Tuần 4\_ Hóa học 8

**Bài 5: NGUYÊN TỐ HÓA HỌC (tt)**

III. **Nguyên tử khối (NTK)**

* Nguyên tử khối là khối lượng nguyên tử tính bằng đơn vị Cacbon (đvC).
* 1 đvC = mC

Mà mC = 1,9926 .10-23 gam

* 1đvC = 1,6605. 10-24 gam

**Ví dụ 1:**

NTKO= 16 đvC

NTKS= 32 đvC

NTKK= 39 đvC

NTKFe= 56 đvC

NTK3 Mg = 3.24= 72 đvC

NTK2 Na = 2.23= 46 đvC

**Ví dụ 2:** Khối lượng tính bằng gam của 2 N

**Ta có**:

NTK 2N= 2.14= 28 đvC

m2N= 28. 1,6605.10-24 =46,494 .10-24 gam

**Bài 6**: **ĐƠN CHẤT VÀ HỢP CHẤT- PHÂN TỬ**

1. **Đơn chất**

* Đơn chất là những chất được tạo nên từ một nguyên tố hóa học.
* Ví dụ:
* đơn chất lưu huỳnh : do S tạo nên
* Đơn chất khí hiđro : do 2H tạo nên
* Đơn chất đồng: do Cu tạo nên.
* Phân loại: 2 loại
* Đơn chất kim loại
* Đơn chất phi kim
* Đặc điểm cấu tạo
* Đơn chất kim loại: các nguyên tử sắp xếp khít nhau và theo một trật tự nhất định
* Đơn chất phi kim: các nguyên tử thường liên kết với nhau theo một số nhất định và thường là 2

**Vd**: Đơn chất khí Oxi do 2O tạo nên.

1. **Hợp chất**

* Hợp chất là những chất được tạo nên từ 2 nguyên tố hóa học trở lên

Ví dụ:

* Nước : do 2H và O tạo nên.
* Muối ăn: do Na, Cl tạo nên
* Phân loại: 2 loại
* Hợp chất vô cơ
* Hợp chất hữu cơ
* Đặc điểm cấu tạo: trong hợp chất, các nguyên tử liên kết với nhau theo tỉ lệ và thứ tự nhất định.