

江苏省仪征中学 2020—2021 学年度第二学期高一化学导学单

专题 7 氮与社会可持续发展

习题课

研制人：杨震

审核人：李萍

授课时间：3.30-31

【学业要求】

复习巩固氮及其化合物重要的知识点以及有关氧化还原反应的解题技巧。

【学习过程】

一、重要方程式检查：

1. “雷雨发庄稼”的原理
2. 氨水和盐酸的反应
3. 氨的催化氧化
4. 实验室制氨气的化学方程式
5. Cu 与浓 HNO_3 离子方程式
6. Cu 与稀 HNO_3 离子方程式
7. C 与浓 HNO_3 的化学方程式
8. (实验班) NO 、 NO_2 与 NaOH 溶液反应的化学方程式

二、典型例题

1. 《创新设计》“课堂即时达标” P39 页

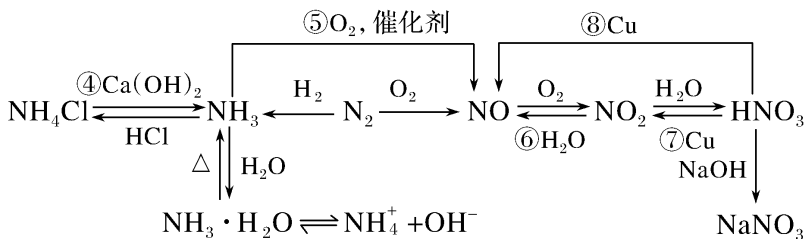
2. 将 128 g 铜置于一定量的浓硝酸中并微热。当铜片完全消失时，共收集到 NO_2 和 NO 的混合气体 44.8 L(标准状况)。将收集上述气体的容器倒扣在盛有水的水槽中，并向其中缓慢通入 O_2 使其充分反应，若要使溶液恰好充满容器，则理论上需要参加反应的 O_2 的物质的量为_____mol。

三、练习巩固：

《创新设计》“课堂即时达标” P36 页

知识梳理：

氮及其化合物的转化关系



【课后作业】

自主复习，夯实基础，查漏补缺，准备月考

【感悟反思】