

المادة	الصف	فصل
كيمياء	ثالث ثانوي	الاحماض و القواعد

1- كلما نقصت قيمه ثابت تاين الحمض Ka دل ذلك على ان

(a) الحمض جيد التوصيل	(b) السكريات الثنائية	(c) الحمض الاضعف
-----------------------	-----------------------	------------------

2- اي من الاحماض التالية يعتبر حمض ضعيف..؟

HCl(a)	HNO3(b)	CH3COOH(c)
--------	---------	------------

3 اي المواد التالية تعد حمضاً تبعاً لنظرتي لويس، وبرونستد-لوري معاً؟

PCl5(a)	H2S(b)	NH4+(c)
---------	--------	---------

4- القاعدة التي تمنح زوج الكترونات تسمى.....

(a) قاعدة ارهنيوس	(b) قاعدة لويس	(c) حمض لوري-برونستد
-------------------	----------------	----------------------

5-اي المركبات التالية يشذ عن نموذج ارهنيوس للاحماض والقواعد؟

Na2CO3(a)	NaOH(b)	HCl(c)
-----------	---------	--------

6 اذا كان كل mol1 من ATP ينتج 30.5 kJ من الطاقة فما كمية الطاقة الاي يمكن الحصول عليها من قطعة حلوى تحتوي على 130.0 g من الجلوكوز

1159kJ(a)	836kJ(b)	27.4J (c)
-----------	----------	-----------

7 بروميد الهيدروجين HBr حمض قوي ومادة اكالة شديدة ما pOH لمحلول HBr الذي تركيزه 0.0375 M

12.270 (a)	12.574(b)	1.733(c)
------------	-----------	----------

8 يصنف مركب RbOH حسب نموذج ارهنيوس على انه؟

(a) قاعدة مرافقة	(b) قاعدة	(c) حمض مرافق
------------------	-----------	---------------

9 تحول محاليل القواعد لون كاشف تباع الشمس الى اللون؟

(a) الازرق	(b) الاحمر	(c) الابيض
------------	------------	------------

10 يحتوي المحلول..... على ايونات الهيدروكسيد اكثر من ايونات هيدروجين ؟

(a) الحمضي	(b) القاعدي	(c) المعتدل
------------	-------------	-------------

11 واحد مما يلي ليس من الاحماض الاحادية البروتين

CH3COOH(a)	H2SO4(b)	HCL(c)
------------	----------	--------

12 يعتبر الماء حسب نظرية لويس :

(a) قاعدة	(b) ملح	(c) متعادل
-----------	---------	------------

١٣ يصنف ثالث كلوريد الفوسفور PCL3 حسب نموذج لويس: (الفوسفور في المجموعة 15 في الجدول الدوري) ؟

(a) حمض لويس	(b) قاعدة لويس	(c) متردد
--------------	----------------	-----------

14 عند اضافة الخل الى صودا الخبز يحدث تفاعل وينتج غازالذي سبب ظهور الفقاعات ؟

(a) ثاني اكسيد الكربون	(b) الاكسجين	(c) الهيدروجين
------------------------	--------------	----------------

١٥ ماذا نعني بقولنا ان قيمة Keq اكثر من 1

(a) هناك مواد متفاعلة اكثر من النواتج عند الاتزان	(b) سرعة التفاعل العكسي عالية عند الاتزان	(c) هناك نواتج اكثر من المواد المتفاعلة عند الاتزان
---	---	---