فصل الأحماض والقواعد

اختاري الإجابة الصحيحة:

1- المحلول الحمضي يحوي أيونات هيدروجين ..... أيونات الهيدروكسيد.

أ- نصف. ب- أقل من.

ج- تساوي. د- أكثر من.

2- حسب مقياس الحموضة PH، يكون المحلول قاعديًا إذا كانت:

أ- PH = 0 ب- PH = 7

ج- PH < 7 د- PH > 7

3- تعريف القاعدة حسب أرهينيوس:

أ- تمنح إلكترونات. ب- تستقبل زوج إلكترونات.

ج- تنتج -OH د- تنتج +H

4- أي المركبات التالية حمض حسب نظرية أرهينيوس؟

أ- HCl. ب- PCl_3.

ج- NH_3. د- NaOH.

5- تحول القواعد ورق تباع الشمس من اللون:

أ-الأحمر إلى الأخضر. ب- الأزرق إلى الأحمر.

ج- الأصفر إلى الأحمر. د- الأحمر إلى الأزرق.

LIVEWORKSHEETS

6- عند تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع الخارصين يتصاعد غاز:

أ- الأكسجين. ب- النيتروجين.

ج- الهيدروجين. د- ثاني أكسيد الكربون.

7- تمتاز الأحماض أن لها:

أ- حلو. ب- لاذع.

ج- مر. د- مالح.

8- القاعدة المرافقة لحمض HCN:

أ- CN- ب- H_2CN

ج- CN_2- د- H_2CN-

9- الحمض المرافق للقاعدة HCO3- :

أ- CO_3^{2-} ب- H_2CO_3

ج- HCO_3 د- HCO_{23}-

10- يقاوم التغيرات في قيم PH عند إضافة كميات محددة من الأحماض والقواعد:

أ- المحلول المعياري. ب- المحلول المنظم.

ج- المحلول القياسي. د- المحلول المركز.

11- كمية الحمض أو القاعدة التي يستوعبها المحلول المنظم دون تغير PH:

أ-تركيز المحلول المنظم. ب- مولالية المحلول المنظم .

ج- كثافة المحلول المنظم. د- سعة المحلول المنظم.

LIVEWORKSHEETS

12- المحاليل الحمضية:

أ- ملمسها زلق. ب- توصل الكهرباء.

ج- طعمها مر. د- لا توصل الكهرباء.

13- المحلول المتعادل يحوي تركيزين متساويين من أيونات الهيدروجين و .....

أ- النيتروجين. ب- الأكسجين.

ج- الهيدروكسيد. د- الكلوريد.

14- أيون هيدروجين مرتبط مع جزيء ماء برابطة تساهمية:

أ- H_3O^+ ب- OH^-

ج- H^+ د- H_3O^-

15- تسمى النقطة التي يتغير عندها لون الكاشف:

أ- نقطة بداية المعايرة. ب- نقطة نهاية المعايرة.

ج- نقطة المعايرة. د- نقطة الكشف.

16- عندما يتفاعل $Mg(OH)_2$ مع حمض HCl يحدث تفاعل:

أ- تميّه. ب- إحلال.

ج- تعادل. د- تفكك.

17- الرقم الهيدروكسيدي pOH يساوي:

أ- $-\log[H^+]$ ب- $-\log[OH^+]$

ج- $-\log[OH^-]$ د- $-\log[H^-]$

LIVEWORKSHEETS

18- يعتبر حمض الإيثانويك ضعيفا لأنه:

أ- ينتج أيونات أكثر. ب- ينتج أيونات أقل.

ج- يوصل الكهرباء. د- حمض.

19- أي مما يلي مادة أمفوتيرية؟

أ- الهيدروكلوريك. ب- الهيدرونيوم.

ج- الماء. د- تباع الشمس.

20- الماء في نظرية أرهينيوس يعتبر:

أ- متعادل. ب- متأين.

ج- متردد. د- مانِح.

عمل الطالبات

وئام المصباحي - ريتاج السليماني - رغد عمر - قطوف العمري
إيناس السلمي - نوف علي

ثالث موهبة

LIVEWORKSHEETS