

Bài 46. Luyện tập

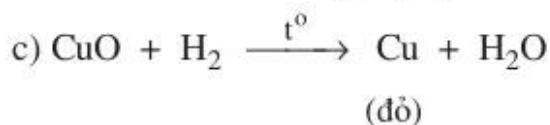
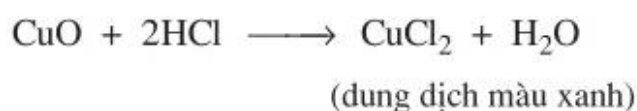
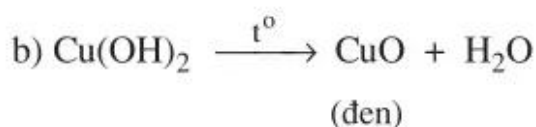
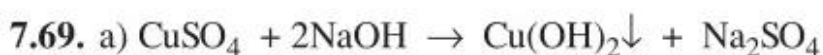
TÍNH CHẤT CỦA ĐỒNG VÀ HỢP CHẤT CỦA ĐỒNG SƠ LƯỢC VỀ CÁC KIM LOẠI Ag, Au, Ni, Zn, Sn, Pb

7.65. D

7.66. D

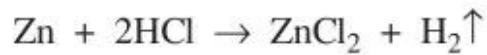
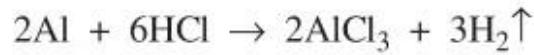
7.67. C

7.68. A

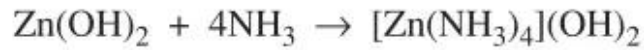
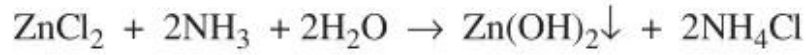


7.70. *Hướng dẫn :*

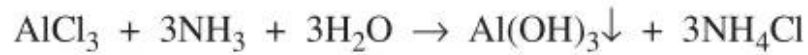
- Cho 3 hỗn hợp vào 3 cốc đựng dung dịch HCl, không thấy sủi bọt khí là hỗn hợp Cu – Ag. Hai hỗn hợp còn lại tác dụng với dung dịch HCl tạo ra AlCl_3 và ZnCl_2 và sủi bọt khí.



- Cho dung dịch NH_3 dư vào 2 cốc đã hoà tan kim loại, thấy có kết tủa rồi tan trong dung dịch NH_3 dư là hỗn hợp Cu – Zn.



- Cho dung dịch NH_3 dư vào cốc đã hoà tan kim loại thấy có kết tủa không tan trong dung dịch NH_3 dư thì cốc ban đầu có hỗn hợp Cu – Al.



7.71. b) Thành phần khối lượng của hỗn hợp là

33,54% Al ; 34,78% Fe ; 31,68% Al_2O_3 .