

BÀI TẬP: OXIDE VÀ ACID

MÔN: HOÁ HỌC

Câu 1: Viết các phương trình phản ứng sau (nếu có):

a/ Khí sulfur dioxide (SO_2) tác dụng với dung dịch sodium hydroxide (NaOH)

b/ Copper (II) oxide tác dụng với dung dịch hydrochloric acid (HCl)

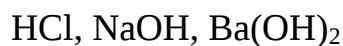
c/ Sodium oxide (Na_2O) tác dụng với H_2O

d/ Zinc (Zn) tác dụng với dung dịch Sulfuric acid (H_2SO_4) loãng

e/ Iron (II) hydroxide ($\text{Fe}(\text{OH})_2$) tác dụng với dung dịch Sulfuric acid (H_2SO_4)

f/ Copper (Cu) tác dụng với dung dịch Sulfuric acid (H_2SO_4) đặc, nóng

Câu 2: Nhận biết các chất trong các lọ dung dịch bị mất nhãn sau:



Câu 3: Cho 2,6 gam zinc (Zn) tác dụng với dung dịch Sulfuric acid (H_2SO_4) 4,9%.

a/ Viết phương trình phản ứng xảy ra

b/ Tính thể tích khí sinh ra (biết ở 25°C và 1 bar, 1 mol khí chiếm 24,79 lít)

c/ Tính khối lượng dung dịch Sulfuric acid (H_2SO_4) cần dùng?

$$(\text{Zn} = 65, \text{S} = 32, \text{H} = 1, \text{O} = 16)$$

***** Chúc các em làm bài tốt*****