

高二化学参考答案

说明:1. 若考生给出其他答案,只要合理,可比照给分。

2. 题中没要求写出化学式、元素符号(或名称)的,考生给出名称(或化学式、元素符号)也给分。

3. 化学方程式未写反应条件或未标“↑”、“↓”符号的,可不扣分;未配平的,给一半分。

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

17. (13 分)

(1) SiO_2 CaSO_4 (各 1 分,共 2 分)

(2) $3d^7 4s^2$ (2 分)

(3) CoO 和 FeO 属于离子晶体,离子半径 $\text{Co}^{2+} < \text{Fe}^{2+}$, CoO 晶体中离子键更强,因此熔点 $\text{CoO} > \text{FeO}$ (2 分)

(4) $2\text{Fe}^{2+} + \text{ClO}^- + 2\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(5) sp^3 (2 分) $\text{O} > \text{N} > \text{C}$ (2 分)

(6) 氮肥或“金属除锈剂”等 (1 分)

18. (13 分)

(1) 分液漏斗 (2 分) a (1 分)

(2) Ⅲ 中硝酸银溶液中有浅黄色沉淀生成 (2 分) 吸收溴蒸气、防倒吸 (2 分)

(3) 石蕊 (2 分) 溶液变红 (2 分)

(4) 蒸馏 (2 分)

19. (13 分)

(1) $+123.5 \text{ kJ/mol}$ (2 分)

(2) ① 15 (2 分) 45 (2 分) ② 2.5 (2 分)

(3) ① ad (2 分) ② 3 (2 分) Ⅲ (1 分)

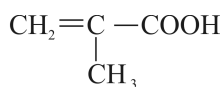
20. (13 分)

(1) 1,2-二溴乙烷 (2 分) 羧基 (1 分)

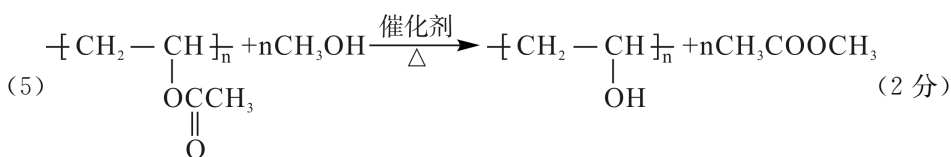
(2) 氢氧化钠水溶液 (2 分)

(3) 加聚反应 (1 分)

(4) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOCH}_3$ $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{COOH}$



(写出两种即可,1 个 2 分,共 4 分)



(6) 步骤少,原子利用率高等 (答出一条即可,1 分)