

2018~2019 学年高一下学期第一次考试

化学试题参考答案

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

17. (1)①化学(1 分)

②>(1 分)

(2)① $\text{Fe} - 2\text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$ (1 分); $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2 \uparrow$ (1 分)

② $\text{C} > \text{A} = \text{B}$ (2 分); $0.75 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2 分)

18. (1)1660(2 分)

(2)热(1 分);光(1 分)

(3)240.6(2 分);2.24(2 分)

19. (1)第三周期 V A 族(2 分)

(2) $\text{NH}_3 > \text{AsH}_3 > \text{PH}_3$ (2 分)

(3) $\text{NCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O} = 3\text{HClO} + \text{NH}_3$ (或 $\text{NCl}_3 + 4\text{H}_2\text{O} = 3\text{HClO} + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$) (2 分)

(4) $2\text{C} + \text{SiO}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 2\text{CO} \uparrow$ (2 分)

20. (1)二(1 分); V A (1 分); $\text{Na}^+ [\text{X} \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}} : \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}} : \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}} \text{X}]^{2-} \text{Na}^+$ (1 分)

(2) $\text{S}^{2-} > \text{N}^{3-} > \text{O}^{2-} > \text{Na}^+$ (2 分)

(3) $\text{H}-\text{O}-\text{O}-\text{H}$ (1 分)

(4)共价(1 分); $0.4N_A$ (2 分)

(5) $\text{C} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{CO}_2 \uparrow + 2\text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

21. (1)不相同(1 分)

(2) $2\text{Al} - 6\text{e}^- = 2\text{Al}^{3+}$ (1 分)

(3) $\text{Al} - 3\text{e}^- + 4\text{OH}^- = \text{AlO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(4)铝在冷浓硝酸中发生钝化, Zn 在浓硝酸中发生反应, 即在浓硝酸中 Al 作原电池的正极(2 分)

(5)另一个电极材料的活动性、电解质溶液等(2 分)

22. (1) $2\text{K} + 2\text{H}^+ = 2\text{K}^+ + \text{H}_2 \uparrow$ (1 分)

(2)不合理(1 分); 用碱性强弱比较金属性强弱时, 一定要比较元素最高价氧化物对应水化物的碱性强弱, $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 不是 N 元素的最高价氧化物对应的水化物(2 分)

(3) KMnO_4 (1 分); $\text{S}^{2-} + \text{Cl}_2 = \text{S} \downarrow + 2\text{Cl}^-$ (1 分)

(4)稀硫酸(或“稀 H_2SO_4 ”) (1 分); $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow + 2\text{HCO}_3^-$ (2 分)