ولوج المعاهد العليا للمهن التمر... ات الصحة، سلك الإ...
2015-...

دورة شتنبر 2014

المادة : الكيمياء | المدة : ساعة و نصف | المعامل : 2

ملحوظة

- ✓ تتم الاجابة عن جميع التمارين في ورقة الامتحان
- ✓ للاجابة عن الأسئلة ذات الاختيارات المتعددة، يجب إعادة كتابة الجواب الصحيح مع الإشارة الى رقم السؤال في ورقة الامتحان

التمرين الأول:

يعتبر فيتامين C من بين الأدوية الفعالة التي يصفها الأطباء لبعض المرضى لمقاومة نزلات البرد الخفيفة.

معطيات:

- حمض الأسكوربيك عبارة عن حمض ضعيف صيغته الاجمالية هي : $C_6H_8O_6$ نرمز له في الموضوع ب HA
- أيون الاسكوربات : $C_6H_7O_6^-$ هو القاعدة المرافقة لحمض السكوربيك نرمز له ب A^-
- ثابتة الحمضية للمزدوجة HA/A^- تساوي $pKa\ (HA/A^-) = 4{,}1$
- الجداء الأيوني للماء عند درجة الحرارة $25°C$ تساوي $pKe = 14$
- الكتل المولية: $M(C_6H_8O_6) = 176\ g/mol$ و $M(C_6H_7O_6Na) = 198\ g/mol$

بعد تصنيع أقراص فيتامين C ، تم توزيعها في علب في ظروف تقني المختبر للتأكد من مطابقة محتواها للمعلومات المدونة على علبة دواء فيتامين C و هي: قرص فوار واحد يحتوي على 500 mg من فيتامين C تشير أن الاسم العلمي للفيتامين C هو حمض الاسكوربيك

1. قرر المختبري إجراء معايرة حمض الاسكوربيك الذي يحتوي عليه قرص واحد من الفيتامين C بواسطة محلول لهيدروكسيد الصوديوم. تم تحضير محلول مائي، حجمه $V_0 = 200\ mL$، بإذابة قرص كامل من الفيتامين C في الماء المقطر

1.1: اكتب معادلة الحصيلة لتفاعل حمض الاسكوربيك و محلول هيدروكسيد الصوديوم

2.1 : عبر عن الثابتة التوازن K و استنتج قيمتها

3.1 : علل استعمال هذا التفاعل لإجراء هذه المعايرة

4.1: اقترح ثلاث طرق تجريبية يمكن من خلالها تتبع تفاعل المعايرة.

التمرين الثاني:

1 : المؤكسد هو نوع كيميائي قادر على :

أ- اكتساب إلكترون واحد أو أكثر.

ب- منح إلكترون واحد أو أكثر.

ج- اكتساب ومنح إلكترون واحد أو أكثر.

2 : حدد المزدوجة حامض/قاعدة (كتابة Acide/Base) من بين الأمثلة التالية :

أ- H_3O^+/H_2O

ب- H_2O/H_2

ج- H_2O/H_3O^+

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/3080 - Wadifa Info - page 1/5

3 : قبل أخذ قياس pH لمحلول معين بواسطة جهاز pH-mètre يجب :

أ. غمر الالكترود في المحلول مرتين

ب- تسخين المحلول

ج – تعيير pH-mètre étalonnage

4 : خلال التحليل الكهربائي لمحلول :

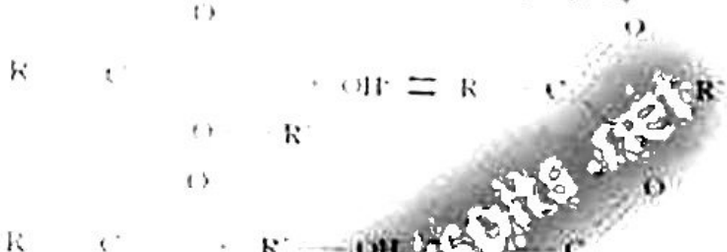
أ) لا يتغير خارج التفاعل

ب) يؤول خارج التفاعل إلى ثابتة التوازن

ج) يبتعد خارج التفاعل عن ثابتة التوازن

5 : من بين التفاعلات التالية ماهو التفاعل الذي يعبر عن تفاعل الاسترة estérification :

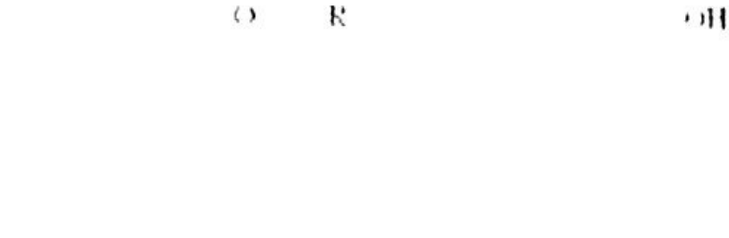
أ.



