UNIVERSITE HASSAN II AÏN CHOCK
FACULTE DE MEDECINE
- CASABLANCA -

N° de table :

Signature obligatoire

CONCOURS D'ENTREE 2004
EPREUVE DE CHIMIE

Nom et Prénom.....
Date de naissance.....

Le candidat est informé que toute copie ne portant pas le nom du candidat sera éliminée sans possibilité de recours.
Le candidat doit s'assurer que cette feuille est bien imprimée recto-verso.
L'ensemble de ce sujet comporte : 1 exercice et 1 problème
Durée : 30 mn

Ne rien écrire dans cette case
ANONYMAT :

NOTE :

Ne rien écrire dans cette case
ANONYMAT :

Exercice

On considère les composés suivants :

A_1 - $CH_3 - CH_3$

A_2 - $CH_3 - CH = CH - CH_2 - CH_3$

A_3 - $CH_3 - CHOH - COOH$

A_4 - $CH_3 - \overset{\overset{O}{\|}}{C} - CH_3$

1 - Donner le nom de chaque composé

A_1.....

A_2.....

A_3.....

A_4.....

2 - Donner la représentation dans l'espace des isomères de conformation du composé A_1

3 - Parmi les quatre composés cités (A_1, A_2, A_3, A_4), deux présentent des isomères de configuration . Préciser pour chacun le type d'isomérie.

3 - a) Composé ..... ⟶ isomérie .....

3 - b) Composé ..... ⟶ isomérie .....

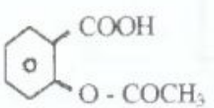
4 - Donner les représentations dans l'espace de chaque stéréoisomère pour chacun de ces deux composés .

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1050 - Wadifa Info - page 1/3

Problème

L'aspirine est un composé organique dont la formule développée est :



Sa masse molaire est de 180 $g.mol^{-1}$.

1 - Quelles sont les fonctions présentes dans cette molécule?

2 - On dissout un comprimé d'aspirine dans 250mL d'eau. La solution S_A obtenue a un pH de 2,8.
Est-elle acide ou basique?

.....

3 - 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

4 - On prélève 10mL de la solution S_A que l'on dose par la solution titrante S_T de concentration $C_T = 1.10^{-2}$ $mol.L^{-1}$.
Soit $V_T = 11,2$ mL le volume de S_T versé .

4 - a) Ecrire l'équation de la réaction .

4 – b) Calculer la concentration molaire de la solution S_A.

.....

.....

..... C =

4 - c) En déduire la masse d'aspirine contenue dans un comprimé.

.....

.....

..... m =

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1050 - 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