نموذج إجابة الاختبار القصير الأول 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 10:20:53	
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:
إعداد: هيثم الحراصي	

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

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

المفردة		الإجابة	الدرجة	المعلومات الاضافية	الوحدة	هدف التعلم	مستوى المعرفة
١		مادة تنتج ايونات OH^- عند ذوبانها في الماء	1		الأولى		
٢	أ	احماض او قواعد ضعيفة يتغير لونها عبر مدى محدد من قيم PH	1				
	ب	البروموكريزول الاخضر	1				
٣		$Kb=\frac{[CH_3COOH][OH^-]}{[CH_3COO-]}$	1				
٤	أ	B	1				
	ب	C	1				
٥		$HCOOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons HCOO^-_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$	1	*لا توجد درجة على القوانين ووحدات القياس.			
		$Ka=\frac{[HCOO-][H_3O+]}{[HCOOH]}$	1				
		$[H^+]=10^{-PH}=10^{-3.2}$ $=6.31x10^{-4}$ mol/L					
		$[HCOOH]=\frac{[H_3O+]^2}{Ka}$ $=\frac{(6.3x10-^4)^2}{1.6x10-^4}=2.48x10^{-3}$	1				
		$n=MxV$ $=2.48x10^{-3} \times 300x10^{-3}$ $=7.46x10^{-4}$ mol	1				
		$m=nxMr = 7.46x10^{-4}x46$ $=0.034g$					

نهاية نموذج الاجابة

هيثم الحراصي
@chemistry_boss6
93632896