اختبار فصل الأحماض والقواعد(1)

م	اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:			
1	تمتاز الأحماض بأن لها طعم:			
	a) حلو	b) مالح	c) مر	d) لاذع
2	يكون المحلول قاعدي إذا كان يحتوي على:			
	a) أيونات هيدروجين أكثر من أيونات الهيدروكسيد b) أيونات هيدروجين أقل من أيونات الهيدروكسيد c) أيونات هيدروجين تساوي أيونات الهيدروكسيد d) أيونات هيدروجين فقط			
3	أيون الهيدروجين المرتبط مع جزيء الماء بواسطة رابطة تساهمية يسمى:			
	a) أيون الهيدروكسيد	b) أيون الأمونيوم	c) أيون الهيدروجين	d) أيون الهيدرونيوم
4	أملاح الحمض الضعيف والقاعدة القوية تنتج محاليل:			
	a) حمضية	b) قاعدية	c) متعادلة	d) مترددة
5	الحمض المرافق للأمونيا NH_3:			
	a) NH_3^+	b) NH_2^+	c) NH_4^+	d) NH_2^-
6	تفاعل الحمض مع القاعدة لتكوين الملح والماء يسمى تفاعل:			
	a) الاستبدال	b) الإضافة	c) الأكسدة والاختزال	d) التعادل
7	المحلول الذي يقاوم التغيرات في قيم pH عند إضافة كميات محددة من الأحماض والقواعد:			
	a) المحلول المتعادل	b) المحلول الحمضي	c) المحلول القاعدي	d) المحلول المنظم
8	ما الملح الذي يتكون عند تفاعل محلول HNO_3 مع محلول الأمونيا:			
	a) نترات الأمونيوم	b) نيتريت الأمونيوم	c) نيتريد الأمونيوم	d) أكسيد الأمونيوم

2) احسب قيمة الأس الهيدروجيني pH عند 25℃ لمحلول الأمونيا تركيزه 0.001M وثابت التأين K_b له يساوي 1.8×10^{-5}.

3) كم mL من NaOH الذي تركيزه 0.5M يمكن أن يتعادل مع 25mL من H_3PO_4 تركيزه 0.1M.

www.4chem.com