

酸练习

1、下列物质能电离出氢离子，但不是酸的是
()

- A. HCl
- B. HNO₃
- C. NaHSO₄
- D. H₂SO₄

2、下列关于盐酸的叙述正确的是 ()

- A. 盐酸就是液态氯化氢
- B. 纯净的盐酸是浅黄色液体
- C. 浓盐酸在空气里会冒白烟
- D. 盐酸有腐蚀性

3、下列物质中不属于酸类的是 ()

- A. 硫酸
- B. 硝酸银
- C. 硝酸
- D. 盐酸

4、下列物质中能与盐酸或稀硫酸反应放出气体的是 ()

- A. 铁
- B. 氯化镁
- C. 氢氧化钠
- D. 硝酸银

5、下列化学反应方程式中正确的是
()

- A. $2\text{Fe}+6\text{HCl}==2\text{FeCl}_3+3\text{H}_2\uparrow$
- B. $\text{Fe}_2\text{O}_3+\text{HCl}==\text{FeCl}_2+\text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{Cu}+2\text{HCl}==\text{CuCl}_2+\text{H}_2\uparrow$
- D. $\text{Cu}(\text{OH})_2+2\text{HCl}==\text{CuCl}_2+2\text{H}_2\text{O}$

6、下列溶液中，能使紫色石蕊试液变红的是
()

- A. 氯化钠溶液
- B. 氯化氢气体的水溶液
- C. 氢氧化钠溶液
- D. 硝酸钾溶液

7、在盛有下列固体的试管内，加入足量的稀盐酸，能得到无色溶液的是 ()

- A. AgNO₃
- B. Fe₂O₃
- C. CuO
- D. Na₂CO₃

8、往某溶液中滴入酚酞试液，溶液呈红色，说明
()

- A. 该溶液的 PH=7
- B. 该溶液的 PH<7
- C. 该溶液的 PH>7
- D. 该溶液一定是酸

9、某溶液的 PH 值是 5，若将该溶液的 PH 值上升到 8,应采取的措施是加入适量()

- A. 紫色石蕊试液
- B. 酸溶液
- C. 碱溶液
- D. 蒸馏水

 10、某溶液的 PH 值等于 0，则该溶液一定
()

- A. 显酸性
- B. 显碱性
- C. 显中性
- D. 无法确定

11、区分盐酸和硫酸最好选用的试剂是
()

- A. 硝酸银溶液
- B. 硝酸钡溶液
- C. 碳酸钠溶液
- D. PH 值试纸

12、不能用金属跟酸直接反应得到的是
()

- A. FeCl₃
- B. FeCl₂
- C. ZnCl₂
- D. MgCl₂

13、酸都具有有一些相似的化学性质，这是因为
()

- A. 酸溶液的 PH 值都小于 7
- B. 酸溶液中都有酸根离子
- C. 酸都能跟活泼金属反应放出氢气
- D. 酸溶液中的阳离子都是氢离子

14、能区别稀硫酸、水和烧碱三种溶液的试剂是 ()

- A. 锌粒
- B. 氯化钡
- C. 无色酚酞试液
- D. 紫色石蕊试液

15、有 X、Y、Z 三种金属，将 Z 和 Y 浸入稀硫酸中，Y 溶解，Z 不溶解；将 Z 浸入 X 的硝酸盐溶液中，其表面有 X 析出，这三种金属的活动顺序是 ()

- A. $X > Z > Y$
- B. $Y > X > Z$
- C. $X > Y > Z$
- D. $Y > Z > X$

16、把下列化合物投入水中，能使酚酞变红的是 ()

- A. 氯化钠
- B. 生石灰
- C. 氧化铁
- D. 二氧化碳

17、下列物质中能与盐酸反应放出气体，并且属于复分解反应的是 ()

- A. 锌
- B. 氯化银
- C. 熟石灰
- D. 石灰石

18、人体内胃液的 pH 值为 0.9—1.5，则胃液 ()

- A. 呈酸性
- B. 呈碱性
- C. 中性
- D. 无法判断

19、下列物质的水溶液，能使酚酞试液变红的是 ()

- A. 盐酸
- B. 氯化钠
- C. 氢氧化钠

D. 硫酸钠

20、下列物质的性质中，属于物理性质的是 ()

- A. 氢气具有可燃性
- B. 一氧化碳具有还原性
- C. 氢氧化钠有碱性
- D. 浓盐酸有挥发性

21、酸具有相似的化学性质是因为 ()

- A. 都能使紫色石蕊试液变红
- B. 都能和活泼的金属反应生成氢气
- C. 都能和碱反应生成盐和水
- D. 都能在水溶液里电离而生成氢离子

22、区别盐酸、氢氧化钠、氯化钠三种无色的溶液可选用的试剂为 ()

- A. 硝酸银溶液
- B. 酚酞试液
- C. 石蕊试液
- D. 硫酸铜溶液

S

23、能使无色酚酞试液变红的溶液，可以使紫色石蕊试液变成 ()

- A. 红色
- B. 蓝色
- C. 无色
- D. 紫色

24、下列物质附在玻璃仪器的内壁上，不能用稀盐酸浸泡洗去的是 ()

- A. 盛饱和石灰水后留下的白色固体
- B. 氯化铁溶液与氢氧化钠溶液反应后，残留在试管壁上的红色固体
- C. 用一氧化碳还原氧化铁后，玻璃管内留下的固体
- D. 氢气还原氧化铜后，留在试管内壁上的红色物质

25、区别盐酸和硫酸，应选用的试剂是 ()

- A. 氯化钡溶液
- B. 酚酞试液
- C. 石蕊试液
- D. 碳酸钠溶液

1 C	6B	11B	16B	21D
2D	7D	12A	17D	22C
3B	8C	13D	18A	23B
4A	9C	14D	19C	24D
5D	10A	15D	20D	25A

