

江苏省仪征中学 2020—2021 学年度第二学期高一化学导学单

5 月期中学情检测试卷讲评(1)

研制人：陶忠胜

审核人：杨震

授课时间：4.30

【考点导航】(重要的考点)

1. 氮及其化合物、环境保护
2. 化学反应原理
3. 有机化学基础

【班情导析】(错误率较多的题目统计、存在典型错误、失分原因等等)**【纠错导学】(自主订正)**

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	A	C	A	A	D	D	B	D	C
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	B	A	D	C	D	D	C	B	D	A

【解惑导思】(重点讲评错误较多、难度较大的题目)

9. 解题思路：弄清氯气与氨气反应的过程：氧化还原反应+氨气与 HCl 反应，氨气体现两个性质
易错点：氧化剂与还原剂配比、氧化还原反应电子得失
需具备的能力：氧化还原反应的相关能力
11. 解题思路：微观结构与书写表示结合
易错点：基团与根的区别、硫酸反应特点
需具备的能力：阿伏伽德罗知识与物质性质微观结构相结合的能力
12. 解题思路：本题考查有机物燃烧规律
易错点：等物质的量与等质量的有机物的燃烧耗氧量规律区别
需具备的能力：熟练配平有机物燃烧反应，看出分子式的不同
13. 解题思路：列举法将常见元素的相关反应列出，找出与题目信息类似的转化关系
需具备的能力：熟记必修教材中的物质化学性质
15. 解题思路：化学实验装置与必修教材中的知识相结合
需具备的能力：利用化学知识分析化学反应，设计装置
20. 解题思路：守恒法
需具备的能力：熟练掌握硝酸与铜的反应，应用守恒法解题

变式训练：

将一包由 Cu 和 CuO 组成的混合物均分成两等份，一份混合物在加热条件下与 H₂ 充分反应，将固体全部转化成铜粉时固体质量减少了 6.4g，向另一份混合物中加入 500mL HNO₃ 溶液恰好完全反应生成 Cu(NO₃)₂ 和标准状况下 4.48L NO(假设不产生其他还原产物)。则该硝酸的物质的量浓度为

- A. 1.0mol/L B. 2.0mol/L C. 3.2mol/L D. 4.0mol/L

【反思导悟】(指出存在的问题，提出相应解决措施)

- 1.
- 2.