

2023 年初中中招第二次适应性测试

化学参考答案

一、选择题（每小题 1 分，共 14 分）

1.C 2.A 3.C 4.D 5.D 6.B 7.D 8.B 9.B 10.D 11.A 12.B 13.C 14.A

二、填空题（每空 1 分，共 16 分）

15. Ca Al₂O₃

16. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ 隔绝空气 5.6

17. 小于 10

18. (1) $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$ (2) 置换反应

19. (1) 过滤 BaCl₂溶液、NaOH 溶液 [或Ba(OH)₂溶液]
(2) 称量 量筒（或胶头滴管）

20. (1) O₂ (2) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$ (3) $2\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}$ （或其他合理答案）

三、简答题（共 10 分）

21. (1) $6\text{HCl} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2) 酒精可溶解碘。

22. (1) $\text{CO}_2 + 2\text{KOH} = \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2) 盐酸与碳酸钾反应生成了二氧化碳。

23. (1) $\text{Zn} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Cu}$

(2) Zn、Cu、Ag

(3) 锌与硝酸银溶液反应使溶液质量减少的量大于锌与硝酸铜反应使溶液质量增加的量。

24. (1) $2\text{HCl} + \text{CaCO}_3 = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ （或其他合理答案）

(2) 防止冷凝水倒流引起试管炸裂。

(3) 把带火星的木条放到 b 口，若木条复燃，则证明收集的是氧气。（或其他合理答案）

四、综合应用题（共 10 分）

25. (1) 氧气与红磷反应生成的是固体而与木炭反应生成的是气体，容器内压强无明显变化。
(1 分)

(2) ①反应前后氧原子和汞原子的质量和数目均没有发生改变。(1 分)（或其他合理答案）

②该实验是在开放体系中进行。(1 分)

(3) 分子在不断运动。(1 分)

(4) 门捷列夫(1 分) Al（或铝）(1 分) B（或“硼”）(1 分)

(5) 解设样品中碳酸钠的质量为 x。

$2\text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (1 分)

73 106

100 g×7.3% x

$\frac{73}{106} = \frac{100 \text{ g} \times 7.3\%}{x}$ (1 分)

x=10.6 g (1 分)

答：样品中碳酸钠的质量为 10.6 g。