

Bài 1 : Để hòa tan vừa hết m gam Cu cần phải dùng V lít dung dịch HNO_3 2M, sau phản ứng thu được 2,479 lít khí NO (ở đkc). (là sản phẩm khử duy nhất). Tính m và V ?

Bài 2 : Cho m gam Mg tan hoàn toàn trong dung dịch HNO_3 , phản ứng làm giải phóng ra khí N_2O (sản phẩm duy nhất) và dung dịch sau phản ứng tăng 3,9 gam. Tính m ?

Gợi ý : m dung dịch tăng = m kim loại – m khí

Bài 3 : Cho 38,7 gam hỗn hợp kim loại Cu và Zn tan hết trong dung dịch HNO_3 , sau phản ứng thu được 9,916 lít khí NO (ở đkc) và không tạo ra NH_4NO_3 . Tính khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp?

Bài 4 : Cho m gam hỗn hợp kim loại gồm Fe và Al tan hết trong dung dịch HNO_3 thu được 7,437 lít khí NO (ở đkc) và dung dịch A. Cô cạn dung dịch A thu được 68,25 gam hỗn hợp muối khan. Tính khối lượng mỗi kim loại trong m gam hỗn hợp ban đầu ?

Bài 5 : Chia 34,8 gam hỗn hợp kim loại gồm Al, Fe và Cu thành 2 phần bằng nhau:

- Phần I: Cho vào dung dịch HNO_3 đặc nguội, dư thu được 4,958 lít khí NO_2 (ở đkc).

- Phần II: Cho vào dung dịch HCl dư thu được 9,916 lít H_2 (ở đkc).

Tính khối lượng của Al và Fe trong hỗn hợp ban đầu ?

Bài 6 : Hòa tan hết 4,431 gam hh kim loại gồm Al và Mg trong dd HNO_3 loãng thu được dd A và 1,7353 lít hh khí X (đkc) đều không màu, có khối lượng 2,59 gam, trong đó có một khí bị hóa nâu trong không khí. Tính % theo khối lượng của mỗi kim loại trong hh ?

Bài 7 : Cho 68,7 gam hỗn hợp gồm Al, Fe và Cu tan hết trong dung dịch HNO_3 đặc nguội, sau phản ứng thu được 29,748 lít khí NO_2 (ở đkc) và m gam rắn B không tan. Tính m ?

Bài 8 : Hòa tan hoàn toàn 2,7g một kim loại M bằng HNO_3 thu được 1,12 lít khí (đkc) hỗn hợp X gồm 2 khí không màu trong đó có 1 khí hóa nâu ngoài không khí. Biết tỉ khối của X so với H_2 bằng 19,2. Xác định tên kim loại M?

Bài 9 : Hòa tan một lượng 14,08 gam một kim loại M tác bằng lượng V ml dd HNO_3 2M vừa đủ thu được 1,9832 lít (ở đkc) hỗn hợp khí X gồm 2 khí không màu, trong đó có một khí hóa nâu trong không khí. Tỉ khối hơi của X so với H_2 bằng 18,5.

a, Tìm kim loại

b, Tìm V