

Cấu tạo phân tử và liên kết hoá học

Đối tượng: học sinh chuyên, ôn thi học sinh giỏi chuyên

Nội dung:

- Giới thiệu năng lượng liên kết ; liên kết ion, liên kết cộng hóa trị ; công thức Lewis ;
- Và các thuyết cấu tạo gồm: thuyết sức đẩy giữa các cặp electron hóa trị (VSEPR), thuyết lai hóa orbital (orbital hybridisation), thuyết liên kết hóa trị (VB), thuyết Orbital phân tử (MO).

Mục đích tài liệu: nắm tính chất của liên kết ion và liên kết cộng hóa trị; áp dụng quy tắc bát tử để viết công thức Lewis, công thức cộng hưởng; dự đoán và giải thích dạng hình học phân tử; mô tả sự hình thành liên kết bằng thuyết VB và MO, giải thích được từ tính của phân tử.

Cấu tạo phân tử và liên kết hoá học

Revision #1

Created 28 March 2024 09:21:16 by IT Dept - The Gifted Battlefield

Updated 28 March 2024 09:23:09 by IT Dept - The Gifted Battlefield