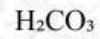


اختبار في درس الاحماض والقواعد

الرقم الجامعي: 23726756

اسم الطالب: جواهر حمد الراسبي

1- أي من الآتي يعد من القواعد القوية:



2- حمض الكبريتيك يعد من الاحماض

3- اختر المواد التي تصنف كأحماض:



4- صل كل حمض بالاستخدام الصحيح:

الاستخدام
تنظيف المعادن
البطاريات
خل الطعام

الحمض
H_2SO_4
CH_3COOH
HCl

5- درجة تأين الحمض تعتمد على: (اختر واحدة)

6- ابحث عن القواعد القوية التالية في الشبكة:

NaOH , KOH , LiOH , RbOH , CsOH

Na	Cl	Li	H	O	Cs
Br	O	Ne	K	Rb	Cl
H	F	H	Fe	O	H
O	O	H	Mg	N	H

7- اكمل المعادلة التالية:

KCl HCl CO₂ H₂O

NaCl + → + NaOH

8- صنف المواد التالية إلى (حمض / قاعدة):

HNO₃ , NH₃

حمض	قاعدة

9- اشرح الفرق بين الحمض القوي والحمض الضعيف.

.....

10- ما الرقم الذي تعتقد أنه يمثل تقريبا قيمة PH لهيدروكسيد الصوديوم؟ (اختر)

11- اسحب المادة إلى مكانها الصحيح:

قاعدة ضعيف	
حمض قوي	
حمض ضعيف	
قاعدة ضعيف	

CH ₃ COOH
NaOH
NH ₃
HCl

12- أي مما يلي يعد وفق نظرية أرهينيوس؟ (اختر واحده)

13- الرقم الهيدروجيني للماء يساوي

14- صل بين المحلول وخصائصه:

الرقم الهيدروجيني يساوي 7
الرقم الهيدروجيني أكبر من 7
الرقم الهيدروجيني أقل من 7

محلول قاعدي
محلول حمضي
محلول متعادل

15- أي من الخيارات التالية تمثل تفاعل التعادل الصحيح بين حمض وقاعدة؟

