

A – MỞ ĐẦU

I - MỤC TIÊU CỦA CHƯƠNG

1. Về kiến thức

Học sinh hiểu :

- Khái niệm về liên kết hoá học.
- Nội dung quy tắc bát tử.
- Nguyên nhân tạo thành liên kết ion và liên kết cộng hoá trị.

Học sinh biết :

- Khái niệm về tinh thể ion, tinh thể nguyên tử, tinh thể phân tử, tinh thể kim loại và tính chất chung của các loại chất có cấu tạo mạng tinh thể như trên.
- Khái niệm điện hoá trị, cộng hoá trị, số oxi hoá.

2. Về kĩ năng

- Rèn luyện thao tác tư duy : so sánh, phân tích, tổng hợp, khái quát hoá.
- Viết công thức cấu tạo của các phân tử đơn chất và hợp chất.
- Xác định cộng hoá trị và điện hoá trị của các nguyên tố trong các hợp chất tương ứng.
- Phân biệt được đặc điểm về cấu tạo và tính chất của bốn loại tinh thể.

3. Giáo dục tư tưởng, đạo đức

- Sự liên quan chặt chẽ giữa hiện tượng và bản chất.
- Khả năng vận dụng các quy luật của tự nhiên vào đời sống và sản xuất phục vụ con người.

II - MỘT SỐ VẤN ĐỀ CẦN LƯU Ý

1. Nội dung của chương

- Làm sáng tỏ nguyên nhân của sự hình thành liên kết hoá học.

- Các loại liên kết và các kiểu liên kết. Đánh giá bản chất liên kết dựa vào độ âm điện.

- Các loại tinh thể và tính chất của mỗi loại.

2. Phương pháp dạy học

- Vận dụng các kiến thức về cấu tạo nguyên tử và quy tắc bát tử để giải quyết vấn đề về liên kết.

- Hướng dẫn HS so sánh, đối chiếu để rút ra được sự giống nhau và khác nhau giữa liên kết ion và liên kết cộng hoá trị, liên kết σ và liên kết π , liên kết trong các loại tinh thể.

- Nên sử dụng nhiều hình ảnh, mô hình để giúp HS dễ hình dung những vấn đề trừu tượng : Sự xen phủ các obitan, sự lai hoá, các kiểu mạng tinh thể ...