

大同市 2024 届高三年级学情调研测试

化学答案

一、选择题：共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分，每小题只有一个选项符合题目要求。

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

二、非选择题：本题共 4 个小题，共 55 分。

所有方程式均 2 分，反应物、生成物全对得 1 分，反应条件、配平等全对得 1 分，沉淀、气体符号不写不扣分。

16. (14 分)

(1) 增大接触面积，加快酸浸反应速率，提高某些金属元素浸取率 (2 分)

(2) SiO_2 、 PbSO_4 (共 2 分，每空 1 分)

(3) $\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+$ ，加入 NiO 可以消耗 H^+ ，使 Fe^{3+} 的水解平衡右移，生成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 沉淀而除去 (2 分)

(4) 阴极；(2 分) $\text{Ni}^{2+} + 2\text{e}^- = \text{Ni}$ (2 分)

(5) 8 : 3 (2 分) $\frac{4 \times (59 \times 0.88 + 16)}{(428 \times 10^{-10})^3 \times N_A}$ (合理即可，2 分)

17. (14 分)

(1) $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ (2 分) 不能 (2 分)

(2) $6\text{SCl}_2 + 16\text{NH}_3 = \text{S}_4\text{N}_4 + 2\text{S} + 12\text{NH}_4\text{Cl}$ (2 分) 溶液红棕色褪去 (2 分)

(3) ① 滴入最后半滴氢氧化钠，溶液由无色变为浅红色，且半分钟不褪去 (2 分，描述不全得 1 分)；

② $(92V_{1C1} - 46V_{2C2})\%$ (2 分) 偏低 (2 分)

18. (12 分)

(1) 241.0 (2 分) (2) a c (共 2 分，选对一个 1 分，多选错选 0 分)

(3) ① < (2 分) 0.02 (2 分) 9.88 (2 分) ② E (2 分)

19. (15 分)

(1) 苯甲醛 (1 分) (2) $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{h\nu} \text{CH}\equiv\text{CCH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$ (2 分)

(3) 酯基 (2 分) (4) 消除反应 (2 分) (5) $\text{CH}\equiv\text{CCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ (2 分)

