

Nội dung ôn tập chuẩn bị thi cuối kỳ Môn Hóa Hữu Cơ (lớp CHE203L)

Thời gian thi: 14h00, thứ 4 ngày 13 tháng 2 năm 2019

Phòng 213, PThanh

- Các loại liên kết hóa học trong Hóa hữu cơ như liên kết hóa trị, hóa trị phân cực.
- Các loại orbital: s, p, lai hóa
- Các loại lai hóa: sp, sp², sp³
- Liên kết đơn, đôi, ba và phân biệt liên kết σ với liên kết π .
- Vẽ công thức cấu tạo phân tử hóa hữu cơ 3D: sử dụng nét gạch, nét đậm và nét đơn.
- Phân biệt acid và base, sắp xếp độ mạnh yếu của acid và base dựa trên pKa, ảnh hưởng của nhóm thế hút và đẩy electron lên độ mạnh acid/base.
- Điện tích tương trung (formal charge), hiện tượng resonance, sự di chuyển của electrons trên mạch phân tử (delocalization of electrons).
- Phân biệt các loại nhóm chức hóa hữu cơ
- Đọc tên alkane, cycloalkane, alkenes
- Đồng phân cis/trans của cycloalkane và alkenes
- Sử dụng cấu hình E/Z cho alkenes.
- Xác định được vị trí Carbon bất đối xứng (chirality center) trên phân tử
- Xác định được cấu hình R/S của phân tử tại vị trí Carbon bất đối xứng
- Phản ứng điều chế alkenes
- Phản ứng cộng ái điện tử vào alkenes (cộng halogen, HX, cộng H₂O) và quy tắc Markovnikov