哈 32 中 2023~2024 学年度上学期 9 月考试 化学试题 答案

(考试范围物质的分类、离子反应、氧化还原反应 适用班级:高三学年) 二、选择题(每小题只有1个选项符合题意,每题5分,共60分)

- 1. A 2. C 3. B 4. B 5. D 6. D 7. C 8. B 9. C 10. A 11. A 12. A 13. C 14. D 15. D
- 二、非选择题(共40分)
- 16、(共22分)完成下列方程式
- (1) ① $NaHSO_4 = Na^+ + H^+ + SO_4^{2-}$
 - 2 H₂S + H⁺ + HS⁻
- (2) (1)2Na + 2H₂O = 2NaOH + H₂ \uparrow .

$$23$$
Fe + 4H₂O(g)=Fe₃O₄ + 4H₂ \circ

$$3NO_2 + H_2O = 2HNO_3 + NO$$

$$\triangle$$

$$4) 2NaHCO_3 = Na_2CO_3 + H_2O + CO_2 \uparrow .$$

- (3) $(1)Al^{3+} + 3H_2O Al(OH)_3 + 3H^+$
 - $2CO_3^2 + H_2O \longrightarrow HCO_3 + OH^-$, $HCO_3 + H_2O \longrightarrow H_2CO_3 + OH^-$.
- (4) 配平下列化学方程式
- $2 3 ClO^{-} + 2 Fe(OH)_3 + 4OH^{-} = 3 Cl^{-} + 2 FeO_4^{2-} + 5 H_2O$
- 17、(共8分)
- (1) 适当增大硫酸浓度或适当升高温度或将镍钴矿粉碎增大接触面积
- (2) $H_2O+Mn^{2+}+HSO_5=MnO_2+SO_4^{2-}+3H^{+}$
- (3) 9.0%
- (4) $4\text{Co(OH)}_2 + \text{O}_2 = 4\text{CoO(OH)} + 2\text{H}_2\text{O}$

- 18、(共10分)
- (1) 滴液漏斗 三颈烧瓶 d
- (2) 反应温度接近水的沸点,油浴更易控温
- (3).取少量洗出液,滴加BaCl₂,没有白色沉淀生成