

2024—2025 学年度下学期高三年级入学考试

化学试卷答案

1-5 DABDC 6-10 ADBAB 11-15 CBCBC

16、(13 分) (1) $4d^{10}5s^1$ (1 分)(2) $Ag_2S + 2Fe^{3+} + 4Cl^- = 2[AgCl_2]^- + 2Fe^{2+} + S$ (2 分) H_2S (1 分)(3) 将 $PbCl_2$ 转化为 $[PbCl_4]^{2-}$ (1 分) 热浸 (1 分)(4) 将过量的 Fe^{3+} 还原为 Fe^{2+} , 提高铅精矿的提取率 (1 分)(5) C (1 分) $Pb + 2[AgCl_2]^- = 2Ag + [PbCl_4]^{2-}$ (2 分)(6) 阳极 (1 分) $\frac{4 \times 108}{\rho \cdot a^3} \times 10^{21}$ (2 分)

17、(14 分) (1) 浓盐酸 (1 分)

控制浓盐酸的滴加速度, 使产生的 HCl 气流速度适当而稳定或使密度较浓硫酸小的浓盐酸顺利流到烧瓶底部, 能顺利产生 HCl 气体或防止盐酸飞溅 (1 分)

(2) ②或①③ (1 分) 处理尾气, 避免氯磺酸潮解发生反应 (2 分, 一点一分)

(3) 使沸点较低的氯磺酸迅速气化被及时蒸馏分离出来 (1 分)

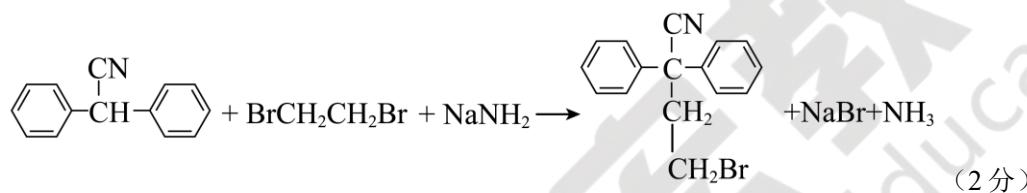
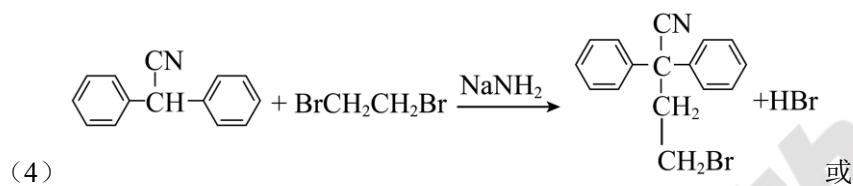
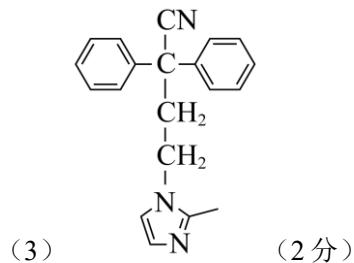
(4) ① sp^2 杂化 (2 分) 孤电子对 (2 分) ② 0.0020 (2 分)(5) 加入过量的 $Ba(NO_3)_2$ 溶液充分反应后 (1 分) 向滤液中加入过量的 $AgNO_3$ 溶液, 过滤、洗涤、干燥 (1 分, 必须写过滤和干燥)

18、(15 分) (1) -2718 (2 分)

(2) ① $T_1 > T_2 > T_3$ (1 分) 反应为吸热反应, 相同条件下, 升高温度, 平衡正向移动, 1-丁烯的平衡转化率升高 (1 分) ② 0.099 (2 分)(3) < (1 分) $2C_2H_2 + 2e^- + 2H_2O = C_4H_6 + 2OH^-$ (2 分) 0.4 (2 分)(4) ① $\frac{11}{9.65} \text{ mol} \times 70\% \times \frac{1}{2}$ (2 分) ② BD (2 分)

19、(13分) (1) 芳甲醛 (1分) 氰基、碳溴键 (2分)

(2) AB (2分)



(5)



(2分, 任意两个即可)

