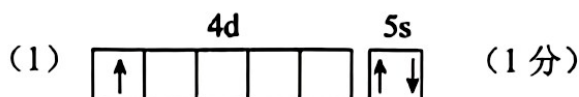


高 2023 届学业质量调研抽测（第二次）

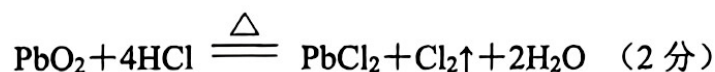
高三化学参考答案

1—5 BCDDD 6—10 AABCC 11—14 DADC

15. (15 分)



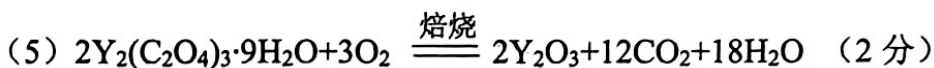
(2) 除去 ZnO 和 Al₂O₃, 富集 Y 元素, ~~降低后续耗酸量。~~ (2 分)



(3) Zn²⁺、Pb²⁺ (2 分)

Zn²⁺、Pb²⁺ 与 Y³⁺ 沉淀的 pH 相近, 无法达到除杂目的。 (2 分)

(4) 2.0×10⁻⁶mol/L (2 分)



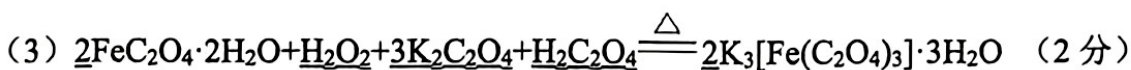
(6) ($\frac{1}{2}$, $\frac{1}{2}+m$, $\frac{3}{4}$) (2 分)

16. (14 分)

(1) 碘水 (1 分) 安全瓶、防倒吸 (1 分)

(2) 关闭装置 A 中分液漏斗活塞, 将 C 中导管插入盛有水的烧杯中, 微热三颈烧瓶, 若导管口产生气泡, 冷却后, 导管中产生一段稳定的水柱, 证明装置气密性良好。(2 分)

空气或 O₂ (1 分)



(4) Fe(OH)₃ (1 分) 降低三草酸合铁酸钾晶体的溶解度, 促进晶体析出。(1 分)

(5) 光照使 K₃[Fe(C₂O₄)₃]·3H₂O 分解 (2 分)

(6) 滴入最后一滴酸性 KMnO₄ 溶液, 锥形瓶内溶液变为浅红色, 且半分钟内不褪色。(1 分)

27: 8 (2 分)

17. (14 分)

(1) p-2q (2 分) p(p-2q) (2 分)

(2) ①66.5 (2 分) ②1000 (2 分) 变大 (2 分)

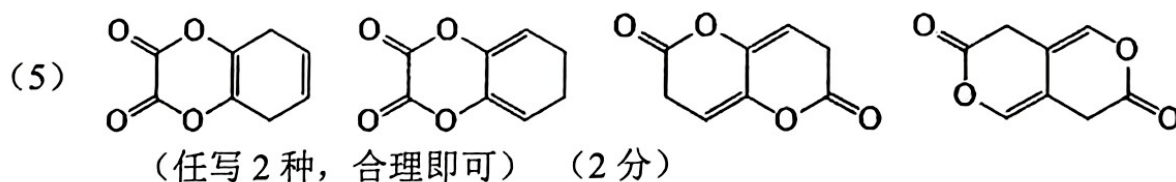
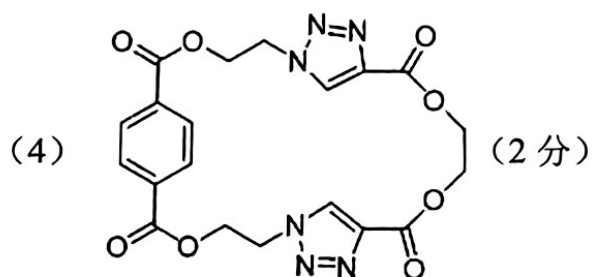
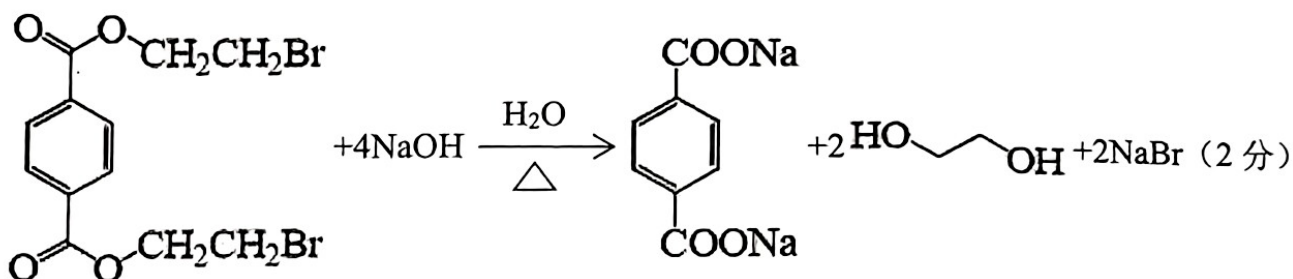
(3) 阳 (2 分) $\text{CO}(\text{NH}_2)_2 + 8\text{OH}^- - 6\text{e}^- = \text{N}_2\uparrow + \text{CO}_3^{2-} + 6\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

18. (15分)

(1) 1,2-二溴乙烷 (1分) NaOH(aq) 加热 (2分)

(2) 加成反应 (1分) 羧基 (1分) H₂O (1分)

(3) HOCH₂CH₂Br (1分)



(6)

