



## BÀI THỰC HÀNH 6

### TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA NƯỚC

Củng cố kiến thức về tính chất hoá học của nước, đồng thời rèn luyện kĩ năng tiến hành một số thí nghiệm với natri, với điphotpho pentaoxit.

## I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

### 1. Thí nghiệm 1

*Nước tác dụng với natri :*

Lấy miếng kim loại natri ngâm trong lọ dầu hoả ra đặt trên giấy lọc. Dùng dao cắt lấy một mẫu natri nhỏ bằng đầu que diêm. Thấm khô dầu và đặt mẫu natri lên tờ giấy lọc đã thấm ướt nước. Tờ giấy lọc đã được uốn cong ở mép ngoài để mẫu natri không chạy ra ngoài. Mẫu natri nhanh chóng bị chảy ra và tự bốc cháy. Giải thích các hiện tượng.

### 2. Thí nghiệm 2

*Nước tác dụng với vôi sống CaO :*

Cho vào bát sứ nhỏ (hoặc ống nghiệm) một mẫu nhỏ (bằng hạt ngô) vôi sống CaO (hình 5.13). Rót một ít nước vào vôi sống. Hiện tượng gì xảy ra ? Cho 1 – 2 giọt dung dịch phenolphthalein (hoặc mẫu giấy quỳ tím) vào dung dịch nước vôi mới tạo thành. Nhận xét. Giải thích.



Hình 5.13  
Nước tác dụng  
với vôi sống

### 3. Thí nghiệm 3

*Nước tác dụng với điphotpho pentaoxit :*

Chuẩn bị một lọ thủy tinh có nút đậy bằng cao su và một muỗng sắt. Cho vào muỗng sắt một lượng nhỏ (bằng hạt đỗ xanh) photpho đỏ. Đưa muỗng sắt vào ngọn lửa đèn cồn cho P cháy trong không khí rồi đưa nhanh vào lọ (như hình 4.2). Khi P ngừng cháy thì đưa muỗng sắt ra khỏi lọ và lưu ý không để P còn dư rơi xuống đáy lọ. Cho một ít nước vào lọ. Lắc cho khói trắng  $P_2O_5$  tan hết trong nước. Cho một mẫu giấy quỳ tím vào dung dịch mới tạo thành trong lọ. Nhận xét, giải thích hiện tượng quan sát được.

## II – TƯỜNG TRÌNH

Nêu hiện tượng quan sát được, giải thích và viết phương trình hoá học của các phản ứng xảy ra trong ba thí nghiệm trên.