

高二期末考试化学试卷参考答案

1. A 2. A 3. C 4. B 5. B 6. B 7. C 8. B 9. C 10. B 11. D 12. B 13. B 14. C

15. (1) 除去 MgO (1 分)

(2) 1 : 10 (1 分); 160 °C (1 分); 增大固液比和升高温度, 对钛浸出率的提升不大, 且增加生产成本 (或其他合理答案, 2 分)



(4) 回收绿矾表面吸附的钛液, 并减少绿矾的溶解 (或其他合理答案, 2 分); 漏斗、烧杯 (2 分)

(5) 促进 TiO^{2+} 水解成 H_2TiO_3 (2 分)

(6) 4.75 (2 分)

16. (1) CH_3COOH (1 分)

(2) 恒压滴液漏斗 (1 分); 冷凝回流 (1 分); 避免水与乙酸酐反应 (或其他合理答案, 2 分)

(3) 防止液体暴沸 (或形成气压中心等其他合理答案, 2 分)

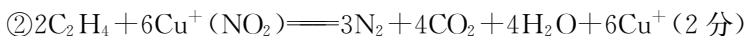
(4) 过滤较快 (或固体较干燥或固液更容易分离等合理答案, 2 分)

(5) 将肉桂酸转化成肉桂酸钠 (2 分); 肉桂酸 (1 分)

(6) 取少量产品溶于热水, 滴几滴溴水, 溶液褪色 (或其他合理答案, 2 分)

17. (1) $\Delta H_2 - \Delta H_1$ (2 分)

(2) ① -3 (2 分); 尾气中剩余的 NO_2 溶于水生成具有强氧化性的 HNO_3 , SO_2 与水反应生成 H_2SO_3 , HNO_3 将 H_2SO_3 氧化为 H_2SO_4 , 从而形成硫酸盐 (2 分)



③ 10 (2 分)

④ 3 (2 分); 80% (2 分)

18. (1) $3d^{10}4s^2$ (1分)

(2) 3 (1分); $N > C > Si$ (2分)

(3) $Zn < H < C < N$ (2分)

(4) 5 (1分); 4 (1分)

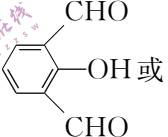
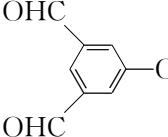
(5) 高于 (1分); 它们都是分子晶体, I-PN 的相对分子质量较大, 熔点较高 (2分)

(6) 同素异形体 (1分); 12 (2分); 15 (1分)

19. (1) $NaOH/H_2O$, 加热 (2分); CH_3OH (2分)

(2) 羟基、酯基 (2分)

(3) 取代反应 (2分)

(4) 9 (2分); $OHC-C_6H_4-OOCCH_3$ (或  或 , 2分)

