

الاختبار الثالث - كيمياء ٤ - الباب الثالث - الأحمض والقواعد - الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٣ هـ

الاسم	@sultanosaif	الشعبة	المجموعة	
نموذج A				
١	تحول محاليل القواعد لون تباع الشمس إلى اللون :			
أ	الأزرق	ب	الأحمر	ج
د	الابيض	ب	البنفسجي	ج
٢	يحتوي المحلول على ايونات هيدروجين اكثر من ايونات الهيدروكسيد:			
أ	القاعدي	ب	الحمضي	ج
د	المتعدد	ب	المتعادل	ج
٣	في التفاعل التالي $HCl + H_2O \rightarrow H_3O^+ + Cl^-$ طبقاً لنظرية برونستد - لوري يعتبر :			
أ	ايون الهيدرونيوم حمضاً مرافقاً	ب	الماء حمضاً مرافقاً	ج
د	ايون الكلوريد حمض	ب	HCl قاعدة مرافقة	ج
٤	واحد مما يلي ليس من الأحماض احادية البروتون:			
أ	CH ₃ COOH	ب	HNO ₃	ج
د	H ₂ SO ₄	ب	HCL	ج
٥	يرمز لثابت تأين القاعدة الضعيفة بالرمز :			
أ	Keq	ب	Ka	ج
د	Kw	ب	Kb	ج
٦	المحلول الذي يقاوم التغير في قيمة PH عند اضافة كميات محدده من الاحماض والقواعد هو المحلول :			
أ	المتعادل	ب	المنظم	ج
د	القاعدي	ب	الحمضي	ج
٧	عبارة " الاحماض القوية والقواعد القوية تعتبر موصلات جيدة للكهرباء "			
أ	صح	ب	خطأ	
٨	تفاعل الحمض مع القاعدة لتكوين الملح والماء يسمى تفاعل :			
أ	الاستبدال	ب	الاضافة	ج
د	التعادل	ب	الأكسدة والاختزال	ج
٩	حمض لويس مادة:			
أ	تستقبل البروتونات	ب	تمنح البروتونات	ج
د	تستقبل الإلكترونات	ب	تمنح الإلكترونات	ج
١٠	مادة تتأين كلياً في الماء وتعطي ايون H ₃ O :			
أ	حمض ضعيف	ب	حمض قوي	ج
د	قاعدة قوية	ب	قاعدة ضعيفة	ج
١١	يتفاعل فلز الخارصين مع الاحماض وينتج غاز :			
أ	CO ₂	ب	H ₂	ج
د	O ₂	ب	N ₂	ج
١٢	القاعدة المرافقة للحمض H ₃ PO ₄ هي :			
أ	H ₂ PO ₄ ⁻	ب	HPO ₃	ج
د	O	ب	PO ₄	ج
١٣	حسب نموذج لويس يعتبر S ²⁻ :			
أ	حمض	ب	قاعدة	ج
د	كل ماسبق	ب	متردد	ج
١٤	تفاعل الأملاح مع الماء يسمى تمييه :			
أ	صح	ب	خطأ	
١٥	المحلول المائي الذي فيه قيمة PH=7 يعتبر:			
أ	حامضي	ب	قاعدي	ج
د	لاشئ مما سبق	ب	متعادل	ج
١٦	كوب قهوة قيمة PH فيه تساوي 5 لذلك تعد القهوة :			
أ	حامضية	ب	قاعدية	ج
د	لاحامضية ولاقاعدية	ب	متعادلة	ج
١٧	المحلول المستخدم في عملية المعايرة والذي يوضع في السحاحة يسمى المحلول :			
أ	المتعادل	ب	القياسي	ج
د	الحامضي	ب	المنظم	ج
١٨	أي مما يلي يعد ملحاً قاعدياً :			
أ	KCL	ب	CH ₃ COOK	ج
د	KNO ₃	ب	NH ₄ CL	ج
١٩	في محاليل الاملاح الحامضية نجد ان PH :			
أ	تساوي 7	ب	اكبر من 7	ج
د	تساوي 14	ب	اصغر من 7	ج
٢٠	أي المحاليل التالية يعتبر الاعلى حمضية :			
أ	PH=3	ب	POH=3	ج
د	POH=12	ب	PH=12	ج

● انتهت الأسئلة ●

استاذ المادة : سلطان آل عسيف الاحمري