

Bài 6: ĐƠN CHẤT VÀ HỢP CHẤT – PHÂN TỬ.

I. Đơn chất:

1. Đơn chất là gì?

- Đơn chất là những chất tạo nên từ **một** nguyên tố hóa học.
- Đơn chất kim loại có ánh kim, dẫn điện, dẫn nhiệt.
VD: Iron, Copper....
- Đơn chất phi kim không có ánh kim, không dẫn điện - nhiệt (trừ than chì).
VD: Carbon, phosphorus, khí oxygen, khí hydrogen...

2. Đặc điểm cấu tạo:

- Đơn chất kim loại các nguyên tử sắp xếp khít nhau và theo một trật tự xác định.
- Đơn chất phi kim các nguyên tử thường liên kết với nhau theo một số nguyên tử nhất định và thường là **2**.

II. Hợp chất:

1. Hợp chất là gì?

Hợp chất là những chất tạo nên từ **hai** nguyên tố hóa học trở lên.

☞ Có 2 loại hợp chất:

- Hợp chất vô cơ:

VD: Muối ăn tạo bởi 2 nguyên tố là Na và Cl, Sulfuric acid tạo bởi 3 nguyên tố là H, S, O

- Hợp chất hữu cơ:

VD: Glucose tạo nên từ C, H và O

2. Đặc điểm cấu tạo:

Trong hợp chất, nguyên tử của các nguyên tố liên kết với nhau theo một tỉ lệ và thứ tự nhất định

III. Phân tử:

1. Định nghĩa

- Phân tử là hạt đại diện cho chất, gồm một số nguyên tử liên kết với nhau và thể hiện đầy đủ tính chất hoá học của chất.

2. Phân tử khối

- Phân tử khối là khối lượng của phân tử tính bằng đơn vị carbon,
- Cách tính phân tử khối: phân tử khối một chất bằng tổng nguyên tử khối của các nguyên tử trong phân tử.

Vd:

$$\begin{aligned}\text{PTK Khí oxygen}(2.O) &= 2.16 \\ &= 32 \text{ đvC}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{PTK nước}(2H, 1.O) &= \\ &= 2.1 + 1.16 = 18 \text{ đvC}\end{aligned}$$