

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول 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: 10:16:52 2025-10-13

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

إعداد: هيثم الحراسي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

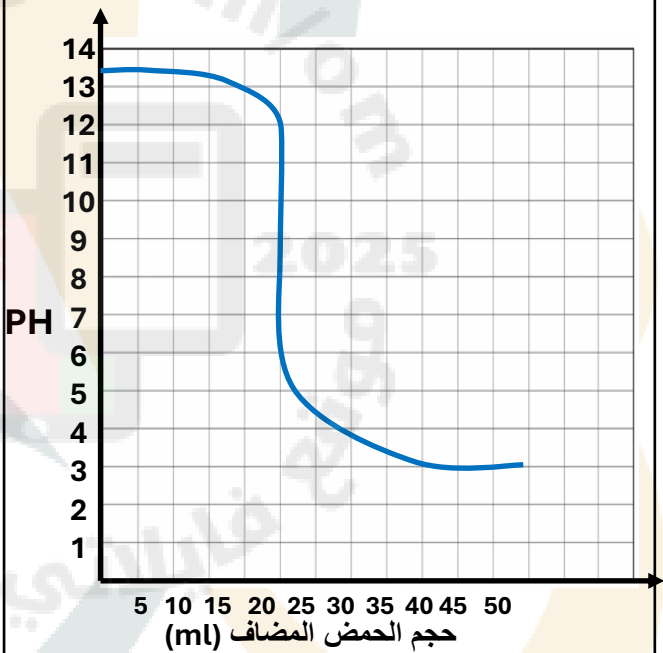
المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول من أكاديمية النخبة نموذج أول	1
اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج رابع	2
اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج ثالث	3
اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج ثاني	4
اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج أول	5

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول - الصف الثاني عشر
 الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ٢٠٢٦/٢٠٢٥ م
 المادة: الكيمياء

المفردة	الإجابة	درجة	المعلومات الإضافية	الوحدة	هدف التعلم	مستوى المعرفة
١	تنتج عن تأينها تراكيز قليلة من أيونات H_3O^+	1		الأولى		
أ	مدى تأين مركب (جزيئي أو أيوني) ذائب في مذيب لتكوين أيونات.	1				
٢	ب	1	* يجب كتابة المعادلتين بصورة صحيحة. * لا يشترط كتابة الحالة الفيزيائية.			
٣	HF	1				
أ	$Ba(OH)_2(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons Ba^{2+}(aq) + 2OH^-(aq)$	1				
٤	ب	1	* يمكن حساب تركيز $[OH^-]$ أيضاً كالتالي: $[H^+] = 10^{-PH} = 10^{-11.6}$ $= 2.51 \times 10^{-12} \text{ mol/L}$ $[OH^-] = \frac{1 \times 10^{-14}}{2.51 \times 10^{-12}}$ $= 4 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$			
٥	PH* عند بدء المعايرة: $POH = -\log 0.2 = 0.7$ $PH = 14 - 0.7 = 13.3$ * الحجم عند نقطة النهاية: $M_1 V_1 = M_2 V_2$ $0.2 \times 25 = 0.2 \times V_2$ $V_2 = \frac{0.2 \times 25}{0.2} = 25 \text{ ml}$	1 1				

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول - الصف الثاني عشر
 الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ٢٠٢٥/٢٠٢٦ م
 المادة: الكيمياء

المفردة	الإجابة	الدرجة	المعلومات الإضافية	الوحدة	هدف التعلم	مستوى المعرفة
٥		2				

نهاية نموذج الإجابة

أكاديمية النخبة