2022黑龙江人教版(2019)高中化学月考试卷

在3Cu+8HNO ₃ ===3 Cu(NO ₃) ₂ +2NO↑+4H ₂ 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:
3Cu+8HNO ₃ =3Cu(NO ₃) ₂ +2NO↑+4H ₂ O;
(5)当有8个 HNO3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: Cu ₂ +C 高温 2CO Cu ₂ (CH) ₂ CO ₃ 2CnO+H ₂ O+CO ₂ ↑ ② 2NaOH+Cl ₂ =NaCl+NaClO+H ₂ O 200+O ₃ 点燃 2CO ₂ ④
3Fe+4H ₂ O(g) 高温 Fe ₃ O ₄ +4H ₂ (5) CuO+CO 加热 Cu+CO ₂
(1)其中属于化合反应的是 (填序号,下同),属于置换反应的是。