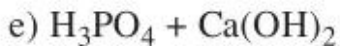
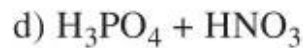
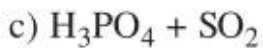
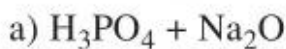


## Bài 15. AXIT PHOTPHORIC VÀ MUỐI PHOTPHAT

**2.47** Những cặp chất nào dưới đây có thể phản ứng với nhau ? Viết các phương trình hoá học (nếu có).

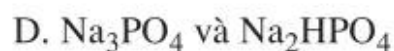
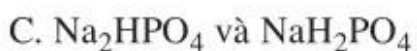


**2.48** Có các chất sau :  $\text{Ag}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ , P,  $\text{PH}_3$ ,  $\text{Ca}_3\text{P}_2$ ,  $\text{Na}_3\text{PO}_4$ .  
Hãy lập một dãy chuyển hoá biểu diễn quan hệ giữa các chất trên. Viết các phương trình hoá học và ghi điều kiện phản ứng, nếu có.

**2.49** Có bốn lọ không dán nhãn đựng các hoá chất riêng biệt sau đây :  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaNO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{S}$  và  $\text{Na}_3\text{PO}_4$ . Hãy phân biệt mỗi lọ và dán nhãn cho mỗi lọ.

21

**2.50** Cho 44 g dung dịch NaOH 10% tác dụng với 10 g dung dịch axit photphoric 39,2%. Muối nào sau đây thu được sau phản ứng ?



**2.51** Hỗn hợp A gồm các chất rắn : NaOH, KOH và  $\text{CaCO}_3$ .

Để xác định thành phần định lượng của hỗn hợp trên, người ta thực hiện các thí nghiệm sau :

*Thí nghiệm 1* : Cho 11,8 g A tác dụng với lượng dư dung dịch HCl thì thu được 1,12 lít khí B.

*Thí nghiệm 2* : Cho 11,8 g A tác dụng với lượng dư dung dịch  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ , đun nóng nhẹ thì thu được 3,36 lít khí C.

a) Hãy viết các phương trình hoá học. Xác định B và C.

b) Tính khối lượng các chất trong hỗn hợp A.

Biết các khí đều được đo ở điều kiện tiêu chuẩn.