

## 九年级化学答案

一、选择题（每小题 2 分,共 20 分）

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

二、选择题（每小题 2 分,共 10 分）

11.A 12. A 13. B 14. AB 15. AC

三、（本大题包括 3 小题 共 20 分）

16.(每空 1 分,共 4 分)

③、①、④、②

17.(每空 1 分,共 9 分)

(1)分子在不断地运动;食醋; (2)物理;稳定性 (3)糖类;蛋白质;热塑性;

(4) ① >;② B;

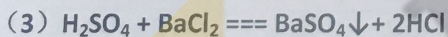
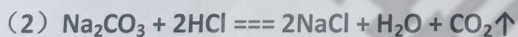
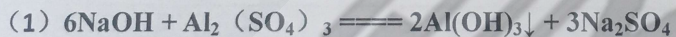
18.(化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 7 分)

(1)NaHCO<sub>3</sub>; (2)较多固体;

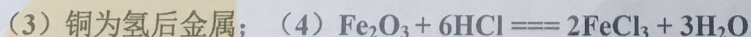
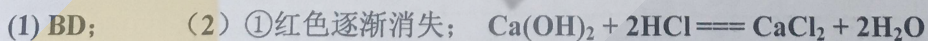
(3)广口瓶; (4)石棉网; (5) ①氧气和水; BC; ②下降;

四、简答题（本大题包括 3 小题 共 20 分）

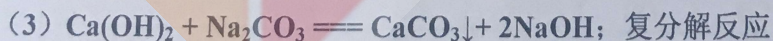
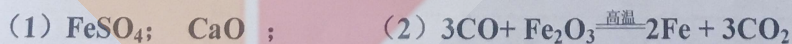
19.(化学方程式每个 2 分,共 6 分)



20.(化学方程式 2 分,其余每空 1 分,共 7 分)



21.(化学方程式 2 分,其余每 1 分,共 7 分)



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)

九年级化学 共 2 页 第 1 页

(1) 集气瓶; (2) 润湿; (3) B:  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ ; e;

(4)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$ ; A;

(5) ③①②; 没用玻璃棒引流

23. (化学方程式 2 分, 其余每空 1 分, 共 9 分)

①  $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ ; ② NaOH 和  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ; ③  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ; (顺序可互换)

④ 碳酸钠和氢氧化钠溶液都能使酚酞变红色;

⑤ 将步骤 1 试管中的混合物过滤, 向滤液中滴加无色酚酞溶液; ⑥ 溶液变红或无明显现象

⑦  $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaCl}$

六、计算题 (本大题共 2 题 共 10 分)

24. (每空 1 分, 共 3 分)

(1) 693; (2) 7; 32; (3) 1.02

25. (7 分) (1) 23.3

(2) 解: 设固体混合物中氯化钡的质量为  $x$ , 生成的氯化钠的质量  $y$



208      117      233

$x$        $y$       23.3g

$$\frac{208}{x} = \frac{117}{y} = \frac{233}{23.3\text{g}}$$

$x = 20.8\text{g}$  (1 分)

$y = 11.7\text{g}$  (1 分)

原混合物中氯化钠为  $28\text{g} - 20.8\text{g} = 7.2\text{g}$  (1 分)

总氯化钠的质量为:  $11.7\text{g} + 7.2\text{g} = 18.9\text{g}$  (1 分)

所得溶液中溶质的质量为:  $28 + 100 + 273.3 - 23.3 = 378\text{g}$  (1 分)

(3) 恰好完全反应时, 所得溶液中溶质的质量分数为  $18.9 \div 378 \times 100\% = 5\%$  (1 分)

答: 略