

## HOÁ HỌC 8 – TUẦN 4

### ĐƠN CHẤT – HỢP CHẤT VÀ PHÂN TỬ

#### **1. Đơn chất:**

- Là những chất tạo nên từ một nguyên tố hóa học.

VD: Ca, O<sub>2</sub>, S, P, N

##### **+ Đơn chất kim loại**

Ví dụ: K, Ca, Ba, Fe,....

Trong đơn chất kim loại các nguyên tử sắp xếp khít nhau và theo 1 trật tự nhất định

##### **+ Đơn chất phi kim**

Ví dụ: O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>, C, P, S

Trong đơn chất phi kim các nguyên tử thường liên kết với nhau theo 1 số nhất định và thường là 2

#### **2. Hợp chất:**

- Là những chất tạo nên từ hai nguyên tố hóa học trở lên. VD: H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaCl, KNO<sub>3</sub>,....

- Trong hợp chất, nguyên tử các nguyên tố liên kết với nhau theo 1 tỉ lệ và thứ tự nhất định

VD: H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ( 2 nguyên tử H liên kết với 1 nguyên tử S và liên kết 4 nguyên tử O)

#### **3. Phân tử:**

Là hạt đại diện cho chất, gồm một số nguyên tử liên kết với nhau và thực hiện đầy đủ tính chất hóa học của chất. VD: O<sub>2</sub>, NaCl, Cl<sub>2</sub>, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>...

#### **4. Phân tử khối:**

Là khối lượng phân tử tính bằng đơn vị cacbon; bằng tổng nguyên tử khối của các nguyên tử trong phân tử.

**VD:** Tính phân tử khối của FeCl<sub>2</sub>.

Nguyên tử khối của Fe là 56 đvC; nguyên tử khối của Cl là 35,5 đvC=> Phân tử khối của FeCl<sub>2</sub> = 56 + 2x 35,5 = 127 đvC

### HỌC SINH THỰC HIỆN NHIỆM VỤ HỌC TẬP

**Câu 1.** Tính phân tử khối của:

- Nitơ đioxit, biết phân tử gồm 1 N và 2 O.
- Axit photphoric, biết phân tử gồm 3 H, 1 P và 4 O.
- Canxi photphat, biết phân tử gồm 3 Ca, 2 P và 8 O.
- Amoni cacbonat, biết phân tử gồm 2 N, 8 H, 1 C và 3O.

**Câu 2.** Hãy so sánh xem phân tử nitơ đioxit nặng hay nhẹ hơn phân tử axit photphoric, phân tử canxi photphat, phân tử amoni cacbonat bao nhiêu lần.