

BÀI TẬP HÓA HỌC 9

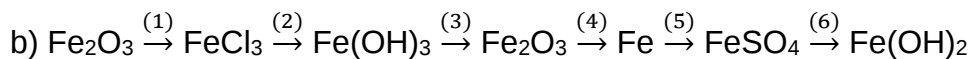
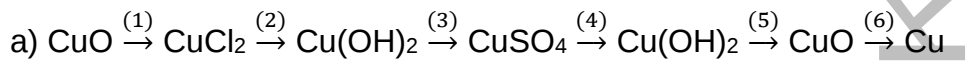
CHỦ ĐỀ: BASE

Bài 1: Có những base sau: $\text{Cu}(\text{OH})_2$, NaOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$. Hãy cho biết những base nào:

- a) Làm đổi màu quỳ tím thành xanh? c) Tác dụng với CO_2 ?
- b) Tác dụng với dung dịch HCl ? d) Bị nhiệt phân hủy?

Viết các phương trình hóa học.

Bài 2: Viết các phương trình hóa học biểu diễn các chuỗi biến hóa sau:



Bài 3: Cho 15,5 gam sodium oxide Na_2O tác dụng với nước, thu được 500 ml dung dịch base.

- a) Viết phương trình hóa học và tính nồng độ mol của dung dịch base thu được.
- b) Tính thể tích dung dịch H_2SO_4 20%, có khối lượng riêng 1,14 g/ml cần dùng để trung hòa dung dịch base nói trên.

Cho: $\text{H} = 1$, $\text{O} = 16$, $\text{Na} = 23$, $\text{S} = 32$

Bài 4: Cho 200 ml dung dịch KOH 0,4M tác dụng vừa đủ với dung dịch MgCl_2 0,8M, thu được kết tủa A và dung dịch B. Lọc lấy A rồi đem nung nóng đến khối lượng không đổi, thu được m gam chất rắn C.

- a) Tính khối lượng của A tạo thành và thể tích dung dịch MgCl_2 cần dùng.
- b) Tính nồng độ mol của dung dịch B, biết thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể.
- c) Tính giá trị của m.

Cho: $\text{H} = 1$, $\text{O} = 16$, $\text{Na} = 23$, $\text{Mg} = 24$, $\text{S} = 32$