

CHƯƠNG 1: CHẤT – NGUYÊN TỬ – PHÂN TỬ

Bài 2: Chất (tt)

III. Chất tinh khiết

1. Hỗn hợp

- *Hỗn hợp* gồm hai hay nhiều chất trộn lẫn vào nhau. Tính chất cũ hỗn hợp thay đổi tùy thuộc vào tính chất của thành phần.

2. Chất tinh khiết

- Một chất không lẫn thêm bất cứ chất nào gọi là *chất tinh khiết*. Chất tinh khiết có những tính chất vật lí và hoá học nhất định.

3. Tách chất ra khỏi hỗn hợp

Dựa vào tính chất khác nhau của các chất, người ta có thể tách riêng các chất ra khỏi hỗn hợp bằng các phương pháp như: tách, chiết, gạn, lọc, cho bay hơi, chưng cất,...

Bài 4: Nguyên tử

1. Nguyên tử là gì?

- Nguyên tử là hạt vô cùng nhỏ và trung hòa về điện.

- Cấu tạo nguyên tử:

+ Hạt nhân mang điện tích dương.

+ Vỏ tạo bởi một hay nhiều electron mang điện tích âm.

2. Hạt nhân nguyên tử

- Hạt nhân nguyên tử tạo bởi proton và notron.

- Kí hiệu:

+ Proton: p(+)

+ Notron: n (không mang điện)

- Trong mỗi nguyên tử:

$$\text{Số } p = \text{số } e$$

3. Lớp electron

- Electron luôn chuyển động quanh hạt nhân và sắp xếp thành từng lớp.

- Nhờ có các electron mà nguyên tử có khả năng liên kết.