

الاختبار القصير الأول في وحدة الاتزان في المحاليل المائية



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: 2025-10-13 10:47:54

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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:

إعداد: هشام المحاربي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول من أكاديمية النخبة نموذج رابع

1

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول من أكاديمية النخبة نموذج ثالث

2

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول من أكاديمية النخبة نموذج ثاني

3

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول من أكاديمية النخبة نموذج أول

4

اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج رابع

5

الامتحان القصير الأول في مادة الكيمياء

الصف
الثاني
عشر

الفصل
الدراسي
الأول

وحدة
الآتزان في
المحاليل المائية.

أ. هشام المحاربي | كيميائي مميز

أ. هشام المحاربي | كيميائي مميز

1. في تفاعل الاتزان الآتي: $C_6H_5NH_{2(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons C_6H_5NH^+_{3(aq)} + OH^-_{(aq)}$

• القاعدة المرافقة للحمض في التفاعل العكسي هي: (ظلل الشكل (□) أمام الإجابة الصحيحة)

[1] OH^- □ $C_6H_5NH_2$ □ H_2O □ $C_6H_5NH^+$ □

2. يوضح الجدول المقابل أربعة محاليل مائية لقواعد ضعيفة

بتراكيز متساوية. أجب موضحاً ما يلي:

• معادلة تأين أقوى قاعدة.

القاعدة	K_b (mol/L)
N_2H_4	1.7×10^{-6}
$C_{17}H_{19}NO_3$	7.5×10^{-7}
$C_6H_5NH_2$	4.1×10^{-10}
C_5H_5N	1.7×10^{-9}

[1]

• قيمة (Ka) للحمض المرافق للقاعدة $(C_{17}H_{19}NO_3)$.

[1]

3. حمض ضعيف صيغته الافتراضية (HA) تركيزه (1.00 mol/L) ورقمه الهيدروجيني (pH)

يساوي (2.10) عند درجة حرارة $(298K)$ ، ما قيمة (Ka) لهذا الحمض بوحدة (mol/L) ؟

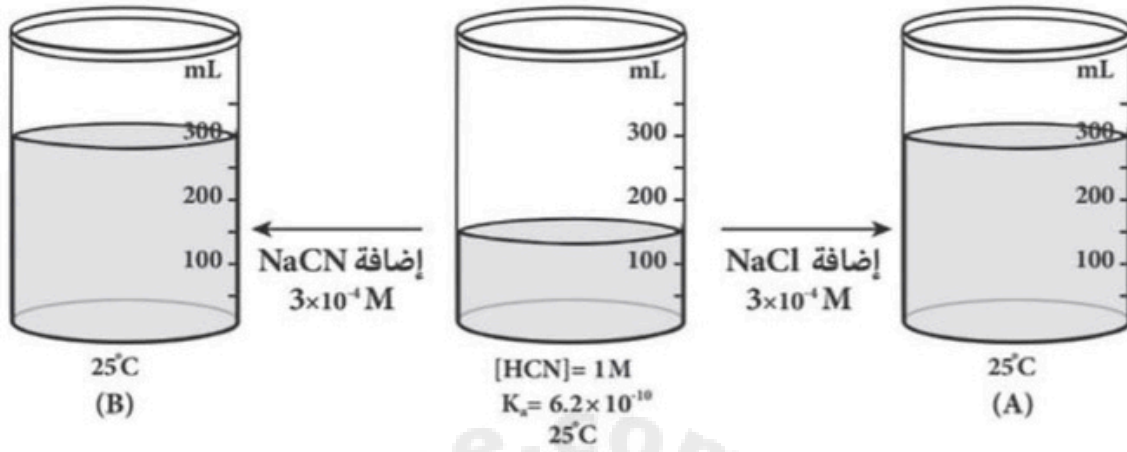
(ظلل الشكل (□) أمام الإجابة الصحيحة)

[1] 6.31×10^{-4} □ 6.31×10^{-5} □ 3.1×10^{-4} □ 3.1×10^{-5} □

4. عرّف مصطلح ثابت حاصل الذوبانية (K_{sp}) .

[1]

5. من خلال دراستك للمحاليل المنظمة، ادرس الشكل (1-4) جيداً ثم أجب عن الأسئلة أدناه:



أ. ما الدور الذي يقوم به المحلول المنظم؟

[1]

ب. في أي كأس يتكوّن المحلول المنظم؟ ضمّن إجابتك الصيغة الكيميائية للمحلول المنظم.

(ظّلّل الشكل (□) أمام الإجابة الصحيحة)

B □ A □

[2]

صيغة المحلول المنظم:

ج. احسب قيمة (pH) للمحلول (B).

[2]

انتهت الأسئلة، دعواتي لكم بتميز دائم