UNIVERSITE HASSAN II CASABLANCA
FACULTE DE MEDECINE ET DE PHARMACIE CASABLANCA

N° examen :

CONCOURS D'ACCES 2017-2018
EPREUVE DE CHIMIE

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

كل ورقة امتحان لا تحمل اسم المرشح تعتبر لاغية. كل تشطيب أو علامة توضع على الرمز المخطط للورقة تعرض للإقصاء المباشر. على المرشح التأكد بأن الورقة مطبوعة جيدا من الجهتين.
المدة 30 دقيقة

مباراة الولوج 2017-2018
امتحان الكيمياء

تمرين 1

نعتبر المركبات العضوية التالية :

$CH_3-CHOH-CH_2-CH_3$ **(E)**

$CH_3-CH_2-C(=O)-Cl$ **(F)**

$CH_3-CH_2-C(=O)-O-CH_3$ **(G)**

$CH_3-CH_2-C(=O)-NH-CH_3$ **(H)**

ضع دائرة حول الجواب الصحيح في الخانة المناسبة للأجوبة الموجودة على اليسار.

خانة الاجوبة

(1	A	B	C	D
(2	A	B	C	D
(3	A	B	C	D
(4	A	B	C	D
(5	A	B	C	D
(6	A	B	C	D
(7	A	B	C	D
(8	A	B	C	D

1) اسم المركب **(E)** هو:
A- بوتان-2-أول
B- بوتان-1-أول
C- بروبان-2-أول
D- 2-مثيل بروبان-2-أول

2) اسم المركب **(F)** هو:
A- كلورور بوتانويل
B- كلورور بروبانويل
C- بروبانال
D- 1-كلورو بروبانويك

3) اسم المركب **(G)** هو:
A- بروبانوات المثيل
B- مثانوات البروبيل
C- حمض بروبانويك
D- حمض 2-مثيل بروبانويك

4) اسم المركب **(H)** هو:
A- N- مثيل إيثان أميد
B - بروبيل أمين
C - N- مثيل بروبان أميد
D- بروبانوات المثيل

5) حدد بين المركبات الأربعة **(E)** , **(F)** , **(G)** و **(H)** المركب اليدوي :
A- **(E)**
B- **(F)**
C- **(G)**
D- **(H)**

6) نؤكسد المركب **(E)** بواسطة محلول مائي لبرمنغنات البوتاسيوم ($KMnO_4$) فنحصل على مركب عضوي **(I)** . الصيغة نصف المنشورة للمركب **(I)** هي :
A- $CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$
B- $CH_3-CH_2-CH_2-COH$
C- $CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$
D- $CH_3-C(=O)-CH_2-CH_3$

7) اسم المركب **(I)** هو:
A- حمض بوتانويك
B- بوتان-2-أون
C- بوتانال
D- بوتان

8) يتفاعل المركب **(F)** مع الكحول **(J)** ،فنحصل على المركب **(G)** و على كلورور الهيدروجين . الصيغة نصف المنشورة للمركب **(J)** هي :
A- CH_3-CH_2OH
B- CH_3-OH
C- $CH_3-CHOH-CH_3$
D- CH_3-CH_3

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1236 - Wadifa Info - page 1/3

NE
RIEN
ECRIRE

لا تكتب هنا

(9	A	B	C	D
(10	A	B	C	D

9) يتفاعل المركب **(F)** مع أمين أولية فنحصل على المركب **(H)** و على كلورور الهيدروجين. الأمين أولية هي:

A- $CH_3\text{-}CH_2\text{-}NH_2$ **B-** $(CH_3)_2CH\text{-}NH_2$
C- $CH_3\text{-}NH_2$ **D-** $CH_3\text{-}NH\text{-}CH_3$

10) اسم الأمين أولية هي:

A- إيثيل أمين **B-** N- مثيل بروبيل أمين
C- ثنائي إيثيل أمين **D-** مثيل أمين

تمرين II

لتصنيع الإستر X، يتفاعل n_1 mol من حمض الإيثانويك مع n_2 mol من البروبان-1- أول.عند التوازن، تحتوي المجموعة ذات الحجم V على $n_{1éq} = 0,2$ mol من حمض الإيثانويك و $n_{2éq} = 0,1$ mol من البروبان-1- أول و $n_{3éq} = 0,3$ mol من الإستر X و $n_{4éq} = 0,3$ mol من الماء.

ضع دائرة حول الجواب الصحيح في الخانة المناسبة للأجوبة الموجودة على اليسار.

خانة الأجوبة

(1	A	B	C	D
(2	A	B	C	D
(3	A	B	C	D
(4	A	B	C	D
(5	A	B	C	D

1) إسم الإستر X هو:

A- إيثانوات البروبيل **B-** بروبانوات الإيثيل
C- إيثانوات الإيثيل **D-** بروبانوات البروبيل

2) ثابتة التوازن الموافقة لهذا التفاعل هي :

A- $K = 3$ **B-** $K = 1,4$
C- $K = 4,5$ **D-** $K = 5,4$

3) باستعمال الجدول الوصفي لتقدم التفاعل ، قيمة n_1 هي :

A- $n_1 = 0,5$ mol **B-** $n_1 = 0,11$ mol
C- $n_1 = 0,4$ mol **D-** $n_1 = 0,3$ mol

4) باستعمال الجدول الوصفي لتقدم التفاعل ، قيمة n_2 هي :

A- $n_2 = 0,5$ mol **B-** $n_2 = 0,11$ mol
C- $n_2 = 0,21$ mol **D-** $n_2 = 0,4$ mol

5) مردود هذا التصنيع هو :

A- $\rho = 50\ \%$ **B-** $\rho = 75\ \%$
C- $\rho = 25\ \%$ **D-** $\rho = 15\ \%$

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/1236 - 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