

九年级化学

一、选择题（每小题 2 分,共 20 分）

1.A 2.A 3.D 4.C 5.D 6.D 7.C 8.B 9.D 10.B

二、选择题（每小题 2 分,共 10 分）

△

11.A 12. AB 13. C 14. C 15. BD

三、（本大题包括 3 小题 共 20 分）

16.(每空 1 分, 共 6 分)

⑤、④、①、③、②、⑥

17.(化学方程式 2 分,其余每空 1 分, 共 5 分)

(1)+1; $\text{NaClO} + 2\text{HCl} === \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2\uparrow$; (2)A; (3)硝酸银;

18.（化学方程式 2 分,其余每空 1 分, 共 9 分）

(1)A; (2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$;

(3)混合物; 肥皂水; C; (4)A; (5)热固; (6)隔绝氧气和水;

四、简答题（本大题包括 3 小题 共 20 分）

19.(化学方程式每个 2 分, 共 6 分)

(1) $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 === 2\text{H}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{SO}_4$

(2) $\text{CuSO}_4 + \text{Ba(OH)}_2 === \text{BaSO}_4\downarrow + \text{Cu(OH)}_2\downarrow$

(3) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} === 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

20.(化学方程式 2 分,其余每空 1 分, 共 7 分)

(1) 稀盐酸; 纯碱 (2) $\text{Ca(OH)}_2 + 2\text{HCl} === \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} === \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$; (4) bc

21.（化学方程式 2 分,其余每 1 分, 共 7 分）

(1) 铁; (2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \text{—} 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$; 固体溶解, 溶液由无色变成黄色;

(3) $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 === \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaOH}$; 复分解反应

五、实验题（本大题包含 2 小题 共 20 分）

22.（化学方程式 2 分,其余每空 1 分, 共 11 分）

(1) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$; A; (2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} === \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$; BC; ②;

(3) CaCl_2 、 HCl 、 NaCl ; $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$; 先产生气泡, 过段时间产生沉淀;

23. (化学方程式 2 分, 其余每空 1 分, 共 9 分)

(1) 增大氯化钠的溶解速率; (2) 没有玻璃棒引流; (3) 出现较多固体; (4) ①②;

(5) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaCl}$; (6) $2\text{NaOH} + \text{MgCl}_2 = \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{NaCl}$;

(7) 除去氯化钙和过量的氯化钡;

六、计算题 (本大题共 2 题 共 10 分)

24. (每空 1 分, 共 3 分)

(1) 微量; (2) 35; (3) 1

25. (7 分) (1) 二氧化碳的质量为: $12 + 100 + 100 - 207.6 = 4.4\text{g}$ (1 分)

(2) 解: 设固体混合物中碳酸钙的质量为 x , 生成的氯化钙的质量 y



100 73 111 44

x y z 4.4g

$x = 10\text{g}$ (1 分) $y = 7.3\text{g}$ (1 分) $z = 11.1\text{g}$ (1 分)

原混合物中氯化钙为 $12\text{g} - 10\text{g} = 2\text{g}$ (1 分)

总氯化钙的质量为: $11.1\text{g} + 2\text{g} = 13.1\text{g}$ (1 分)

(2) 恰好完全反应时, 所得溶液中溶质的质量分数为 $13.1 \div 207.6 \times 100\% = 6.3\%$ (1 分)

答: 略