

九年级期末化学考试卷

参考答案

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

21. (1) H^+ Ar CO_3^{2-}

(2) ①③ ②④

(3) e d c a

22. (1) 石油

(2) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 氧气不足 增大煤与空气的接触面积,使煤充分燃烧

(3) $4\text{NH}_3 + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

(4) 制取成本高(合理即可)

23. (1) 导电性

(2) 铝在常温下与氧气反应生成一层致密的氧化铝薄膜,阻止铝继续被氧化

(3) B

(4) 防止金属腐蚀(合理即可)

(5) ① 过滤 漏斗、玻璃棒、烧杯

② 铁、铜、银

24. (1) H_2O_2

(2) 供给呼吸(合理即可)

(3) 化合反应

(4) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ (合理即可)

25. (1) 吸入的空气中氧气的含量比呼出的气体中多

(2) 温度达到可燃物的着火点 达到着火点的白磷接触了氧气

(3) 有氧气 除去水中溶有的氧气

(4) 证明二氧化碳不可以使紫色石蕊变红 小花变红 $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$

26. (1) 长颈漏斗

(2) $\text{AD} \quad \text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ 把燃着的木条放在集气瓶口,若木条熄灭,则收集满

(3) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ 试管口放一团棉花

(4) A 量筒 m

27. (1) 铁和四氧化三铁中的至少一种

【得出结论】铁 氧化铜 炭粉

$\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$

(2) 【进行实验】红褐色粉末变为黑色

【反思应用】密封保存(或放于干燥处)

28. (1) 0.4 (2 分)

(2) 解: 设 20 g 这种含杂质的锌片样品中锌的质量为 x

$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ (1 分)

65

2

x

0.4 g (1 分)

65

$\frac{65}{2} = \frac{x}{0.4 \text{ g}}$ (1 分)

$x = 13 \text{ g}$ (1 分)

这种含杂质的锌片中锌的质量分数是 $\frac{13 \text{ g}}{20 \text{ g}} \times 100\% = 65\%$ (1 分)

答: 这种含杂质的锌片中锌的质量分数是 65%。(设、答全对得 1 分)

(3) 19.6 (2 分)