**BÀI 6: ĐƠN CHẤT – HỢP CHẤT – PHÂN TỬ**

**I. ĐƠN CHẤT**

**1. Khái niệm**

– Khí oxi tạo nên từ nguyên tố **O**.

– Kim loại natri tạo nên từ nguyên tố **Na**.

– Kim loại nhôm tạo nên từ nguyên tố **Al**.

=> khí oxi, kim loại **Na**, **Al** gọi là đơn chất.

\* Định nghĩa: Đơn chất do 1 nguyên tố hoá học cấu tạo nên.

– Đơn chất kim loại: Dẫn điện, dẫn nhiệt, có ánh kim.

– Đơn chất phi kim: Không dẫn điện, không dẫn nhiệt, không có ánh kim.

\*Kết luận:

– Đơn chất do 1 nguyên tố hóa học cấu tạo nên.

– Gồm 2 loại đơn chất : Đơn chất kim loại và đơn chất phi kim.

**2. Đặc điểm cấu tạo**

– Đơn chất kim loại: Nguyên tử sắp xếp khít nhau và theo một trật tự xác định.



– Đơn chất phi kim: Nguyên tử liên kết với nhau theo một số nhất định (thường là 2 nguyên tử).

**II. HỢP CHẤT**

**1. Khái niệm**

Ví dụ:

– Nước: **H2O** gồm nguyên tố **H** và nguyên tố **O**.

– Muối ăn: **NaCl** gồm nguyên tố **Na** và **Cl.**

– Axit sunfuric: **H2SO4** gồm nguyên tố**H, S** và **O**.

\* Định nghĩa: Hợp chất là những chất tạo nên từ 2 nguyên tố hóa học trở lên.

– Hợp chất gồm:

+ Hợp chất vô cơ:**H2O, NaOH, NaCl, H2SO4….**

+ Hợp chất hữu cơ: **CH4** (metan), **C12H22O11** (đường),**C2H2**(axetilen), **C2H4** (etilen),…

**2. Đặc điểm cấu tạo**

– Trong hợp chất: Nguyên tố liên kết với nhau theo một tỷ lệ và một thứ tự nhất định.