اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج ثاني

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 10:01:46	
المزيد من مادة كيمياء:	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

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 أول
2	أسئلة الامتحان لدبلوم التعليم العام للمدارس الخاصة (ثنائية اللغة) الدور الثاني مع نموذج الإجابة
3	أسئلة الامتحان لدبلوم التعليم العام للمدارس الخاصة (ثنائية اللغة) الدور الأول مع نموذج الإجابة
4	إجابات أسئلة موضوعات الوحدة الثانية (الكيمياء الكهربائية)
5	أسئلة تدريبية في الوحدة الأولى

الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف الثاني عشر

الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠٢٥ / ٢٠٢٦م

اسم الطالب: ..... **الصف:** .....

١) من خصائص الأحماض الضعيفة انها: (ظلل الشكل ☐ المقترن بالإجابة الصحيحة)

☐ تتأين تأين تام في المحاليل المائية.

☐ تنتج عند تأينها تراكيز قليلة من ايونات H_3O^+.

☐ يسير تفاعل تأينها في اتجاه واحد.

☐ تنتج عند تأينها تراكيز عالية من ايونات OH^-. [1]

٢) تمتلك الأحماض قيم PH منخفضة (أقل من 7)، وتتفاوت في درجة تأينها. لديك الحمضين HF و HNO_3:

أ. وضح المقصود بدرجة التأين.

_____

[1] _____

ب. اكتب معادلتين موزونتين لتأين الحمضين في الماء.

_____

[1] _____

٣) يوضح الجدول (١٢-١) قيم ثابت التأين (Ka) لأربعة احماض تراكيزها متساوية، عند درجة حرارة (298 K):

الحمض	$HF_{(aq)}$	$HCN_{(aq)}$	$HClO_{(aq)}$	$HCOOH_{(aq)}$
Ka (mol/L)	$6.8x10^{-4}$	$6.2x10^{-10}$	$3.0x10^{-8}$	$1.6x10^{-4}$

الجدول (١٢-١)

ما هو الحمض الذي يمتلك اقل قيمة PH ؟ (ظلل الشكل ☐ المقترن بالإجابة الصحيحة)

☐ HF ☐ HCN ☐ HClO ☐ HCOOH [1]

٤) يوضح الشكل (١-١) تجربة لقياس PH لمحلول $Ba(OH)_2$ عند (298 K). ادرس الشكل ثم اجب عن الأسئلة التي تليه:

الشكل (١-١)

أ. اكتب معادلة تأين $Ba(OH)_2$ في الماء.

[1] _____

ب. احسب تركيز $Ba(OH)_2$ في المحلول بوحدة (mol/L).

_____

_____

[1] _____

٥) تستخدم عملية المعايرة كإجراء مخبري للوصول الى تراكيز محاليل حمضية او قاعدية مجهولة التركيز.

ارسم التمثيل البياني لقيم PH الذي يمكن الحصول عليه عند معايرة (25 ml) من محلول KOH تركيزة (0.2 mol/L) مع محلول حمض HF تركيزة (0.2 mol/L) ، مضمناً اجابتك:

- حساب PH عند بداية المعايرة.
- حساب الحجم المضاف من السحاحة للوصول لنقطة النهاية.

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

_____

[4]

هيثم الحراصي
@chemistry_boss6
93632896

انتهت الأسئلة مع دعائنا لكم بالتوفيق والنجاح