FACULTE DE MEDECINE ET DE PHARMACIE CASABLANCA

N° table :

CONCOURS D'ACCES 2008
EPREUVE DE CHIMIE

Nom et prénom :.....

Date de naissance : .....

Signature obligatoire :

Le candidat est informé que toute copie ne portant pas le nom du candidat sera éliminée sans possibilité de recours. Le candidat est informé que toute hachure ou marque au stylo du code à barre de cette copie expose à l'élimination systématique de la copie
Le candidat doit s'assurer que cette feuille est bien **imprimée recto-verso**
Durée : 30 mn

CONCOURS D'ACCES 2008
EPREUVE DE CHIMIE

Exercice I

Ecrire la formule semi-développée des composés correspondant aux noms suivants :

1) 3-chloro-2-méthyl-pentane

2) 2-méthyl-butan-1-ol

3) 2-éthyl-chlorure de pentanoyle

4) 2-méthyl-propanoate d'éthyle

5) Acide-2-bromo-3-méthyl-butanoïque

6) Anhydride éthanoïque

Exercice II

Soit l'acide carboxylique **A** de formule brute $C_nH_{2n}O_2$ et de masse molaire : $M = 74\ g.mol^{-1}$.
On donne : $M(C) = 12\ g.mol^{-1}$ $M(H) = 1\ g.mol^{-1}$ $M(O) = 16\ g.mol^{-1}$

1) Montrer que n = 3 .

.....

.....

.....

2) Ecrire la formule semi-développée et donner le nom.du composé **A** .

.....

.....

.....

.....

.....

Scanned by CamScanner

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1065 - Wadifa Info - page 1/3

NE
RIEN
ECRIRE
ICI

لا تكتب هنا

3) Le composé organique **A** réagit avec le chlorure de thionyle $SOCl_2$ pour donner un composé **B** .

a) Ecrire l'équation de la réaction .

b) Donner le nom du composé **B** .

.....

4) Le propan-1-ol réagit avec un anhydride d'acide pour donner le composé **A** et un composé organique **C**.

a) Ecrire l'équation de la réaction .

b) Donner le nom du composé **C** .

.....

Exercice III

Toutes les solutions sont à 25°C

On prend un volume ($V = 20\ cm^3$) d'une solution S_A d'acide méthanoïque H_2CO_2 , de concentration $C_A = 10^{-1}\ mol.l^{-1}$ et de $pH = 2,5$, on ajoute un volume ($Ve = 80\ cm^3$) d'eau distillée pour obtenir la solution S'_A .

1) Calculer la concentration C'_A de la solution S'_A .

.....

.....

.....

.....

2) Calculer α' le coefficient de dissociation de l'acide méthanoïque par rapport à la solution S'_A .

.....

.....

.....

Scanned by CamScanner

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1065 - Wadifa Info - page 2/3

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

www.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