

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 أزرق
٤	محاليل القواعد تحول لون ورقة تباع الشمس ..	(أ) من أزرق الى احمر	(ب) من الأحمر الى اخضر	(ج) من الأحمر الى اصفر	(د) من احمر الى أزرق
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 مادة تحوي وتتأين منتجة ايونات .						
(أ)	النيتروجين	(ب)	الهيدروجين	(ج)	الاكسجين	(د)	الفلور
١٣	تعريف القاعده حسب نظرية أرهينيوس هي المادة التي ..						
(أ)	تنتج H^+	(ب)	تنتج OH^-	(ج)	تمنح زوجا من الالكترونات	(د)	تستقبل زوجا من الالكترونات
١٤	الصيغه الكيميائيه لهيدروكسيد الماغنيسيوم ..						
(أ)	$\text{Mg}(\text{OH})_3$	(ب)	MgOH	(ج)	Mg_2OH	(د)	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
١٥	حسب نموذج برونشتيد -لوري فان المادة الماتحه لايون الهيدروجين ..						
(أ)	ماده متردده	(ب)	ماده متعادلده	(ج)	حمض	(د)	قاعده
١٦	القاعده المرافقه لحمض الفورميك						
(أ)	HCOOH	(ب)	H_2O	(ج)	HCOO^-	(د)	H_3O^+
١٧	الحمض المرافق للقاعده HCO_3^-						
(أ)	CO_3^{2-}	(ب)	HCO_3	(ج)	H_2CO_3	(د)	HCO_3^{2-}
١٨	القاعده المرافقه لحمض الفوسفوريك H_3PO_4 ..						
(أ)	H_3PO_4^-	(ب)	PO_4^{3-}	(ج)	HPO_4^{2-}	(د)	H_2PO_4^-
١٩	حسب تعريف برونشتيد - لوري فان الامونيا ..						
(أ)	ماده متردده	(ب)	حمض	(ج)	ماده متعادلده	(د)	قاعده
٢٠	الحمض المرافق للقاعده NH_3 ..						
(أ)	NH_2	(ب)	NH^-	(ج)	NH_3^+	(د)	NH_4^+
٢١	المواد المتردده تسلك سلوك ..						
(أ)	الاحماض فقط	(ب)	القواعد فقط	(ج)	الاحماض والقواعد	(د)	المواد المتفرجه
٢٢	ماده متردده ..						
(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

	(أ)	احادي البروتون	(ب)	ثنائي البروتون	(ج)	ثلاثي البروتون	(د)	رباعي البروتون
٢٥	الحمض متعدد البروتون يحوي اكثر منقابلة 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 ₃ PO 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	الانهدريد الحمضي يتحد مع الماء فينتج ..							
	(أ)	قاعدة	(ب)	ماده متعادله	(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
٣٤	أي العبارات التاليه يعبر عن الملح المائي ؟							
	(أ)	يحوي ماء تبلور	(ب)	لايختلف عدد جزيئات ماء التبلور من ملح الى اخر	(ج)	لا يحوي ماء تبلور	(د)	يمكن تسخينه لزيادة عدد جزيئات ماء التبلور
٣٥	تفاعل حمض مع قاعده واستخدام احدهما في معرفة تركيز الاخر ..							
	(أ)	معايره	(ب)	مولاليه	(ج)	مولاليه	(د)	تميه
٣٦	محلول معروف التركيز يستعمل لمعايرة محلول مجهول التركيز ..							
	(أ)	المحلول القياسي	(ب)	المحلول المنظم	(ج)	المحلول المركز	(د)	المحلول المخفف

٣٧	في المعايير: عند نقطة التكافؤ يكون عدد مولات $[H^+]$ من الحمض عدد مولات $[pOH^-]$ من القاعدة..					
	(أ)	أكبر من	(ب)	يساوي	(ج)	أصغر من
	(د)	ليس له علاقة				ب
٣٨	أصبغ كيميائية تتأثر ألوانها بالمحاليل الحمضية والقاعدية ..					
	(أ)	الكاشف	(ب)	الحمض	(ج)	القاعدة
	(د)	الملح				
٣٩	عندما تتميه الأملاح فإن الشق السالب من الملح يكتسب ..					
	(أ)	أيونات الهيدروجين	(ب)	أيونات الهيدروكسيل	(ج)	أيونات النيتروجين
	(د)	أيونات الأكسجين				
٤٠	الأملاح التي تنتج محاليل قاعدية تنتج عن ..					
	(أ)	قاعده ضعيفه وحمض قوي	(ب)	قاعده قويه وحمض ضعيف	(ج)	قاعده قويه وحمض قوي
	(د)	قاعده ضعيفه وحمض ضعيف				
٤١	الأملاح التي تنتج عن قاعده ضعيفه وحمض قوي تنتج ..					
	(أ)	محاليل متعادله	(ب)	محاليل قاعديه	(ج)	محاليل حمضيه
	(د)	محاليل منظمه				