

乐山市 2023 届高三下学期期末考试

化学参考答案及评分标准

第一部分 (选择题 共 50 分)

一、选择题 (共 20 小题, 每小题 2.5 分, 共 50 分, 每小题只有一个选项符合题意。)

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

第二部分 (非选择题 共 50 分)

二、非选择题 (共 5 小题, 共 50 分。)

21. (9 分)

(1) 太阳 (1 分) ; 化学 (1 分) ; ac (2 分)

(2) ①Zn (1 分); 氧化 (1 分) ②增大 (1 分); ③ 8 (2 分)

22. (8 分)

(1) 淀粉 (1 分);

加入最后一滴标准碘液, 溶液由无色变为蓝色, 且半分钟不褪色 (2 分)

(2) 21.00 (1 分)

(3) 49.6% (2 分)

(4) bd (2 分)

23. (10 分)

(1) PbO 和 Fe₂O₃ (1 分); 铅膏脱硫率继续增大和滤液中含铅量迅速增加 (1 分);

n(NaOH)/n(PbSO₄)≥2.5 时, NaOH 过量, 发生副反应 PbO + NaOH = NaHPbO₂; 溶液中含铅量增加。 (1 分)

(2) PbO₂ + 2CH₃COOH + H₂O₂ = (CH₃COO)₂Pb + O₂ ↑ + 2H₂O (2 分)

(3) 除去溶液中的 Fe³⁺ (1 分)

(4) 8.5 (2 分)

(5) 51.75% (2 分)

24. (10 分)

(1) +158.7 (2 分)

(2) bd (2 分)

(3) ①1:10 (1 分)

②压强 (1 分); 压强越大, 平衡逆向移动, 乙苯转化率降低与图给信息一致, 若升高温度, 平衡向吸热反应即正向移动, 乙苯转化率增大与图像不符。 (2 分)

(4) $\frac{5}{4}P_0$ (2 分)

25. (13 分)

(1) $\begin{array}{|c|c|c|} \hline 1s & 2s & 2p \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow \\ \hline \end{array}$ (1 分) ; 5 (1 分)

(2) Be (1 分); Be 的核外电子排布为 1s²2s², 原子轨道是较稳定全充满结构, 体系能量低, 不易失电子。 (2 分)

(3) 离子键和共价键 (2 分); 正四面体形 (1 分); sp³ 杂化 (1 分)

(4) ①8 (1 分) ②LiNa₃(BH₄)₄ (1 分) ③ $\frac{7.6 \times 10^{-20}}{a^3 N_A}$ (2 分)