 2 HCl
E. 1 C_6H_5Cl + 8 O_2 → 6 CO_2 + 2 H_2O + 1 HCl

منتديات علوم الحياة و الأرض بأصيلة

www.svt-assilah.com

Question 4	السؤال 4

Quel est l'acide associé à l'espèce chimique ion hydrogénocarbonate HCO_3^- ?

ما هو الحمض المرافق لأيون هيدروجينوكربونات HCO_3^- ؟

A. CO_3^{2-} ; B. H_2CO_3 ; C. HCO_3^- ; D. $(CO_2 + H_2O)$; E. $H_2CO_3^-$

Question 5	السؤال 5

Pour l'équation : $AH + H_2O = A^- + H_3O^+$ la constante d'équilibre s'écrit :

ثابتة التوازن للمعادلة : $AH + H_2O = A^- + H_3O^+$ هي :

A. $Ka = [A^-].[H_3O^-] / [AH]$; B. $Ka = [A^-].[AH] / [H_3O^-]$; C. $Ka = [H_3O^+].[AH] / [A^-]$;
D. $Ka = [A^-].[H_3O^+]^2 / [AH]$; E. $Ka = [H_3O^+]^2 / [AH]$

Question 6	السؤال 6

Soit trois solutions A, B et C tel que : - le pH de A est 7,3 ;
- Dans B, $[HO^-] = 2{,}0.10^{-8}$ mol.L- 1. ;
- Dans C, $[H_3O^-] = 4{,}0.10^{-7}$ mol.L- 1
Le classement de ces trois solutions par ordre d'acidité croissante est :

ليكن ثلاث محاليل A, B و C بحيث :
- pH المحلول A هو 7.3
- في B. $[HO^-] = 2{,}0.10^{-8}$ mol.L^{-1}
- في C. $[H3O^+] = 4{,}0.10^{-7}$ mol.L^{-1}
ترتيب هذه المحاليل الثلاث حسب تصاعد الحمضية هو :

A/ A, B puis C ; B/ A, C puis B ; C/ B, A puis C ; D/ C, A puis B ; E/ B, C puis A

Question 7	السؤال 7

Quelle est la formule générale des acides carboxyliques ?

ما هي الصيغة الإجمالية للأحماض الكربوكسيلية؟

A. ROH ; B. RCOOH ; C. RCOOR' ; D. RCHO ; E. $HCOCH_3$

Question 8	السؤال 8

soit la réaction suivante :
acide propanoïque + butan-1-ol = propanoate de butyle + eau

ليكن التفاعل التالي :
حمض البروبانويك+ البوتان -1-أول = بروبانوات البوتيل +الماء

Quel est ce type de réaction ?

ما هو نوع هدا التفاعل ؟

A. Oxydation ;
B. Réduction ;
C. Estérification ;
D. Saponification ;
E. Hydrolyse

A. أكسدة
B. اختزال
C. أسترة
D. التصبن
E. الحلمأة

منتديات علوم الحياة و الأرض بأصيلة

www.svt-assilah.com

Question 9	السؤال 9
Un acide carboxylique compte 5 atomes de carbone. On donne M(O)=16g/mol, M(C)=12g/mol et M(H)=1g/mol. Quelle est la masse molaire de ce composé? A. 116 B. 99 C. 100 D. 102 E. 130	حمض كربوكسيلي يحتوي على 5 ذرات الكربون . نعطي M(H)=1g/mol و M(C)=12g/mol,M(O)=16g/mol ما هي الكتلة الملارية لهذا الحمض الكربوكسيلي؟ A. 116 B. 99 C. 100 D. 102 E. 130

Question 10	السؤال 10
Quel est le nom de ce produit : CH_3-CH_2-COOH ? A. acide éthanoïque ; B. propanone ; C. propanol ; D. acide propanoïque ; E. acide butanoïque	ما اسم هده الجزيئة : CH_3-CH_2-COOH ؟ A. حمض الايثانويك B. البروبانون C. البروبانول D. حمض البروبانويك E. حمض البوتانويك

منتديات علوم الحياة و الأرض بأصيلة

www.svt-assilah.com