UNIVERSITE HASSAN II AÏN CHOCK
FACULTE DE MEDECINE
- CASABLANCA -

N° de table :

Signature obligatoire

CONCOURS D'ENTREE 2005
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 :

تمرين

1 - أكتب الصيغ نصف المنشورة لجميع متماكبات الكحول الموجودة في الصيغة الإجمالية $C_4H_{10}O$ وأعط أسمائها.

2 - واحدة من الجزيئات تتوفر على تماكب بصري ، ما هي ؟ علل جوابك .

.....

3 - مثل المتماثلين الصوريين لهذه الجزيئة.

4 - تفاعل برمنغنات ا لبوتاسيوم $KMnO_4$ في وسط حمضي مع أحد متماكبات الكحول يؤدي إلى تكون مركب ستونيك.

أعط اسم هذا الكحول و أكتب المعادلة الحصيلة لهذا التفاعل .

.....

المسألة

I) نعتبر كحولا A كتلته المولية : $M = 46\ g.mol^{-1}$

1 - أعط الصيغة الإجمالية للكحول A .

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2702 - Wadifa Info - page 1/3

2 - يتفاعل الكحول A مع حمض الإيتانويك $CH_3 - COOH$, فنحصل على مركب عضوي E والماء .

2- 1 - أكتب معادلة هذا التفاعل و أذكر اسم المركب العضوي E .

2- 2 - يمكن أن نحصل على المركب E بتفاعل الكحول A مع مركب عضوي C أو مركب عضوي D .

أكتب الصيغة نصف المنشورة لكل من المركبين C و D .

C

D

2- 3 - علما أننا نحصل على المركب E وعلى غاز وفق تفاعل تام وسريع وذلك عند تفاعل C و A . أكتب معادلة هذا التفاعل .

II) لتحديد تركيز الكحول في دم رجل مدمن نأخذ 10 ml من هذا الدم نستخلص منه الكحول إيثانوليك .

نعاير الكحول المستخلص بواسطة محلول محمض لثنائي كرومات البوتاسيوم $K_2Cr_2O_7$ تركيزه المولي $M = 2.10^{-2}\ mol/l$.

للحصول على التكافؤ يجب صب حجم 10 ml من المحلول.

1 - ماهو دور ثنائي كرومات البوتاسيوم ؟

.....

2 - أكتب المعادلة الحصيلة للتفاعل .

3 - أوجد ب (g / l) تركيز الكحول إيثانوليك في دم الرجل .

.....

.....

.....

C =

نعطي : $M(O) = 16\ g.mol^{-1}$ $M(C) = 12\ g.mol^{-1}$ $M(H) = 1\ g.mol^{-1}$

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/2702 - 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

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