

## 江苏省仪征中学 2020—2021 学年度第二学期高一化学导学单

### 期末复习（一）试卷讲评（1）

研制人： 杨震      审核人： 李萍      授课时间： 6.10

#### 【考点导航】（重要的考点）

氮及其化合物、元素周期律、化学反应原理、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	D	C	B	A	D	B	C	A	A	C
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	C	B	C	B	D	D	B	C	A	D

#### 【解惑导思】（重点讲评错误较多、难度较大的题目）

9. 解题思路：判断离子共存的条件

易错点： $\text{Cu}^{2+}$ 与  $\text{HNO}_3$  不反应， $\text{Fe}(\text{SCN})_3$  难电离

需具备的能力：掌握常见的弱电解质以及难溶的化合物

16. 解题思路： $\text{SO}_2$  少量与足量反应的区别；亚硫酸易被氧化的特点

易错点：忽视  $\text{SO}_2$  不同量的时反应的差异

需具备的能力：对照  $\text{CO}_2$  的性质理解  $\text{SO}_2$  发生的类似的反应以及关注  $\text{SO}_2$  和  $\text{CO}_2$  性质的差异性

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（20 题）：

现有一定量的  $\text{Cu}$  和  $\text{CuO}$  混合物，向其中加入  $0.6 \text{ L } 2.0 \text{ mol/L}$  稀硝酸，混合物完全溶解，同时生成  $4.48 \text{ L NO}$ （标准状况）。向所得溶液中加入一定体积  $1.0 \text{ mol/L NaOH}$  溶液，恰好使  $\text{Cu}^{2+}$  沉淀完全，沉淀经洗涤、充分灼烧后得  $32.0 \text{ g}$  固体。（忽略溶液的体积变化）。下列说法正确的是

- 该混合物中铜的质量为  $19.2 \text{ g}$
- 与该混合物反应消耗的  $\text{HNO}_3$  的量为  $1.2 \text{ mol}$
- 加入  $\text{NaOH}$  溶液的体积是  $800 \text{ mL}$
- $\text{Cu}^{2+}$  沉淀完全后，溶液中  $c(\text{NO}_3^-)$  为  $0.7 \text{ mol/L}$

#### 【反思导悟】（指出存在的问题，提出相应解决措施）

- 
-