ب-



ج-



6 : نحضر المحلول المائي (S_1) بإذابة كتلة $m = 15\ L$ من غاز كلورور الهيدروجين في حجم $V = 1,00\ L$ من الماء المقطر.

اكتب معادلة تفاعل HCl في الماء

حل التركيز المولي C للمحلول المحضر هو :

أ. $C = 2,06.\ 10^{-1}\ mol/L$

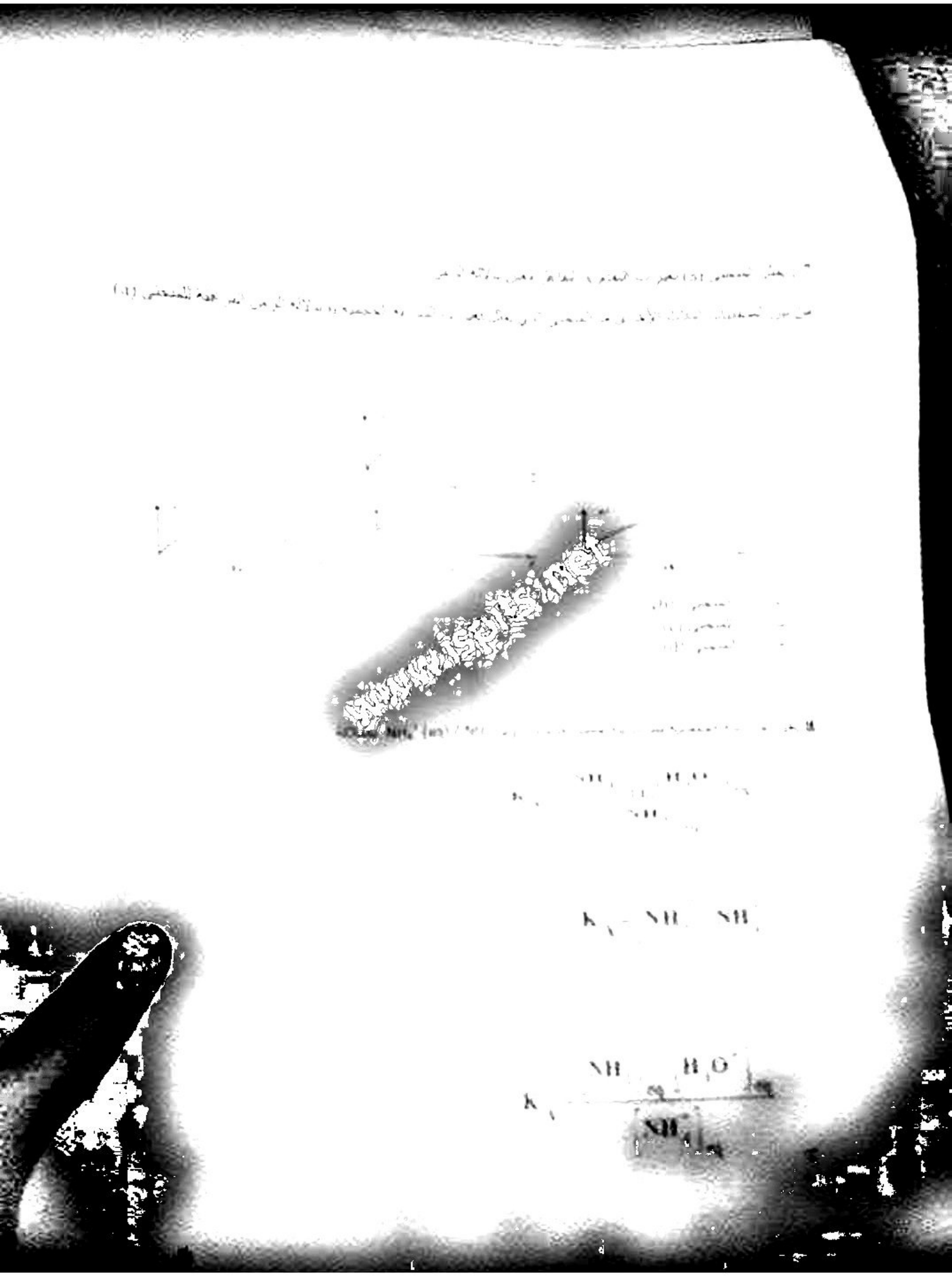
ب- $C = 6,70.\ 10^{-3}\ mol/L$

ج- $C = 5,00.\ 10^{-2}\ mol/L$

معطى : $Vm = 22,4\ L.mol^{-1}$ $M(Cl) = 35,5\ g/mol$

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/3080 - Wadifa Info - page 2/5

