

高 2026 届高一（上）月考

化学参考答案

一、单项选择题（本题共 20 个小题，每小题 3 分）

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

二、填空题：（共 40 分）

21. 共 13 分（方程式各 2 分，其余各 1 分）

(1) ①②④⑤⑥ ⑨⑪

(2) $\text{NaHCO}_3 = \text{Na}^+ + \text{HCO}_3^-$ $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$ $\text{SO}_2 + 2\text{OH}^- = \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_3^{2-}$

$\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_3^{2-}$

(3) $\text{SO}_2 > \text{Br}^- > \text{Cl}^-$

(4) HNO_3 和 AgNO_3

(5) Na_2HGO_3

22. 共 13 分（方程式各 2 分，其余各 1 分）

I. (1) $\text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow$ (2) BaSO_4 (3) $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl} \downarrow$ (4) 能 电荷守恒

II. (5) $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+ = \text{CH}_3\text{COOH}$ (6) $2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$

$\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4 \downarrow$

23. 共 14 分（除特殊标记，其余各 1 分）

(1) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + 14\text{HCl}(\text{浓}) = 2\text{KCl} + 2\text{CrCl}_3 + 3\text{Cl}_2 \uparrow + 7\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

$\xrightarrow{\text{得到 } 2 \times 3e^-}$
 $\xleftarrow{\text{失去 } 6 \times e^-}$

(2) Cl CrCl_3

(3) 1:6

(4) +6

(5) c

(6) $2\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + 16\text{KOH} + 3\text{Cl}_2 = 2\text{K}_2\text{FeO}_4 + 6\text{KCl} + 6\text{KNO}_3 + 8\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(7) $4\text{K}_2\text{FeO}_4 + 10\text{H}_2\text{O} = 4\text{Fe}(\text{OH})_3(\text{胶体}) + 3\text{O}_2 \uparrow + 8\text{KOH}$ (2 分) 3

(8) 0.56 (2 分)