

## NỘI DUNG ÔN TẬP CUỐI HỌC KÌ I

Môn: HÓA HỌC 9

Năm học 2021 - 2022

### I. LÝ THUYẾT:

- Hợp chất vô cơ: oxit, axit, bazơ, muối. Mối quan hệ giữa các hợp chất vô cơ: Viết PTHH về tính chất, sản xuất, điều chế các chất, biết ứng dụng của:  $\text{CaO}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{NaCl}$ .
- Tính chất, phân loại một số phân bón hóa học thường dùng: phân bón đơn, phân bón kép, phân vi lượng.
- Tính chất vật lí, tính chất hóa học chung của kim loại. Viết PTHH về tính chất, sản xuất, điều chế, biết ứng dụng của:  $\text{Al}$ ,  $\text{Fe}$ .
- Khái niệm, tính chất, ứng dụng, quy trình sản xuất gang, thép.
- Yếu tố ảnh hưởng đến sự ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại không bị ăn mòn.

### II. BÀI TẬP:

- **Dạng 1:** Hoàn thành dãy biến hóa: (Bài 5 – tr21; bài 1 – tr 30; bài 3 – trang 41; bài 4 – tr51; bài 4 – tr69; bài 1 – tr 71)
- **Dạng 2:** Chọn chất thích hợp điền vào sơ đồ để lập PTHH (Bài 2 – tr27; bài 1 – tr 43; bài 2 – tr 51).
- **Dạng 3:** Bài tập nhận biết (Bài 2 – tr9; bài 2 – tr11; bài 3 – tr19; bài 4 – tr25; bài 1 – tr27; bài 2 – tr33; bài 2 – tr39)
- **Dạng 4:** Làm sạch, tinh chế (Bài 4 – tr58; bài 3 – tr60; bài 6, 7 – tr72)
- **Dạng 5:** Tính toán tổng hợp:
  - + Bài toán về hỗn hợp các chất (Bài 5 – tr54; bài 6 – tr58; bài 7 – tr 69)
  - + Bài toán về tăng giảm khối lượng thanh kim loại (bài 7 – tr51; bài 6 – tr69)
  - + Bài tập tìm công thức hóa học (bài 5- 69; bài 9 – tr72)