

# 邯郸市六校高二年级联合考试

## 化学参考答案

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

21. (1)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(2) 漏斗(1 分); 玻璃棒(1 分)

(3) 抑制  $\text{Fe}^{3+}$  的水解(2 分); (在氯化氢气氛中)蒸发浓缩(1 分); 冷却结晶(1 分)

(4) 1.3(2 分)

22. (1)  $\text{MgCO}_3$  (2 分)

(2) ①能安静燃烧, 产生淡蓝色火焰(1 分)

②稀盐酸(或稀硫酸等其他合理答案)(1 分)

③1(1 分)

④  $\text{CO}_3^{2-}$  (1 分)

(3) ①  $\text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 3\text{MgCO}_3$  (2 分)

②  $4\text{Mg} + 6\text{HCO}_3^- + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 3\text{MgCO}_3 \downarrow + 4\text{H}_2 \uparrow + 3\text{CO}_2^{2-}$  (2 分)

23. (1)  $\text{Al}(\text{OH})_3$  (2 分)

(2) 24, 11, 12, 8, 3, 24 (2 分)

(3) ①  $\text{P}_4 + 3\text{NaOH} + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{PH}_3 \uparrow + 3\text{NaH}_2\text{PO}_2$  (2 分)

② 2.5 (2 分)

24. (1)  $\text{MnO}_2 + \text{SO}_2 \rightleftharpoons \text{Mn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$  (或  $\text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_3 \rightleftharpoons \text{Mn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ ) (2 分)

(2) AC (2 分)

(3) 取少量滤液, 滴加 KSCN 溶液, 若不显红色, 则过滤后的溶液中不含  $\text{Fe}^{3+}$  (2 分)

(4) 3 (2 分);  $6\text{MnSO}_4 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Mn}_3\text{O}_4 + 4\text{SO}_2 \uparrow + 2\text{SO}_3 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$  (2 分)

25. (1) +41.3 (2 分)

(2) ①  $\text{CO}_2$  (1 分); 0.28 (或 0.28125) (2 分)

② 压强(1 分); < (1 分)

(3) 0.0125 (2 分)

(4) 阳(1 分);  $2\text{CO}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{C}_2\text{O}_4^{2-}$  (写  $\text{Zn}^{2+} + 2\text{CO}_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{ZnC}_2\text{O}_4$  不扣分) (2 分)