

BÀI 9: CÔNG THỨC HÓA HỌC

I/ CÔNG THỨC HÓA HỌC CỦA ĐƠN CHẤT

- Công thức chung: A_x
- Trong đó: A: ký hiệu hóa học của nguyên tố
x: là số nguyên, chỉ số nguyên tử của nguyên tố A có trong 1 phân tử

VD:

Kim loại $x=1$, nên CTHH là KHHH	Phi kim
Copper: Cu Zinc: Zn Magnesium: Mg Iron: Fe	Khí Nitrogen: N_2 Khí Oxygen: O_2 Khí Hydrogen: H_2 Sulfur: S

II/ CÔNG THỨC HÓA HỌC CỦA HỢP CHẤT

- Công thức chung: $A_x B_y$ hoặc $A_x B_y C_z \dots$
- Trong đó: A, B, C: ký hiệu hóa học của các nguyên tố
x, y, z: là số nguyên, chỉ số nguyên tử của các nguyên tố có trong một phân tử

VD: Đá vôi (1Ca, 1C, 3O): $CaCO_3$

Thuốc tím (1K, 1Mn, 4O): $KMnO_4$

Nước (2H, 1O): H_2O

III/ Ý NGHĨA CỦA CÔNG THỨC HÓA HỌC

- Mỗi công thức hóa học chỉ một phân tử của chất
- Công thức hóa học của một chất cho biết các ý sau:
 - + Nguyên tố tạo ra chất
 - + Số nguyên tử mỗi nguyên tố có trong 1 phân tử chất
 - + Phân tử khối của chất

VD: Từ công thức hóa học $CaCO_3$ ta biết được:

- + Do nguyên tố Ca, C, O tạo ra
- + Có 1 nguyên tử calcium, 1 nguyên tử carbon, 3 nguyên tử oxygen trong 1 phân tử
- + Phân tử khối: 100 đvC

- **Lưu ý:** H_2 : 1 phân tử Hidro
 $2H$: 2 nguyên tử Hidro

DẶN DÒ

- Học bài
- Làm bài tập 1, 2, 3, 4 trang 33, 34 SGK
- Xem và soạn trước phần I – bài Hóa trị

