

高三期考化学参考答案

一、单项选择题（每小题 4 分）

1.B 2.C 3.A 4.B 5.D 6.C

二、不定项选择题（有两个选项只选一个且正确计 2 分，全对计 5 分，有错计 0 分）

7.BC 8.AD 9.B 10.BD

11.(除标注外每空 2 分，共 12 分)

(1)保持漏斗和烧瓶中的压强相等，使漏斗中的液体能顺利流下(合理答案均计分)

(2)关闭 K_3 ，打开 K_4 (不考虑 K_1 的状态)(1 分)

(3) $\text{Fe}^{2+} + 2\text{HCO}_3^- = \text{FeCO}_3 \downarrow + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(4) $2\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH} + \text{FeCO}_3 = [\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COO}]_2\text{Fe} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(5)减小乳酸亚铁溶解度，使之析出，提高产量(合理答案均计分)

(6) A (1 分) 90%

12.(每空 2 分，共 10 分)

(1) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ (各 1 分) (2) $4\text{MnO}_2 + \text{MnS} + 4\text{H}_2\text{SO}_4 = 5\text{MnSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$

(3) $\frac{10^{-5} \times (10^{-10.8})^3}{(10^{-9})^3}$ (4) B (5) $\text{H}_2\text{SeO}_3 + 4\text{e}^- + 4\text{H}^+ = \text{Se} + 3\text{H}_2\text{O}$

13.(每空 2 分，共 12 分)

(1) $-45.4 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2) ① $\text{P}_1 < \text{P}_2 < \text{P}_3$ ② 0.069 ③ 增大

(3) $12\text{H}^+ + 2\text{CO}_3^{2-} + 12\text{e}^- = \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 3\text{H}_2\text{O}$ 2.4

14.(除标注外每空 1 分，共 10 分)

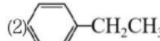
(1)洪特规则 (2) $\text{O} > \text{C} > \text{Si}$

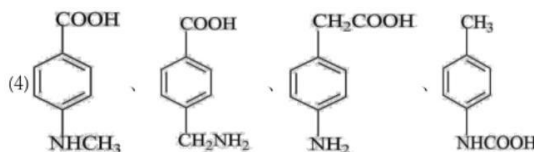
(3) sp 、 sp^3 (各 1 分，共 2 分) CO_2 为分子晶体，熔化时只需破坏分子间作用力，

SiO_2 为共价(原子)晶体，熔化时破坏的是共价键(2 分)(合理答案均计分)

(4) 120° SO_3 (合理答案均计分) (5) $\text{Si}_2\text{O}_7^{6-}$ 1: 3

15.(除标注外每空 2 分，共 12 分)

(1) 酯基 (2)  (3) 酯化(或取代)反应

(4)  (各 1 分，共 4 分)

(5) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 \xrightarrow[\text{一定条件}]{\text{HCl}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} \xrightarrow[\text{一定条件}]{\text{NH}_3} \text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$ (依次对 1 步计 1 分，共 2

分)(合理答案均计分)

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