المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالباحه
تحصيلي كيمياء ٤ الفصل الثاني الدرس الأول

ملتقى الكيمياء التحصيلي

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 ..							
	(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

LIVEWORKSHEETS

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 مترددة	(ب)	ماده متعادله	(ج)	حمض	(د)	قاعده
١٦	القاعده المرافقه لحمض الفورميك $HCOOH \rightarrow HCOO^- + H_3O^+$							
	(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 مترددة	(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 المترددة تسلك سلوك ..							
	(أ)	الاحماض فقط	(ب)	القواعد فقط	(ج)	الاحماض والقواعد	(د)	المواد المتفرجه
٢٢	ماده 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 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

LIVEWORKSHEETS

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 متردده
٣٣	أي الاكاسيد التاليه انهيدريد قاعدي ؟							
	(أ)	ثاني أكسيد الكربون	(ب)	أكسيد الكالسيوم	(ج)	ثاني أكسيد النيتروجين	(د)	أكسيد الكبريت

LIVEWORKSHEETS