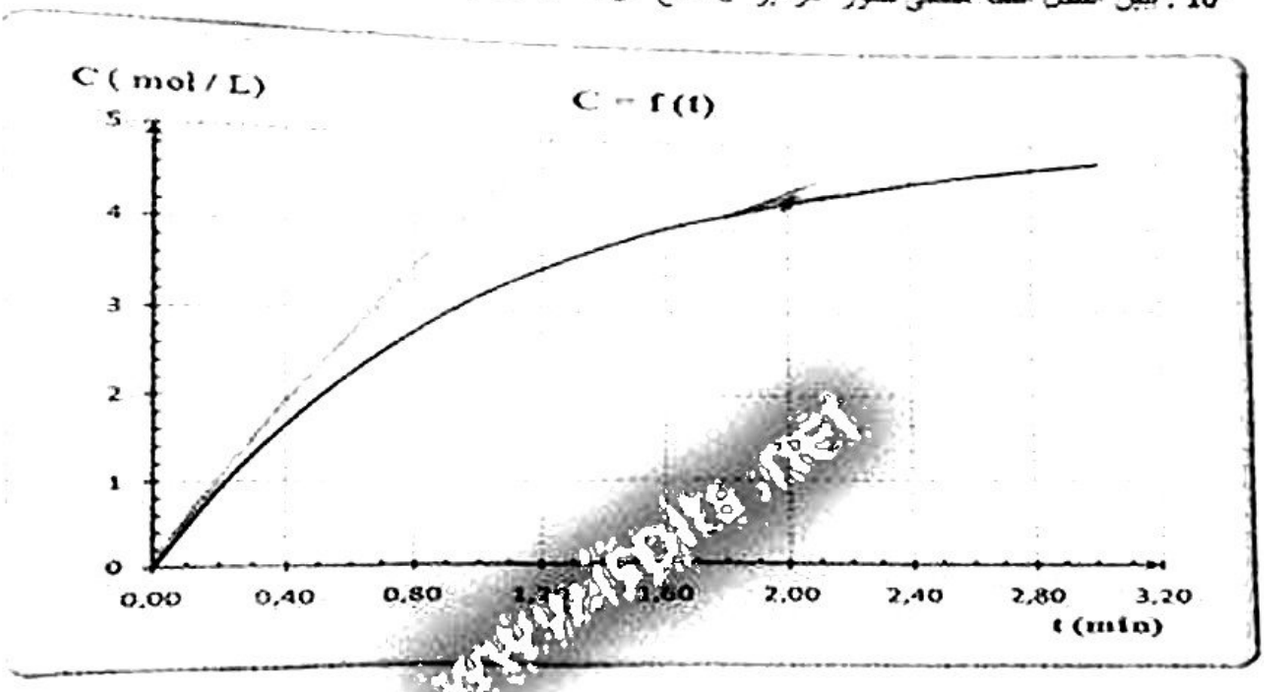


wadifa-info.com
نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو
Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/3080 - Wadifa Info - page 3/5

9 : يتكون العمود من :

أ- تصفي عمود تصل بينهما قنطرة ملحية
ب- تصفي عمود بينهما فولطمتر
ج – تصفي عمود بينهما أمبيرمتر

10 : يبين الشكل أسفله منحنى تطور التركيز C لناتج عن تفاعل كيميائي بدلالة الزمن.



سرعة التفاعل المدروس تكتب $V(t) = dC/dt$. من خلال المنحنى يمكن أن نقول أن السرعة البدئية للتفاعل :

أ- أصغر من سرعة التفاعل عند $t = 2\ min$
ب- أكبر من سرعة التفاعل عند $t = 2\ min$
ج- تساوي سرعة التفاعل عند $t = 2\ min$

11 : ما هي كمية مادة الأزوت N_2 المتفاعل بالمول لإنتاج 2xmol من غاز الأمونياك:

أ-
ب-
ج-

wadifa-info.com
نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو
Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/3080 - Wadifa Info - page 4/5

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