نموذج إجابة الاختبار القصير الأول من أكاديمية النخبة نموذج أول

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 10:14:01	
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	
اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج رابع	1
اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج ثالث	2
اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج ثاني	3
اختبار قصير أول من أكاديمية النخبة نموذج أول	4
أسئلة الامتحان لدبلوم التعليم العام للمدارس الخاصة (ثنائية اللغة) الدور الثاني مع نموذج الإجابة	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		الحمض بعد فقده البروتون	1		الأولى		
٢	أ	زوج من حمض وقاعدة يرتبط احدهما بالأخر عن طريق انتقال بروتون واحد	1				
	ب	$(H_2PO_4^-/HPO_4^{2-})$ $(C_6H_5NH_3^+/C_6H_5NH_2)$	1				
٣	أ	HX	1				
	ب	HY	1				
٤		H_3PO_4 / HPO_4^{2-}	1				
٥		$CH_3NH_{2(aq)}+H_2O_{(l)} \rightleftharpoons CH_3NH_3^+{}_{(aq)}+OH^-_{(aq)}$	1	*يمكن حساب تركيز $[OH^-]$ ايضاً كالتالي: $[H^+]=10^{-PH}=10^{-8.5}$ $=3.16x10^{-9}$ mol/L $[OH^-]=\frac{1x10^{-14}}{3.16x10^{-9}}$ $= 3.16x10^{-6}$ mol/L			
		$Kb=\frac{[CH_3NH_3+][OH-]}{[CH_3NH_2]}$	1				
		$POH=14-PH = 14-8.5=5.5$ $[OH-]=10^{-POH}=10^{-5.5}$ $=3.16x10^{-6}$ mol/L	1				
		$[CH_3NH_2]=\frac{[OH-]^2}{Kb}=\frac{(3.16x10^{-6})^2}{4.37x10^{-4}}$ $= 2.28x10^{-8}\ \frac{mol}{L}$	1	*لا توجد درجة على القوانين			
		n= M xV $= 2.28x10^{-8}$ x $300x10^{-3}$ $= 6.8x10^{-9}$ mol	1				

هيثم الحراضي
@chemistry_boss6
93632896

نهاية نموذج الاجابة