

高二化学参考答案及评分标准

2026.02

一、选择题

1. C 2. B 3. A 4. B 5. C 6. D 7. B 8. A 9. B 10. D

二、选择题

11. AD 12. B 13. C 14. AD 15. AB

三、非选择题

除注明外,每空 2 分

16. (12 分)

(1) $N > O > S$ ds(1 分)

(2) sp^3 (1 分) H_2O_2 或 N_2H_4

(3) HNO_3

(4) SO_4^{2-} (1 分) 6 (1 分) H_2O 与 Cu^{2+} 形成的配位键比 NH_3 与 Cu^{2+} 的弱

17. (12 分)

(1) ①B $N_2H_4 - 4e^- + 4OH^- = N_2 + 4H_2O$ ②阳(1 分) 正(1 分)

(2) ①阴(1 分) $2HSO_3^- + 2e^- = H_2 + SO_3^{2-}$ ② $>$ (1 分) $10^{-7.2}$

18. (12 分)

(1) 将矿石粉碎、加热、搅拌、适当增加硫酸浓度等合理即可(1 分)

(2) $2Fe^{2+} + 2H^+ + H_2O_2 = 2Fe^{3+} + 2H_2O$ SiO_2 、 $CaSO_4$ B(1 分)

(3) 将 Cu^{2+} 置换

(4) 0.08

(5) 蒸发浓缩、冷却结晶

19. (12 分)

(1) 图 2(1 分) 10^{-5} $>$ (1 分)

(2) $<$ (1 分)

(3) ①B(1 分)

②当加入最后半滴 $Na_2S_2O_3$ 溶液,锥形瓶内蓝色褪去,且半分钟内无变化 ③92

(4) A

20. (12 分)

(1) 减小

(2) AC

(3) -87.8 a(1 分)

(4) e(1 分) 0.12 1/128