

Trắc nghiệm

1. MOL LÀ GÌ?

- A. Lượng chất chứa $6,022 \times 10^{23}$ hạt vi mô.
- B. Khối lượng của một chất.
- C. Thể tích của một chất.
- D. Số nguyên tử trong một phân tử.

2. TỈ KHỐI CỦA KHÍ A SO VỚI KHÍ B ĐƯỢC TÍNH BẰNG CÔNG THỨC NÀO?

- A. $\frac{dA}{B} = \frac{MB}{MA}$
- B. $\frac{dA}{B} = \frac{MA}{MB}$
- C. $\frac{dA}{B} = MA \times MB$
- D. $\frac{dA}{B} = MA + MB$



Điền khuyết

1. Mol là lượng chất có chứa
_____ nguyên tử hoặc phân
tử của chất đó.

2. Khối lượng mol của một chất là khối
lượng của _____ nguyên tử hoặc
phân tử chất đó tính theo đơn vị gam.

3. Tỷ khối của khí A đối với khí B là
tỷ lệ khối lượng mol giữa khí A và
khí _____.

Tính toán

1. Tính số mol của 44g CO_2 .

2. Tính tỉ khối của khí H_2 ($M = 2$ g/mol) so với khí O_2 ($M = 32$ g/mol).

3. Một bình chứa 2,24 lít khí ở điều kiện tiêu chuẩn. Tính số mol khí trong bình.