UNIVERSITE HASSAN II
FACULTE DE MEDECINE ET DE PHARMACIE CASABLANCA

N° table :

CONCOURS D'ACCES 2010
EPREUVE DE CHIMIE

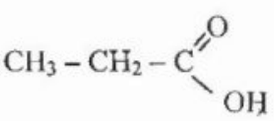
Nom et prénom :.....
Date de naissance : ..... Signature obligatoire :

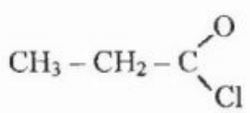
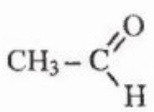
Le candidat est informé que toute copie ne portant pas le nom du candidat sera éliminée sans possibilité de recours. Le candidat est informé que toute hachure ou marque au stylo du code à barre de cette copie expose à l'élimination systématique de la copie
Le candidat doit s'assurer que cette feuille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

CONCOURS D'ACCES 2010
EPREUVE DE CHIMIE

Exercice

On considère les composés suivants :

(A) $CH_3 - CH_2OH$ **(B)** $CH_3 - CH_2NH_2$ **(C)** 

(D)  **(E)** 

1) Donner le nom de chaque composé.

(A)..... **(B)**.....

(C)..... **(D)**.....

(E).....

2) Le composé **(C)** réagit avec le composé **(A),** on obtient en plus de l'eau, le composé **(F)**.
2-1 Ecrire l'équation de cette réaction.

2-2 Donner le nom du composé **(F)** et le nom de son groupement fonctionnel.

.....
.....

3) Le composé **(F)** peut aussi être obtenu en réagissant l'alcool **(A)** avec l'un des composés **(B)** ou **(D)** ou **(E)**.
3-1 Quel est ce composé?.....

3-2 Ecrire l'équation bilan de cette réaction.

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1073 - Wadifa Info - page 1/3

NE
RIEN
ECRIRE
ICI

لا تكتب هنا

4) L'oxydation du composé **(E)** avec du permanganate de potassium $KMnO_4$ en milieu acide conduit au composé **(G)**

4-1 Ecrire les demi-équations d'oxydation et de réduction.

.....

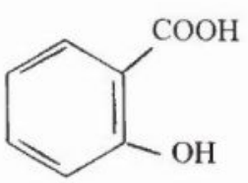
.....

4-2 Ecrire l'équation bilan de la réaction en mentionnant le nom du composé **(G)**.

.....

Problème

Soit une solution S_A du composé organique dont la formule développée est :



Sa masse molaire est de **138 g.mol^{-1}**

1- Quelles sont les fonctions présentes dans cette molécule?

.....

2-Laquelle des solutions titrantes suivantes **(S_T)** doit-on choisir pour doser cette solution?(Entourer la bonne réponse)

A - Acide chlorhydrique

B - Hydroxyde de sodium

C - Permanganate de potassium en milieu acide

D - Acide oxalique

E - Acide phosphorique

3- On prélève **10ml** de la solution S_A que l'on dose par la solution titrante S_T de concentration

C = 0,5.10^{-2} mol.L^{-1}. Soit **V_T = 20 ml** le volume de S_T versé.

3-1 Ecrire l'équation de la réaction.

3-2 Calculer la concentration molaire de la solution S_A.

.....

.....

3-3 En déduire la concentration massique de cette solution.

.....

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1073 - 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