

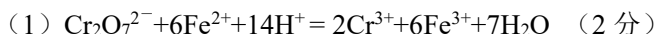
2024 届宁德市普通高中毕业班五月份质量检测

化学参考答案

选择题（本题包括 10 小题，共 40 分，每小题 4 分）

1-5 ADDBC 6-10 DABCC

11. (17 分)



(2) pH 过小 Cr^{3+} 沉淀不完全，pH 过大导致部分 $\text{Cr}(\text{OH})_3$ 溶解，不利于除铬。(2 分)

(3) ①斜管 (1 分) ② FeCl_2 (或氯化亚铁) (1 分) 以氯化亚铁作铁源，沉淀沉降速度快，沉淀层密实 (或以硫酸亚铁作铁源，沉淀沉降速度慢，沉淀层疏松。)(2 分)

(4) 搅拌 (1 分)

(5) 循环处理 (2 分)

(6) ① $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^3$ 或 $[\text{Ar}]3d^3$ (2 分)

② 1 : 2 (2 分)

③ $\frac{1856-32x}{a^3 \times 10^{-30} \times N_A}$ (2 分)

12. (15 分)

(1) 球形干燥管 (1 分)

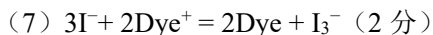
(2) N-甲基咪唑与水分子间能形成氢键。(2 分) 生成的 $[\text{Bmim}]\text{Br}$ 和反应物不互溶，搅拌下形成乳浊液。(2 分)

(3) 乙酸乙酯 (2 分)

(4) 取少量最后一次洗涤液于试管中，滴加 AgNO_3 溶液不出现浅黄色沉淀。(2 分)

(5) 96.00% (2 分)

(6) $[\text{Bmim}]\text{PF}_6$ 为离子晶体， CCl_4 为分子晶体。(2 分)



13. (14 分)

(1) -48 (2 分)

(2) C (2 分)

(3) ①乙醇的用量不变，增大水(g)的浓度使反应i平衡正向移动，所以乙醇的转化率增大。(2 分)
先变大后变小。(2 分)

②B (2 分)

③ $\frac{5a}{4b}$ (2 分) $\frac{(b-100a)}{5ab} \times 10^{9.6}$ (2 分)

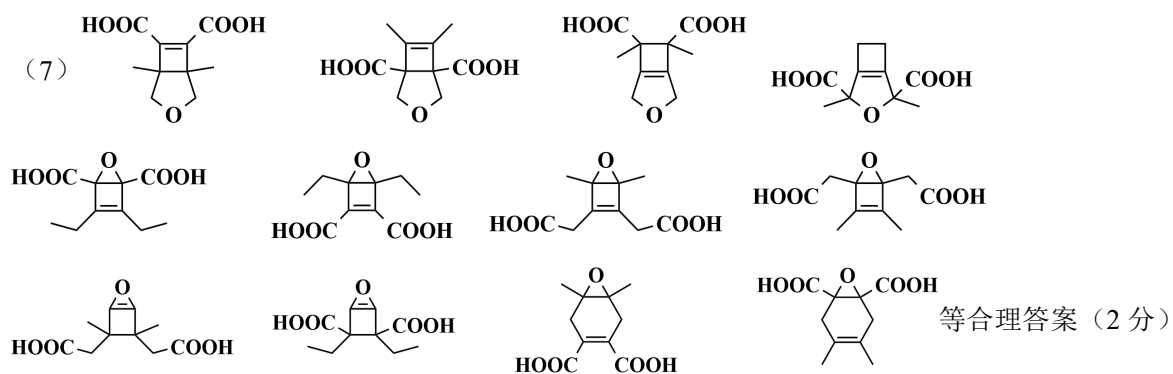
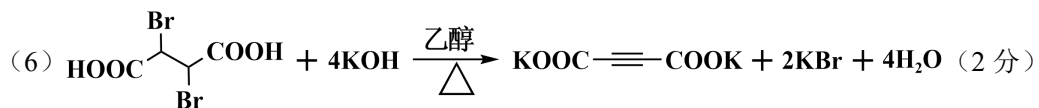
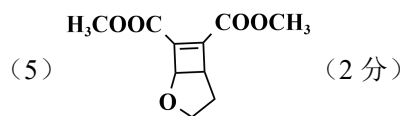
14. (14 分)

(1) 加成反应 (1 分)

(2) 强 (1 分)

(3) 羧基 (1 分)

(4) sp^2 杂化、 sp^3 杂化 (2 分)



(8)

