

## BÀI THỰC HÀNH 3

### DẤU HIỆU CỦA HIỆN TƯỢNG VÀ PHẢN ỨNG HÓA HỌC

Phân biệt được hiện tượng vật lí và hiện tượng hoá học.

Nhận biết dấu hiệu có phản ứng hoá học xảy ra.

#### I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

##### 1. Thí nghiệm 1

*Hoà tan và đun nóng kali pemanganat (thuốc tím) :*

Lấy một lượng (khoảng 0,5 g) thuốc tím đem chia làm ba phần.

- Bỏ một phần vào nước đựng trong ống nghiệm (1), lắc cho tan (cầm ống nghiệm đập nhẹ vào lòng bàn tay).
- Bỏ hai phần vào ống nghiệm (2) rồi đun nóng (làm như cách đun nóng ở thí nghiệm 2, bài thực hành 1). Đưa que đóm cháy dở còn tàn đỏ vào để thử, nếu thấy que đóm bùng cháy<sup>(\*)</sup> thì tiếp tục đun. Khi nào que đóm không bùng cháy thì ngừng đun, để nguội ống nghiệm. Sau đó đổ nước vào, lắc cho tan (chất rắn trong ống nghiệm có tan hết không ?).

Quan sát màu của dung dịch trong hai ống nghiệm.

##### 2. Thí nghiệm 2

*Thực hiện phản ứng với canxi hidroxit :*

- a) Dùng ống thuỷ tinh thổi hơi thở lần lượt vào ống nghiệm (1) đựng nước và ống nghiệm (2) đựng nước vôi trong (dung dịch canxi hidroxit). Quan sát thấy gì trong mỗi ống nghiệm ?
- b) Đổ dung dịch natri cacbonat lần lượt vào ống nghiệm (1) đựng nước và ống nghiệm (2) đựng nước vôi trong. Quan sát thấy gì trong mỗi ống nghiệm ?

#### II – TƯỜNG TRÌNH

1. Mô tả những gì quan sát được. Trong hai ống nghiệm, ở ống nào xảy ra hiện tượng vật lí, ống nào xảy ra hiện tượng hoá học ? Giải thích.
2. Ghi lại hiện tượng xuất hiện trong mỗi ống nghiệm. Dấu hiệu nào chứng tỏ có phản ứng xảy ra. Viết phương trình chữ của phản ứng.

Cho biết : a) Trong hơi thở ra có khí cacbon dioxit, hai chất mới tạo ra là canxi cacbonat và nước ; b) Hai chất mới tạo ra thì một cũng là canxi cacbonat và một là natri hidroxit.