



ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

١	طعمها مر	(أ) المحاليل الحمضية	(ب) المحاليل القاعدية	(ج) المحاليل المتعادلة	(د) المحاليل المترددة
٢	الخاصية المشتركة بين الاحماض والقواعد ...	(أ) قابلية التوصيل الكهربائي	(ب) التفاعل مع الفلزات	(ج) انتاج ايونات الهيدروجين	(د) انتاج ايونات الهيدروكسيد
٣	محاليل الاحماض تحول لون ورقة تباع الشمس ...	(أ) الأزرق الى الأحمر	(ب) الأزرق الى الأخضر	(ج) الأزرق الى اصفر	(د) الأحمر الى ازرق
٤	محاليل القواعد تحول لون ورقة تباع الشمس ..	(أ) من ازرق الى احمر	(ب) من الأحمر الى اخضر	(ج) من الأحمر الى اصفر	(د) من احمر الى ازرق
٥	ماده تحول ورقة تباع الشمس ذات اللون الأحمر الى اللون الأزرق ..	(أ) KCL	(ب) HCL	(ج) NaOH	(د) CH ₃ COOH
٦	المحلول المتعادل يحوي تركيزين متساويين من ايونات الهيدروجين و....	(أ) الهيدروكسيل	(ب) الاكسجين	(ج) الكلوريد	(د) النيتروجين
٧	في المحلول الحمضي: تركيز ايونات الهيدروجينالهيدروكسيد.	(أ) ليس له علاقة	(ب) اقل من	(ج) يساوي	(د) اكثر من
٨	تركيز ايونات الهيدروكسيد فيه اكثر من ايونات الهيدروجين ..	(أ) المحلول الحمضي	(ب) المحلول المتعادل	(ج) المحلول القاعدي	(د) المحلول المتردد
٩	ايون هيدروجين مرتبط مع جزئ ماء برابطه تساهمية ..	(أ) H ₃ O ⁺	(ب) OH ⁻	(ج) H ⁺	(د) H ₃ O ⁻
١٠	تفاعل الماء مع الهيدروجين ينتج عنه ..	(أ) امونيوم	(ب) هيدروكسيد	(ج) هيدرونيوم	(د) امونيا
١١	تاين الماء النقي ينتج عنه اعداداً من ايونات H ⁺ و OH ⁻ بحيث ان ..	(أ) اعدادهما متساوية	(ب) عدد ايونات OH ⁻ اكثر	(ج) عدد ايونات H ⁺ اكثر	(د) عدد ايونات H ⁺ قليل جداً
١٢	الحمض في نظرية أرهينيوس ماده تحويوتتأين منتجه أيونات .	(أ) النيتروجين	(ب) الهيدروجين	(ج) الاكسجين	(د) الفلور
١٣	تعريف القاعده حسب نظرية أرهينيوس هي الماده التي ..	(أ) تنتج H ⁺	(ب) تنتج OH ⁻	(ج) تمنح زوجاً من الالكترونات	(د) تستقبل زوجاً من الالكترونات

١٤	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الماغنسيوم ..				
(أ)	Mg(OH) ₃	(ب)	MgOH	(ج)	Mg ₂ OH
(د)	Mg(OH) ₂				
١٥	حسب نموذج برونشتيد -لوري فان المادة المانحة لايون الهيدروجين ..				
(أ)	مادة مترددة	(ب)	مادة متعادله	(ج)	حمض
(د)	قاعده				
١٦	القاعده المرافقه لحمض الفورميك $\text{HCOOH} \rightarrow \text{HCOO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$				
(أ)	HCOOH	(ب)	H ₂ O	(ج)	HCOO ⁻
(د)	H ₃ O ⁺				
١٧	الحمض المرافق للقاعده HCO_3^-				
(أ)	CO ₃ ⁻²	(ب)	HCO ₃	(ج)	H ₂ CO ₃
(د)	HCO ₃ ⁻²				
١٨	القاعده المرافقه لحمض الفوسفوريك H_3PO_4 ..				
(أ)	H ₃ PO ₄ ⁻	(ب)	PO ₄ ⁻³	(ج)	HPO ₄ ⁻²
(د)	H ₂ PO ₄ ⁻				
١٩	حسب تعريف برونشتيد - لوري فان الامونيا ..				
(أ)	مادة مترددة	(ب)	حمض	(ج)	مادة متعادله
(د)	قاعده				
٢٠	الحمض المرافق للقاعده NH_3 ..				
(أ)	NH ₂	(ب)	NH ⁻	(ج)	NH ₃ ⁺
(د)	NH ₄ ⁺				
٢١	المواد المترددة تسلك سلوك ..				
(أ)	الاحماض فقط	(ب)	القواعد فقط	(ج)	الاحماض والقواعد
(د)	المواد المتفرجه				
٢٢	مادة مترددة ..				
(أ)	الماء	(ب)	هيدروكسيد الصوديوم	(ج)	الامونيا
(د)	كربونات الصوديوم				
٢٣	الحمض احادي البروتون حمض يمنح ..				
(أ)	ايون هيدروكسيد واحد	(ب)	ايون نيتروجين واحد	(ج)	ايون اكسجين واحد
(د)	ايون هيدروجين واحد				
٢٤	حمض الهيدروكلوريك HCl ..				
(أ)	احادي البروتون	(ب)	ثنائي البروتون	(ج)	ثلاثي البروتون
(د)	رباعي البروتون				
٢٥	الحمض متعدد البروتون يحوي اكثر منقابله للتأين				
(أ)	ذرة اكسجين	(ب)	ذرة نيتروجين	(ج)	ذرة هيدروجين
(د)	ذرة فلور				
٢٦	حمض ثنائي البروتون ..				
(أ)	HCOOH	(ب)	H ₂ SO ₄	(ج)	CH ₃ COOH
(د)	H ₃ PO ₄				
٢٧	حمض الفسفوريك H_3PO_4البروتون.				
(أ)	أحادي	(ب)	ثنائي	(ج)	ثلاثي
(د)	رباعي				
٢٨	حمض لويس ..				
(أ)	يمنح الالكترونات	(ب)	يستقبل الالكترونات	(ج)	يعطي H ⁺
(د)	يستقبل H ⁺				
٢٩	الماده المستقبلة لزوج من الالكترونات ..				
(أ)	حمض لويس	(ب)	قاعدة لويس	(ج)	حمض برونشتيد-لوري
(د)	قاعدة برونشتيد-لوري				

٣٠	ماده تمنح زوجا من الالكترونات ..						
(أ)	قاعدة برونشتيد-لوري	(ب)	قاعدة لويس	(ج)	حمض لويس	(د)	حمض برونشتيد-لوري
٣١	أي التالي يمثل حمض لويس ؟						
(أ)	F ⁻	(ب)	Ag ⁺	(ج)	H ₂ O	(د)	HCL
٣٢	الانهيدريد الحمضي يتحدمع الماء فينتج ..						
(أ)	قاعده	(ب)	ماده متعادلله	(ج)	حمض	(د)	ماده متردده
٣٣	أي الاكاسيد التاليه انهيدريد قاعدي ؟						
(أ)	ثاني أكسيد الكربون	(ب)	أكسيد الكالسيوم	(ج)	ثاني أكسيد النيتروجين	(د)	أكسيد الكبريت