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 10:03:27	
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 ثاني
2	اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج أول
3	أسئلة الامتحان لدبلوم التعليم العام للمدارس الخاصة (ثنائية اللغة) الدور الثاني مع نموذج الإجابة
4	أسئلة الامتحان لدبلوم التعليم العام للمدارس الخاصة (ثنائية اللغة) الدور الأول مع نموذج الإجابة
5	إجابات أسئلة موضوعات الوحدة الثانية (الكيمياء الكهربائية)

الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف الثاني عشر

الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠٢٥ / ٢٠٢٦م

اسم الطالب: ..... **الصف:** .....

١) العبارة التي تنطبق على نظرية برونستد – لوري هي: (ظلل الشكل ☐ المقترن بالإجابة الصحيحة)

- ☐ الحمض مادة تستقبل ايون H^+.
- ☐ القاعدة مادة تمنح ايون OH^-.
- ☐ الحمض مادة تمنح ايون H^+.
- ☐ القاعدة مادة تتستقبل ايون OH^-.

[1]

٢) تعد $Sr(OH)_2$ قاعدة قوية، في حين تعد N_2H_4 قاعدة ضعيفة.

أ. اشرح الفرق بين تأين القاعدة القوية، وتأين القاعدة الضعيفة.

[1]

ب. اكتب معادلتي تأين القاعدتين في الماء موزونتين.

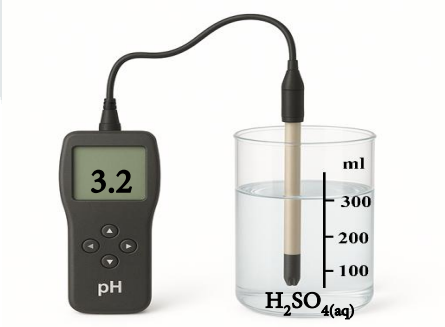
[1]

٣) يوضح الشكل (١-١) تجربة عملية لقياس قيمة الرقم الهيدروجيني PH لمحلول مخفف من حمض (H_2SO_4) عند درجة حرارة (298 K).

ما عدد مولات الحمض؟ (ظلل الشكل ☐ المقترن بالإجابة الصحيحة)

- ☐ $5.5x10^{-3}$
- ☐ $9.4x10^{-5}$
- ☐ $2.3x10^{-7}$
- ☐ $7.5x10^{-11}$

[1]

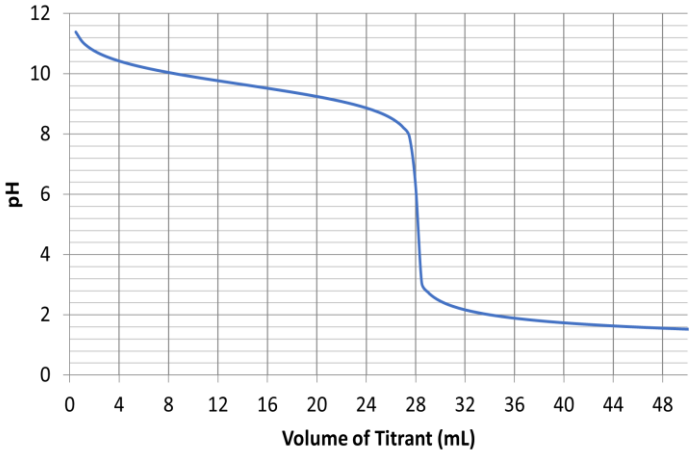


الشكل (١-١)

٤) يمثل التمثيل البياني (١-٢) معايرة حمض مع قاعدة. ادرس الشكل ثم اجب عن الأسئلة التي تليه:

اسم الكاشف	مدى PH
الميثيل البنفسجي	0.0-1.6
الميثيل الأحمر	4.2-6.3
الفينولفثالين	8.2-10
الأليزارين الأصفر	10.1-13

الجدول (١-١)



الشكل (١-٢)

أ. ما نوع المعايرة حسب قوة الحمض والقاعدة؟

[1] _____

ب. باستخدام الجدول (١-١) استنتج الكاشف المناسب للمعايرة في الشكل (١-٢) ؟

[1] _____

٥) تم تحضير محلول مائي من حمض النيتريك (III) HNO_2 حيث اذيب ($4x10^{-3}$ mol) من الحمض النقي في (500 ml) من الماء، ووجد ان الرقم الهيدروجيني للمحلول PH=2.71 عند (298 K).

اوجد قيمة ثابت تأين الحمض Ka موضحاً خطوات الحل ومضمناً اجابتك:

- معادلة تأين الحمض.
- علاقة ثابت تأين الحمض.

[4]

هيثم الحراصي
@chemistry_boss6
93632896

انتهت الأسئلة مع دعائنا لكم بالتوفيق والنجاح