اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج ثالث

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية	
موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف الثاني عشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 13-10-2025 10:05:08	
ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس	المزيد من مادة كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر					
صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج ثالث
2	اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج ثاني
3	اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج أول
4	أسئلة الامتحان لدبلوم التعليم العام للمدارس الخاصة (ثنائية اللغة) الدور الثاني مع نموذج الإجابة
5	أسئلة الامتحان لدبلوم التعليم العام للمدارس الخاصة (ثنائية اللغة) الدور الأول مع نموذج الإجابة

اسم الطالب: ..... الصف: .....

١) بحسب نظرية ارهينيوس، تُعرف القاعدة بأنها: (ظلل الشكل ☐ المقترن بالإجابة الصحيحة)

☐ مادة تمنح البروتون H^+ عند تفاعلها.

☐ مادة تستقبل البروتون H^+ عند تفاعلها.

☐ مادة تنتج ايونات OH^- عند ذوبانها في الماء.

☐ مادة تستقبل ايونات OH^- عند ذوبانها في الماء. [1]

٢) يوضح الجدول (١-١) مجموعة من الكواشف الكيميائية المستخدمة في عمليات معايرة الأحماض والقواعد.

اسم الكاشف	مدى PH
الميثيل الأصفر	2.9-4.0
الميثيل البرتقالي	3.2-4.4
البروموكريزول الأخضر	3.8-5.4
البروموثايمول الأزرق	6.0-7.6
الفينولفثالين	8.2-10.0

الجدول (١-١)

أ. وضح المقصود بالكواشف.

_____

[1] _____

ب. ما هو الكاشف الأنسب من الكواشف الواردة في الجدول (١-١) لمعايرة محلول حمض HCl مع محلول N_2H_4؟

[1] _____

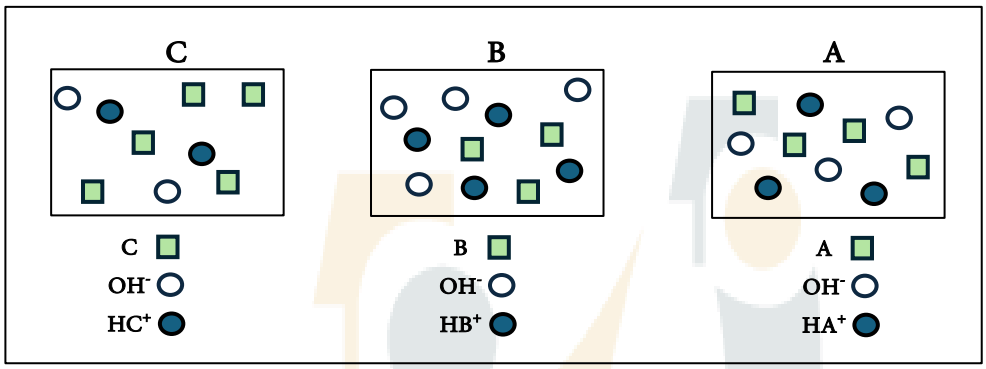
٣) العلاقة الصحيحة لثابت الاتزان (Kb) للقاعدة المرافقة لتأين الحمض CH_3COOH هي:

(ظلل الشكل ☐ المقترن بالإجابة الصحيحة)

☐ $Kb = \frac{[H^+]}{[CH_3COOH]}$ ☐ $Kb = \frac{[CH_3COOH][OH^-]}{[CH_3COO-]}$

☐ $Kb = \frac{[CH_3COO^-][OH^-]}{[CH_3COOH]}$ ☐ $Kb = \frac{[CH_3COOH]}{[CH_3COO-][H+]}$ [1]

٤) الشكل (١-١) يبين تأين ثلاث محاليل لقواعد ضعيفة (A , B , C) لها نفس التركيز في الماء. ادرس الشكل ثم اجب عن الأسئلة التي تليه:



الشكل (١-١)

أ. ما هو رمز اقوى قاعدة من القواعد السابقة؟

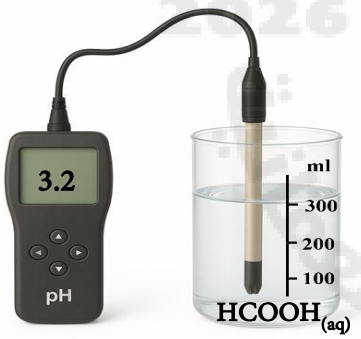
[1] _____

ب. ما هي القاعدة التي تمتلك أقل قيمة PH ؟

[1] _____

٥) يوضح الشكل (١-٢) تجربة عملية لقياس الرقم الهيدروجيني PH لمحلول حمض HCOOH. من خلال البيانات الواردة في الشكل احسب كتلة الحمض المستخدم بوحدة (g) موضحاً خطوات الحساب ومضمناً اجابتك:

- معادلة تأين حمض HCOOH في الماء.
- علاقة ثابت الاتزان Ka لتأين حمض HCOOH.



الشكل (١-٢)

[4]

هيثم الحراصي
@chemistry_boss6
93632896

انتهت الأسئلة مع دعائنا لكم بالتوفيق والنجاح