اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

١	طعمها مر							
	(أ)	المحاليل الحمضيه	(ب)	المحاليل القاعديه	(ج)	المحاليل المتعادله	(د)	المحاليل المترددة
٢	الخاصيه المشتركه 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_3COOH
٦	المحلول المتعادل يحوي تركيزين متساويين من ايونات الهيدروجين و....							
	(أ)	الهيدروكسيل	(ب)	الاكسجين	(ج)	الكلوريد	(د)	النيتروجين
٧	في المحلول الحمضي :تركيز ايونات الهيدروجين .....الهيدروكسيد.							
	(أ)	ليس له علاقه	(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 تساهميه ..							
	(أ)	H_3O^+	(ب)	OH^-	(ج)	H^+	(د)	H_3O^-
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^+ وOH^- بحيث ان ..							

LIVEWORKSHEETS

	(أ)	اعدادهما متساويه	(ب)	عدد ايونات OH^- اكثر	(ج)	عدد ايونات H^+اكثر	(د)	عدد ايونات H^+قليل جداً
١٢	الحمض في نظرية ارهينيوس ماده تحوي .....وتتأين 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 زوجا من الالكترونات	(د)	تستقبل زوجا من الالكترونات
١٤	الصيغه الكيميائيه لهيدروكسيد الماغنيسيوم ..							
	(أ)	$Mg(OH)_3$	(ب)	$MgOH$	(ج)	Mg_2OH	(د)	$Mg(OH)_2$
١٥	حسب نموذج برونشتيد –لوري فان الماده المانحه لايون الهيدروجين ..							
	(أ)	ماده مترده	(ب)	ماده متعادله	(ج)	حمض	(د)	قاعده
١٦	القاعده المرافقه لحمض الفورميك $HCOO^- \rightarrow H_3O^+$ HCOOH							
	(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 مترده	(ب)	حمض	(ج)	ماده متعادله	(د)	قاعده

٢٠	الحمض المرافق للقاعده NH_3..							
	(أ)	NH_2	(ب)	NH^-	(ج)	NH_3^+	(د)	$NH4^+$
٢١	المواد المترده تسلك سلوك ..							
	(أ)	الاحماض فقط	(ب)	القواعد فقط	(ج)	الاحماض والقواعد	(د)	المواد المتفرجه
٢٢	ماده مترده ..							
	(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..

LIVEWORKSHEETS

	(أ)	احادي البروتون	(ب)	ثنائي البروتون	(ج)	ثلاثي البروتون	(د)	رباعي البروتون
٢٥	الحمض متعدد البروتون يحوي اكثر من .....قابله للتأين							
	(أ)	ذرة اكسجين	(ب)	ذرة نيتروجين	(ج)	ذرة هيدروجين	(د)	ذرة فلور
٢٦	حمض ثنائي البروتون ..							
	(أ)	HCOOH	(ب)	H_2SO_4	(ج)	CH_3COOH	(د)	H_3PO_4
٢٧	حمض الفسفوريك H_3PO_4 .....البروتون.							
	(أ)	أحادي	(ب)	ثنائي	(ج)	ثلاثي	(د)	رباعي
٢٨	حمض لويس ..							
	(أ)	يمنح الكترونات	(ب)	يستقبل الكترونات	(ج)	يعطي H^+	(د)	يستقبل H^+
٢٩	الماده المستقبله 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_2O	(د)	HCL
٣٢	الانهيدريد الحمضي يتحدمع الماء فينتج ..							
	(أ)	قاعده	(ب)	ماده متعادله	(ج)	حمض	(د)	ماده مترده
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)	مولاريه	(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

LIVEWORKSHEETS

٣٧	في المعايره :عند نقطة التكافؤ يكون عدد مولات [H^+]من الحمض .....عددمولات [pOH^-]من القاعده..							
	(أ)	اكبر من	(ب)	يساوي	(ج)	اصغر من	(د)	ليس له علاقه ب
٣٨	اصباغ كيميائيه تتاثر الوانها بالمحاليل الحمضيه والقاعديه ..							
	(أ)	الكاشف	(ب)	االحمض	(ج)	القاعده	(د)	الملح
٣٩	عندما تتميه الاملاح فان الشق السالب من الملح يكتسب ..							
	(أ)	ايونات الهيدروجين	(ب)	ايونات الهيدروكسيل	(ج)	ايونات النيتروجين	(د)	ايونات الاكسجين
٤٠	الاملاح التي تنتج محاليل قاعديه تنتج عن ..							
	(أ)	قاعده ضعيفه وحمض قوي	(ب)	قاعده قويه وحمض ضعيف	(ج)	قاعده قويه وحمض قوي	(د)	قاعده ضعيفه وحمض ضعيف
٤١	الاملاح التي تنتج عن قاعده ضعيفه وحمض قوي تنتج ..							
	(أ)	محاليل متعادله	(ب)	محاليل قاعديه	(ج)	محاليل حمضيه	(د)	محاليل منظمه

LIVEWORKSHEETS