

**NỘI DUNG ÔN TẬP CUỐI HỌC KÌ I**  
**HÓA HỌC 8**

**Năm học: 2021 - 2022**

**I. LÝ THUYẾT**

- Mối quan hệ giữa các khái niệm: vật thể, chất, đơn chất, hợp chất, kim loại, phi kim, hợp chất vô cơ, hợp chất hữu cơ.
- Khái niệm hóa trị, quy tắc hóa trị, cách lập nhanh CTHH khi biết hóa trị.
- Khái niệm hiện tượng vật lí, hiện tượng hóa học. Phân biệt hiện tượng vật lí với hiện tượng hóa học.
- Nội dung, công thức của định luật bảo toàn khối lượng.
- Các bước lập PTHH.
- Khái niệm mol, khối lượng mol, thể tích mol chất khí. Các công thức chuyển đổi giữa m, n, V.
- Công thức tính tỉ khối chất khí A đối với khí B, khí A đối với không khí.
- Tính toán theo công thức hóa học

**II. BÀI TẬP**

- **Dạng 1:** Lập PTHH khi biết sơ đồ phản ứng ( bài 2, 3, 4 – tr58).
- **Dạng 2:** Điền hệ số, công thức hóa học thích hợp vào dấu ? trong các PTHH (bài 7 – tr58; bài 16.7 – tr22 sbt; 17.8 – tr24 sbt).
- **Dạng 3:** Tính khối lượng, thể tích, lượng chất, số nguyên tử (phân tử) dựa vào các công thức chuyển đổi (bài 1, 2, 3 – tr65; bài 3, 4 – tr67; bài 19.5; 19.6 – tr27 sbt).
- **Dạng 4:** Tính thành phần phần trăm các nguyên tố khi biết công thức hóa học (bài 1, 2 – tr71).
- **Dạng 5:** Tìm CTHH của hợp chất khi biết thành phần phần trăm, tỉ lệ khối lượng (bài 3, 4, 5 – tr71; bài 21.1, 21.2, 21.3 – tr28 sbt).