**ỦY BAN NHÂN DÂN THÀNH PHỐ THỦ ĐỨC**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THỊ ĐỊNH**

**NỘI DUNG GHI BÀI HÓA 8**

**Tuần 13 (từ 29/11/2021 – 04/12/2021)**

**Tiết 25 - MOL**

**1. Mol là gì?**

Mol là lượng chất có chứa 6.1023 nguyên tử hoặc phân tử của chất đó

Con số 6.1023 được gọi là số Avogađro, kí hiệu là N

**2. Khối lượng mol**

Khối lượng mol (kí hiệu là M) của một chất là khối lượng tính bằng gam của N nguyên tử hoặc phân tử chất đó.

Đơn vị: g/mol

Khối lượng mol có cùng số trị với nguyên tử khối hay phân tử khối của chất đó.

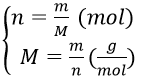
**3. Thể tích mol của chất khí**

Thể tích mol của chất khí là thể tích chiếm bởi N phân tử chất khí đó.

Trong đktc (25°C và 1 bar) thì thể tích 1 mol chất khí là 24,79 lít.

**Tiết 26, 27 - CHUYỂN ĐỔI GIỮA KHỐI LƯỢNG, THỂ TÍCH VÀ LƯỢNG CHẤT**

**1. Chuyển đối giữa lượng chất và khối lượng chất**

m = n. M ⇒ 

Trong đó: n là số mol (mol)

m là khối lượng chất (gam)

M là khối lượng mol (gam/mol)

**2. Chuyển đổi giữa lượng chất và thể tích khí**

V = 24,79. n   ⇒ n = V : 24,79 (mol)

Trong đó: n là số mol (mol)

V là thể tích khí ở 25oC, 1 bar.