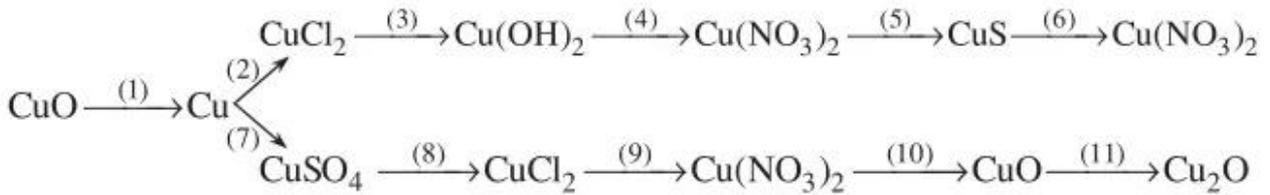


7.62. Viết phương trình hoá học của các phản ứng trong dãy biến đổi sau :



Cho biết phản ứng nào là phản ứng oxi hoá – khử.

7.63. Cho 3,78 g bột Al phản ứng vừa đủ với dung dịch muối XCl_3 tạo thành kim loại X và dung dịch Y. Khối lượng chất tan trong dung dịch Y giảm 4,06 g so với dung dịch XCl_3 . Xác định công thức muối XCl_3 .

7.64. Để tác dụng vừa đủ với 20 ml dung dịch FeSO_4 (có pha thêm dung dịch H_2SO_4 loãng) cần 15 ml dung dịch KMnO_4 0,02M. Xác định nồng độ mol của dung dịch FeSO_4 và cho biết muốn pha 1 lít dung dịch đó thì cần dùng bao nhiêu gam $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$.