

2022黑龙江人教版(2019)高中化学月考试卷

1.

在 $3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 = 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$ 反应中,

- (1) _____ 元素被氧化, _____ 是氧化剂;
- (2) _____ 是氧化产物, _____ 发生氧化反应;
- (3) 被还原的 HNO_3 与参加反应的 HNO_3 质量之比是 _____;
- (4) 用双线桥标出该反应电子转移的方向和数目:

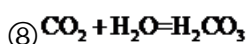
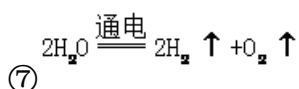
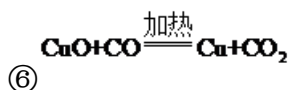
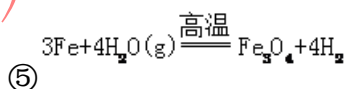
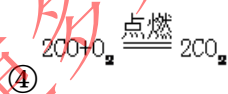
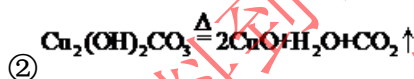
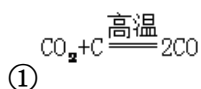
$3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 = 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$ _____;

(5) 当有 8 个 HNO_3 被还原时, 反应转移 _____ 个电子;

(6) 写出该反应的离子反应方程式 _____。

2.

化学反应按照不同的分类方法, 可以分为化合反应、分解反应、置换反应、复分解反应, 也可分为氧化还原反应和非氧化还原反应。有下列反应:



(1) 其中属于化合反应的是 _____ (填序号, 下同), 属于置换反应的是 _____。