

九年级化学答案

1-5 DCDBB 6-10 DADDD 11-15 AADDC

16. (1) Ne (2) OH^- (3) CuCl_2

17. (1) BC (2) AF (3) MgO

18. (1) CD (2) 不可再生 (3) 酸雨

(4) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

19. (1) $t_1^\circ\text{C}$ 时, 甲、乙两种物质的溶解度相等。

(2) 甲 > 乙 > 丙 (3) 蒸发结晶 (4) 乙 > 甲 > 丙

20. (1) Fe_2O_3 (2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightleftharpoons \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ / $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 \rightleftharpoons \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$

21. (1) +4 (2) $2\text{Mg} + \text{TiCl}_4 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Ti} + 2\text{MgCl}_2$ A

(3) Mg、 Cl_2

22. (1) 试管

(2) 棉花 (2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ ②

(3) AE

23. 猜想一 H_2

(1) 排尽装置内空气, 防止氢气不纯, 发生爆炸

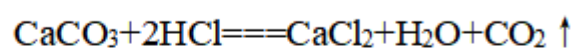
(2) A 中品红溶液褪色, C 中黑色固体变为红色。

结论: 锌与浓硫酸反应会生成二氧化硫, 随着反应进行, 浓硫酸渐渐变为稀硫酸, 锌与稀硫酸反应生成氢气。

(3) BD 铜

24. (1) 8.8g

(2) 解：设所用稀盐酸的溶质质量为 X



73

44

X

8.8g

$$\frac{44}{8.8\text{g}} = \frac{73}{X}$$

$$X = 14.6\text{g}$$

$$\text{稀盐酸中溶质的质量分数} = \frac{14.6\text{g}}{80\text{g}} \times 100\% = 18.25\%$$

答：所用稀盐酸的溶质质量分数为 18.25%。