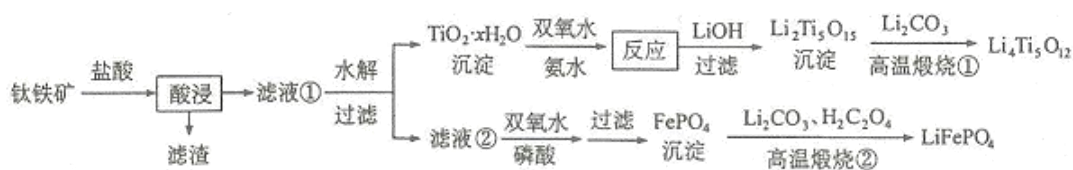


【一化基础大合集】【氧化还原】【考点精华】8 陌生氧化还原方程式书写（拔高）

1. 在稀硫酸中，Cr 的最高价含氧酸的钾盐（ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ）氧化过氧化氢，Cr 被还原为+3 价，该反应的化学方程式是_____。
2. NO 在碱性条件下被 H_2O_2 氧化为 NO_3^- 的离子方程式为_____。
3. NO_x （主要指 NO 和 NO_2 ）是大气主要污染物之一。有效去除大气中的 NO_x 是环境保护的重要课题。用酸性 $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$ 水溶液吸收 NO_x ，吸收过程中存在 HNO_2 与 $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$ 生成 N_2 和 CO_2 的反应。写出该反应的化学方程式：_____。
4. 工业上常将含砷废渣（主要成分为 As_2S_3 ）制成浆状，通入 O_2 氧化，生成 H_3AsO_4 和单质硫。写出生成反应的化学方程式_____。
5. 按要求完成下列问题：
 - (1)在酸性 NaClO 溶液中， HClO 氧化 NO 生成 Cl^- 和 NO_3^- ，其离子方程式为_____。
 - (2)制备 NaClO 溶液时，若温度超过 40°C ， Cl_2 与 NaOH 溶液反应生成 NaClO_3 和 NaCl ，其离子方程式为_____。
 - (3) NaClO 溶液与 Ag 反应的产物为 AgCl 、 NaOH 和 O_2 ，该反应的化学方程式为_____。
6. 联氨（又称肼， N_2H_4 ，无色液体）是一种应用广泛的化工原料，可用作火箭燃料。实验室中可用次氯酸钠溶液与氨反应制备联氨，反应的化学方程式为_____。
7. (2017 全国I卷) 写出“高温煅烧②”中制备的化学方程式_____



8. (2016 全国 I 卷)

- ① 写出“反应”步骤中生成 ClO_2 的化学方程式_____。
- ② “尾气吸收”是吸收“电解”过程排出的少量 ClO_2 。此吸收反应中，氧化剂与还原剂的物质的量之比为_____，该反应中氧化产物是_____。

