UNIVERSITE HASSAN II
FACULTE DE MEDECINE ET DE PHARMACIE CASABLANCA

N° examen :

CONCOURS D'ACCES 2013
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 2013
EPREUVE DE CHIMIE

Exercice I

On considère une solution d'acide benzoïque, $C_6H_5CO_2H$ (aq) de concentration molaire $C = 10^{-2}$ mol.L^{-1} et de volume V. Le pH de la solution à 25°C est égal à 2 (**pH= 2**).

1- Ecrire l'équation de la réaction entre l'acide benzoïque et l'eau.

2- Préciser les deux couples acide/base de la réaction:.....

3- Calculer le taux d'avancement final de la réaction.

4- Commenter la valeur trouvée.

Exercice II

On considère **l'alcool** (A) de formule brute générale $C_nH_{2n+2}O$ 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- Donner la formule brute de cet alcool (calculer n).

2- Ecrire les formules semi-développées des différents isomères de cet **alcool** (A) puis les nommer.

Scanned by CamScanner

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1082 - Wadifa Info - page 1/3

NE
RIEN
ECRIRE

لا تكتب هنا

3- Oxydation de **l'un des isomères** d'alcool (A) par une solution de permanganate de potassium en milieu acide conduit à une **cétone**.

- Quel est cet **isomère** ?.....

- Quelle est sa classe ?.....

- Représenter dans l'espace ses deux énantiomères:

- Donner la formule semi développée de la **cétone** obtenue: .....

4- On réagit une masse m=20,4 g de **l'anhydride éthanoïque** avec une masse m'=14,8 g de **butan-1-ol**. A la fin de la réaction on sépare une masse m''=11,6 g **d'ester**.

- Ecrire l'équation de la réaction obtenue.

- Donner l'expression de la constante d'équilibre associée à cette équation.

- Préciser le rendement de cette synthèse.

Scanned by CamScanner

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1082 - 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