

## A) HƯỚNG DẪN TỰ HỌC

- Xem sgk Bài 18 trang 63.

## B) NỘI DUNG BÀI HỌC

**Bài 18**

# MOL

**I. Mol là gì?**

Mol là lượng chất có chứa  $N$  ( $6 \cdot 10^{23}$ ) nguyên tử hoặc phân tử chất đó.

( $N = 6 \cdot 10^{23}$  : là số Avogadro)

**II. Khối lượng mol ( $M$ ) là gì?**

Khối lượng mol của một chất là khối lượng của  $N$  nguyên tử hoặc phân tử chất đó, tính bằng gam, có số trị bằng nguyên tử khối hoặc phân tử khối.

**III. Thể tích mol của chất khí là gì?**

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

Ở điều kiện chuẩn ( $25^{\circ}\text{C}$  và áp suất 1 bar), thể tích mol của các chất khí đều bằng 22,4 lít.

HĐVN

## C) LUYỆN TẬP

**Bài tập 1:** Dấu hiệu nào là chính để phân biệt hiện tượng hóa học với hiện tượng vật lí?

Gợi ý trả lời: có tạo ra chất mới.

**Bài tập 2:** Hiện tượng nào là hiện tượng vật lí (HTVL), hiện tượng hóa học (HTHH)?

1. Đốt cháy khí hiđro sinh ra nước.
2. Sắt nung nóng để rèn thành dao, cuốc, xẻng.
3. Đập tảng đá vôi thành những cục đá nhỏ.
4. Một lá đồng bị nung nóng, trên mặt phủ một lớp màu đen.
5. Cô cạn nước muối thu được muối.

Gợi ý trả lời

- 1) HTHH.
- 2) HTVL.
- 3) HTVL.
- 4) HTHH.
- 5) HTVL.

## D) HƯỚNG DẪN TỰ LUYỆN

Làm bài tập 1, 2, 3 SGK/47.