

# HƯỚNG DẪN HỌC SINH HỌC TẠI NHÀ MÔN HÓA LỚP 8

## ÔN LẠI NỘI DUNG CHÍNH HỌC KÌ 1

### CHƯƠNG 2. PHẢN ỨNG HÓA HỌC

#### 1. Định luật bảo toàn khối lượng

- Nội dung định luật bảo toàn khối lượng

🔔 Xem lại ví dụ

#### 2. Phương trình hóa học

- Phương trình hóa học biểu diễn ngắn gọn phản ứng hóa học

- Các bước lập PTHH:

+ Viết sơ đồ của phản ứng

+ Cân bằng số nguyên tử mỗi nguyên tố

+ Viết PTHH

- Ý nghĩa PTHH: Cho biết tỉ lệ về số nguyên tử, số phân tử giữa các chất cũng như từng cặp chất trong phản ứng.

🔔 Xem lại các ví dụ

### CHƯƠNG 3. MOL VÀ TÍNH TOÁN HÓA HỌC

#### 1. Chuyển đổi giữa khối lượng chất (m), lượng chất (n), thể tích chất khí (V)

- Khối lượng chất:  $m = n \cdot M$  (g)

⇒ Lượng chất (số mol):  $n = \frac{m}{M}$  (mol)

- Thể tích chất khí (đktc):  $V = n \cdot 22,4$  (l)

⇒ Số mol chất khí (đktc):  $n = \frac{V}{22,4}$  (mol)

🔔 Làm lại các ví dụ

#### 2. Tỉ khối của chất khí:

- Tỉ khối của khí A đối với khí B

$$d_{A/B} = \frac{M_A}{M_B} \Rightarrow M_A = d_{A/B} \cdot M_B (\text{g/mol})$$

- Tỉ khối của khí A đối với không khí

$$d_{A/kk} = \frac{M_A}{29} \Rightarrow M_A = d_{A/kk} \cdot 29 (\text{g/mol})$$

#### 3. Tính theo công thức hóa học

- Biết CTHH của hợp chất, xác định thành phần % theo khối lượng các nguyên tố trong hợp chất.

🔔 Xem lại ví dụ

- Biết thành phần các nguyên tố, hãy xác định CTHH của hợp chất

🔔 Xem lại ví dụ

4. Tính theo phương trình hóa học

- Các bước tính tiến hành

🔔 Làm lại các ví dụ