

(NỘI DUNG GHI BÀI)

BÀI 12: SỰ BIẾN ĐỔI CHẤT

I. HIỆN TƯỢNG VẬT LÝ

1. Quan sát :

- Nước → Nước → Nước
(rắn) (lỏng) (hơi)
- Muối → dd muối → muối
(rắn) (lỏng) (rắn)

2. Nhận xét :

Trong các quá trình trên nước cũng như muối vẫn giữ nguyên là chất ban đầu.

3. Kết luận :

Hiện tượng các chất biến đổi mà vẫn giữ nguyên là chất ban đầu gọi là hiện tượng vật lý.

II. HIỆN TƯỢNG HOÁ HỌC

1. Quan sát :

* TN1

+ Trộn đều bột sắt(Iron) với bột lưu huỳnh(Sulfur) rồi chia làm 2 phần:

- Phần 1: Dùng nam châm hút sắt.
- Phần 2: Đổ vào ống nghiệm và đun nóng. Đưa nam châm lại gần sản phẩm thu được: nam châm không hút sản phẩm.

* TN2

Cho 1 ít đường trắng vào ống nghiệm. Đun nóng ống nghiệm bằng ngọn lửa đèn cồn. Đường cháy thành than và nước.

2. Nhận xét :

- Trong các quá trình trên : sắt(Iron), bột lưu huỳnh(Sulfur), đường đã biến đổi thành chất khác

3. Kết luận :

- Hiện tượng chất biến đổi có tạo ra chất khác gọi là hiện tượng hoá học.

BÀI 13: PHẢN ỨNG HÓA HỌC

I. Định nghĩa:

- Phản ứng hoá học là quá trình biến đổi chất này thành chất khác.

- Cách ghi phản ứng hoá học:

Chất Chất
tham gia → tạo thành
(Ban đầu) (Sản phẩm)
Giữa các chất có dấu +

VD

- Ghi phương trình chữ, xác định chất tham gia và sản phẩm ở các phản ứng hoá học sau:

+ Đốt cháy Hydrogen trong không khí tạo thành nước

+ Đường phân hủy thành than

(Một chất cháy là chất đó tác dụng với oxygen có trong không khí)

+ **Trả lời:**

a, Chất tham gia: Hydrogen, oxygen

Sản phẩm: Nước

Hydrogen + oxygen \rightarrow Nước

b, Chất tham gia: Đường

Sản phẩm: Nước, than

t^o

Đường \rightarrow Than + Nước

II. Diễn biến của phản ứng hoá học

Trong phản ứng hoá học chỉ có liên kết giữa các nguyên tử thay đổi làm cho phân tử này biến đổi thành phân tử khác, kết quả là chất này biến đổi thành chất khác.

III. Điều kiện để phản ứng hoá học xảy ra.

Phản ứng hoá học xảy ra được khi các chất tham gia tiếp xúc với nhau, có trường hợp cần đun nóng, có trường hợp cần chất xúc tác...

IV Dấu hiệu nhận biết có phản ứng hoá học xảy ra.

Nhận biết phản ứng hoá học xảy ra dựa vào dấu hiệu có chất mới tạo thành (có sự thay đổi màu sắc, thay đổi trạng thái), sự toả nhiệt hay phát sáng...