

Bài 1

Hòa tan hoàn toàn 12,4 gam hỗn hợp gồm NaOH và KOH vào dung dịch HCl dư. Sau phản ứng, cô cạn dung dịch thu được 17,95 gam hỗn hợp hai muối khan là NaCl và KCl. Tính khối lượng của mỗi bazơ trong hỗn hợp ban đầu.

Bài 2

Cho 10,2 gam hỗn hợp hai bazơ không tan là $Al(OH)_3$ và $Mg(OH)_2$ tác dụng vừa đủ với dung dịch H_2SO_4 1M.

Biết rằng để hòa tan hết hỗn hợp trên cần dùng vừa đủ 200 ml dung dịch axit. Tính thành phần phần trăm theo khối lượng của mỗi chất có trong hỗn hợp bazơ ban đầu.

Bài 3

Một hỗn hợp X gồm $Ba(OH)_2$ và NaOH.

Cho 21,1 gam hỗn hợp X tác dụng với dung dịch H_2SO_4 dư, sau khi phản ứng kết thúc thu được 23,3 gam kết tủa trắng.

Xác định số mol và khối lượng của mỗi bazơ có trong 21,1 gam hỗn hợp X.

Bài 4

Nung nóng 14,7 gam hỗn hợp hai bazơ không tan là $Cu(OH)_2$ và $Fe(OH)_2$ trong không khí đến khi khối lượng không đổi.

Sau phản ứng thu được 12 gam hỗn hợp chất rắn gồm CuO và Fe_2O_3 .

Viết các phương trình hóa học xảy ra và tính số mol của mỗi bazơ trong hỗn hợp ban đầu.

Bài 5

Hòa tan 12,8 gam hỗn hợp gồm hai bazơ của kim loại kiềm là LiOH và KOH vào nước thu được dung dịch Y.

Để trung hòa hoàn toàn dung dịch Y cần dùng vừa đủ 300 ml dung dịch HCl 1M.

Tính khối lượng của mỗi bazơ có trong hỗn hợp ban đầu.