

HƯỚNG DẪN KIỂM TRA THƯỜNG XUYÊN 1
MÔN KHOA HỌC TỰ NHIÊN 8 (2024 – 2025)

- Nội dung : bài 3 và bài 6 (lấy điểm trung bình)

- Hình thức: học sinh làm bài tự luận trên giấy.

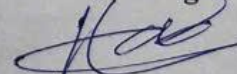
1. Hướng dẫn nội dung KTTX bài 3 – Mol và tỉ khối chất khí

- Nêu được khái niệm mol, tính được khối lượng mol và chuyển đổi được giữa số mol và khối lượng.
- Nêu được khái niệm tỉ khối, viết được công thức tính tỉ khối của chất khí và so sánh được chất khí này nặng hay nhẹ hơn chất khí khác, công thức tính tỉ khối.
- Nêu được khái niệm thể tích mol của chất khí ở áp suất 1 bar và 25 °C.
- Sử dụng công thức $n \text{ (mol)} = V \text{ (L)} / 24,79 \text{ (L/mol)}$ để chuyển đổi giữa số mol và thể tích chất khí ở điều kiện chuẩn: áp suất 1 bar ở 25 °C.

2. Hướng dẫn nội dung KTTX bài 6 – Tính theo phương trình hóa học

- Tính được lượng chất trong phương trình hóa học theo số mol, khối lượng hoặc thể tích ở điều kiện 1 bar và 25°C.
- Nêu được khái niệm hiệu suất của phản ứng.
- Tính được hiệu suất của 1 phản ứng dựa vào lượng sản phẩm thu được theo lý thuyết và lượng sản phẩm thu được theo thực tế.
- Năng lực nhận biết KHTN: Biết cách tính lượng chất tham gia và chất sản phẩm dựa vào phương trình hóa học, biết khái niệm hiệu suất phản ứng và cách tính hiệu suất của phản ứng.
- Năng lực tìm hiểu tự nhiên: Tính toán được lượng chất tham gia và lượng chất sản phẩm trong quá trình sản xuất.
- Vận dụng kiến thức, kỹ năng đã học: giải các bài tập tính theo phương trình hóa học và bài tập về tính hiệu suất của phản ứng

Nhóm trưởng



Trần Văn Hào