

山东新高考联合质量测评 9 月联考试题

高三化学参考答案及评分标准

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

11.BD 12.C 13.A 14.BC 15.CD

16. (本题共 12 分)

(1) 直线形 (1 分) 变形四面体 (1 分)

(2) 分子晶体 (1 分) $O=C=C=C=O$ (2 分) sp^3 和 sp^2 (1 分)

(3) $\left(\frac{2}{3}, \frac{1}{3}, 0\right)$ (2 分), $\left(\frac{1}{3}, \frac{2}{3}, \frac{1}{2}\right)$ (2 分); $\frac{2.365 \times 10^{24}}{\sqrt{3} \times N_A} \text{g/cm}^3$ (2 分)

17. (本题共 12 分)

(1) 取少许滤液 1, 滴加铁氰化钾溶液, 有蓝色沉淀生成, 则证明滤液 1 中有 Fe^{2+} (2 分)

(2) $Fe^{2+} + 2FeO(OH) = Fe_3O_4 + 2H^+$ (2 分)

(3) 将 Fe^{2+} 氧化为 Fe^{3+} (1 分); 溶解 CeO_2 , 将 Ce 元素还原为 Ce^{3+} (1 分); SiO_2 (1 分)

(4) 冷却结晶 (1 分)

(5) $4Ce^{3+} + O_2 + 12OH^- + 2H_2O = 4Ce(OH)_4$ (2 分)

(6) 酸性会抑制 Fe^{3+} 水解, 使其难以生成有吸附作用的 $Fe(OH)_3$ 胶体 (2 分)

18. (本题共 11 分)

I. (1) 除去高锰酸钾和锰酸钾 (2 分)

(2) B (1 分)

(3) 布氏漏斗下端斜面应正对抽滤瓶支管 (2 分)

II. (1) 250mL 的容量瓶、玻璃棒、胶头滴管、烧杯、量筒 (2 分)

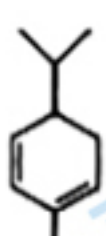
(2) 滴入最后半滴 $Na_2S_2O_3$ 标准溶液, 溶液颜色由蓝色变为无色, 半分钟内不再恢复 (2 分)

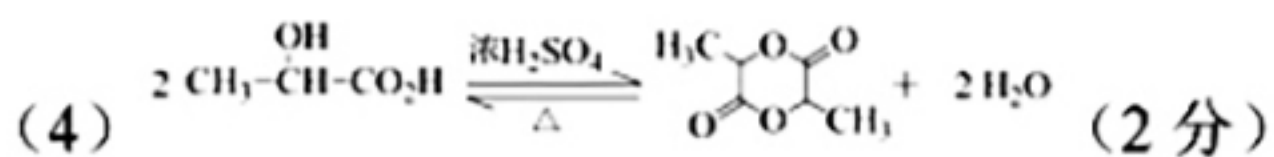
(3) 92.36% (2 分)

19. (本题共 13 分)

(1) 羧基、羰基 (2 分)

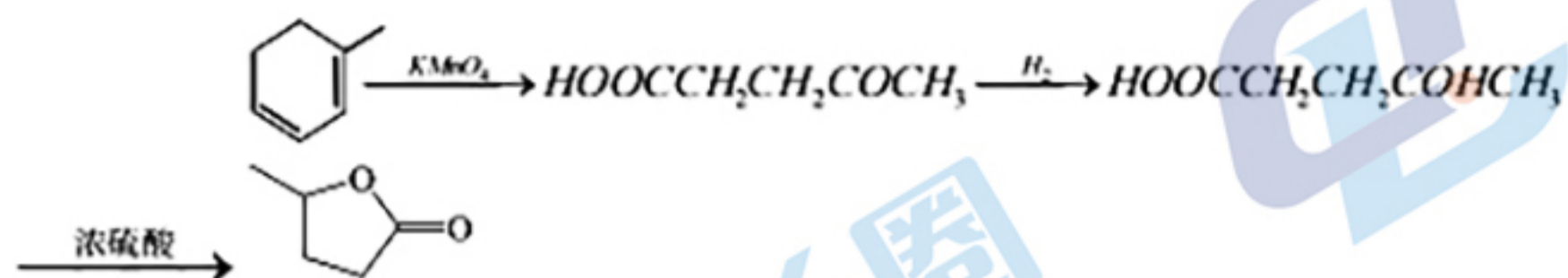
(2) 消去反应 (1 分); 加聚反应 (1 分)

(3)  (2 分)

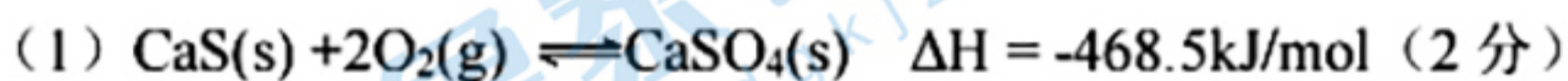


(5) 10 (2分)

(6) (3分)



20 (本题共 12 分)



(2) ①C (1分) ②i. < (1分) 温度对 K_1 的影响小于 K_2 , 所以 $|\Delta H_1| < |\Delta H_2|$ (2分)

ii. $\frac{1}{101}$ (2分) $\frac{100}{101}$ (2分)

iii. 不变 (1分) 减小 (1分)