اختبار في درس الاحماض والقواعد

اسم الطالب: جواهر حمد الراسبي الرقم الجامعي: 23726756

1- أي من الآتي يعد من القواعد القوية:

HCl

NH_3

$NaOH$

H_2CO_3

2- حمض الكبريتيك يعد من الاحماض .....

3- اختر المواد التي تصنف كأحماض:

HCl

$NaOH$

H_2SO_4

KOH

HNO_3

4-صل كل حمض بالاستخدام الصحيح:

الحمض
H_2SO_4
CH_3COOH
HCl

الاستخدام
تنظيف المعادن
البطاريات
خل الطعام

LIVEWORKSHEETS

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 CO_2 H_2O

NaCl + …….. ⟶ …… + NaOH

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

HNO_3 , NH_3

قاعدة	حمض

9- اشرح الفرق بين الحمض القوي والحمض الضعيف.

.....

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

LIVEWORKSHEETS

11-اسحب المادة إلى مكانها الصحيح:

CH_3COOH	
$NaOH$	
NH_3	
HCl	

	قاعدة ضعيف
	حمض قوي
	حمض ضعيف
	قاعدة ضعيف

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

13- الرقم الهيدروجيني للماء يساوي .....

14- صل بين المحلول وخصائصه:

محلول قاعدي	
محلول حمضي	
محلول متعادل	

الرقم الهيدروجيني يساوي 7
الرقم الهيدروجيني اكبر من7
الرقم الهيدروجيني اقل من 7

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

$HCl + NaOH \longrightarrow NaCl + H_2O$

$H_2SO_4 + O_2 \longrightarrow SO_3 + H_2O$

$NaOH + O_2 \longrightarrow Na_2O + H_2O$

$HCl + H_2O \longrightarrow Cl_2 + H_3O^+$

LIVEWORKSHEETS