

## 2022 年深圳市高三年级第二次调研考试

### 化学 参考答案及评分标准

一、选择题：本题共 16 小题，共 44 分。第 1~10 小题，每小题 2 分；第 11~16 小题，每小题 4 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

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

二、非选择题：共 56 分。第 7~19 题为必考题，考生都必须作答。第 20~21 为选考题，考生根据要求作答。

(一) 必考题：共 42 分。

17. (14 分)

(1) ①I<sup>-</sup>会被空气中的 O<sub>2</sub> 氧化 (1 分，答“KI 会被空气中的 O<sub>2</sub> 氧化”也得 1 分)

②2KI + 2Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> = PbI<sub>2</sub>↓ + 2KNO<sub>3</sub> (2 分)

(2) ①酸式滴定管 (1 分) (填“滴定管”得 0.5 分)

②B (2 分)

③ab 或 ba (1 分，答“de”“ed”“gh”“hg”“jk”“kj”均可得 1 分)

PbI<sub>2</sub> 固体不断溶解 (2 分，只答“溶解”得 1 分)

(3) ①产生金黄色沉淀 (2 分，或“产生亮黄色沉淀”“产生黄色浑浊”均可得 2 分；只答“产生沉淀”得 1 分)

②200 (1 分)

③小于 (2 分)

18. (14 分)

(1) 阳 (1 分)；H<sub>2</sub> (1 分，写氢气也得 1 分)

(2) 2Fe<sup>2+</sup> + ClO<sup>-</sup> + 2H<sup>+</sup> = 2Fe<sup>3+</sup> + Cl<sup>-</sup> + H<sub>2</sub>O (2 分，未配平得 1 分，化学式写错不得分)

(3) CuS (1 分)

(4) 9.15 (2 分)

(5) NaCl、Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (2 分，各 1 分，顺序可调换)

(6) ①BaS<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + NiSO<sub>4</sub> = NiS<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + BaSO<sub>4</sub> (2 分，化学式写错不得分)；

该反应的  $K = \frac{K_{sp}(\text{BaS}_2\text{O}_3)}{K_{sp}(\text{BaSO}_4)} = 1.6 \times 10^5$ ，K 大于 10<sup>5</sup>，反应进行得较完全 (2 分)

②降低 NiS<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的溶解度 (1 分)

19. (14 分)

(1) ΔH<sub>2</sub> - 2ΔH<sub>1</sub> 或 ΔH<sub>3</sub> - 2ΔH<sub>4</sub> (2 分)；

(2) C、D (2 分；只选 1 个且正确得 1 分，有错得 0 分)

(3) ①大于 (1 分)

相同温度下，氢碳比越大 (或增加氢气的物质的量)，该体系加氢反应的平衡向右进行，CO 和 CO<sub>2</sub> 的平衡转化率均增大，故 x > 3。 (2 分；改变的条件 1 分，平衡移动

结果 1 分)。

② 0.8 (2 分); 0.75 (2 分, 填  $\frac{3}{4}$  内得分)

(4)  $\text{CO}_2$  (1 分; 填名称不给分);  $^*\text{COOH} + \text{H}^+ + \text{e}^- = \text{H}_2\text{O} + ^*\text{CO}$  (2 分; 有错得 0 分)

(二) 选考题: 共 14 分。请考生从 2 道题中任选一题作答。如果多做, 则按所做的第一题计分。

20. [选修 3: 物质结构与性质] (14 分)

(1) ①  $3s^2 3p^5$  (1 分); p (1 分); 14 (1 分)

② 大于 (1 分)

③ Si 原子半径比 Cl 的原子半径大, 导致 Si-I 键键能较小, 较易断裂; 而 Si-Cl 键键能较大, 较不易断裂。(2 分, 答出“Si 原子半径比 Cl 的原子半径大, 导致 Si-I 键键能较小”即可, 若只答键能小, 未分析键能小的原因, 只得 1 分)

(2) ① 7 (1 分)

② 邻羟基苯甲醛主要形成分子内氢键, 而对羟基苯甲醛只能形成分子间氢键, 所以后者的熔点高于前者。(2 分)

③ 5:2 (1 分)

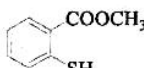
(3) ①  $\text{Ti}_3\text{SiC}_2$  (2 分)

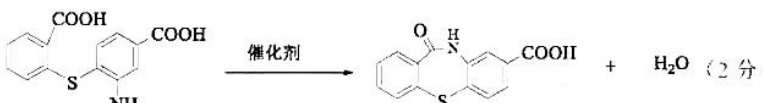
②  $\frac{392}{N_A \frac{\sqrt{3}}{2} 307^2 \cdot 10^{-30}} \cdot 4.51$  (2 分)

21. [选修 5: 有机化学基础] (14 分)

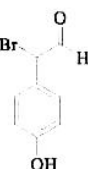
(1) 对溴苯甲酸或 4-溴苯甲酸 (1 分)

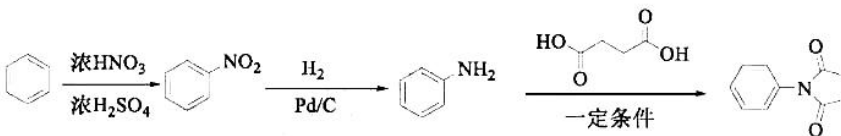
(2) 硝基、酯基 (2 分, 各 1 分)

(3)  (2 分)

(4)  (2 分)

(5) 保护羧基 (1 分)

(6) 23 种 (1 分);  (2 分)

(7)  (合成步骤合理, 每步 1 分, 共 3 分, 条件错误扣 1 分, 不累计扣分)

## 关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址: www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国90%以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

自主选拔在线

