

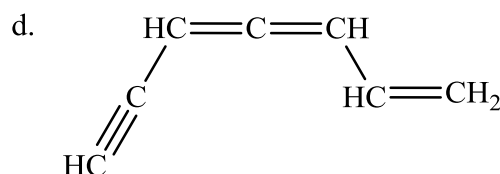
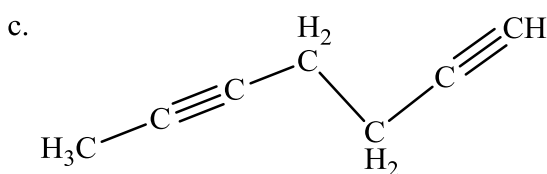
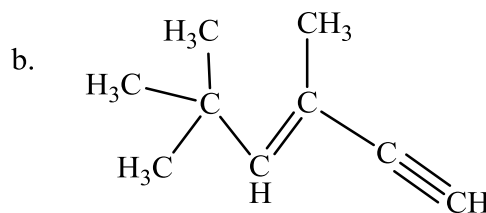
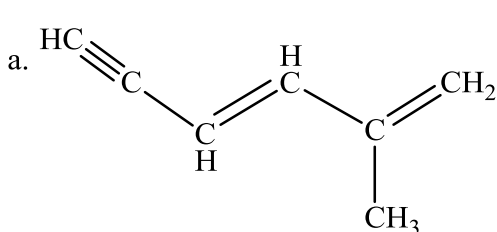
CHƯƠNG 2. CƠ CẤU ĐIỆN TỬ CỦA NGUYÊN TỬ CACBON. SỰ HÌNH THÀNH LIÊN KẾT TRONG HÓA HỮU CƠ

Câu 1. Bản chất của liên kết CHT là gì? Hãy trình bày bằng hình vẽ theo quan niệm hiện đại sự hình thành các liên kết cộng hoá trị trong mỗi phân tử sau đây:

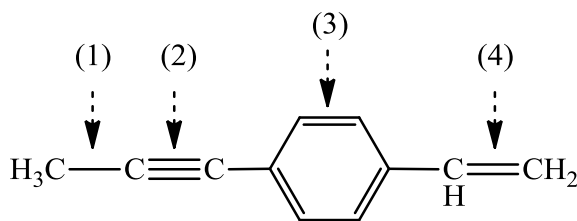


Câu 2. Bản chất của liên kết hiđro là gì? Nêu thí dụ minh hoạ. Trình bày bằng CTCT liên kết hiđro giữa các phân tử trong trường hợp: metanol, axit axetic, dd phenol trong etanol.

Câu 3. Hãy cho biết trạng thái lai hóa của nguyên tử Cacbon trong các hợp chất sau:



Câu 4: Hãy sắp xếp theo chiều giảm dần độ dài các liên kết được chỉ ra trong hợp chất sau:

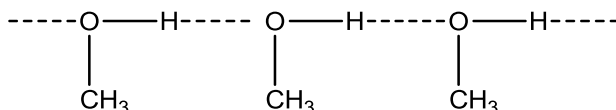


HƯỚNG DẪN GIẢI

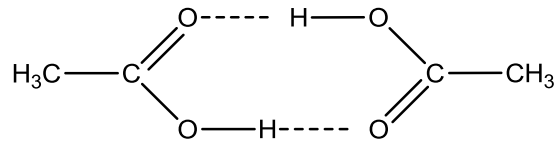
Câu 1: Theo lý thuyết

Câu 2:

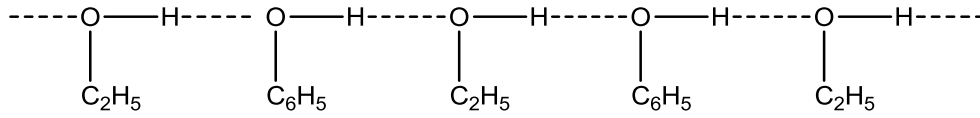
Metanol:



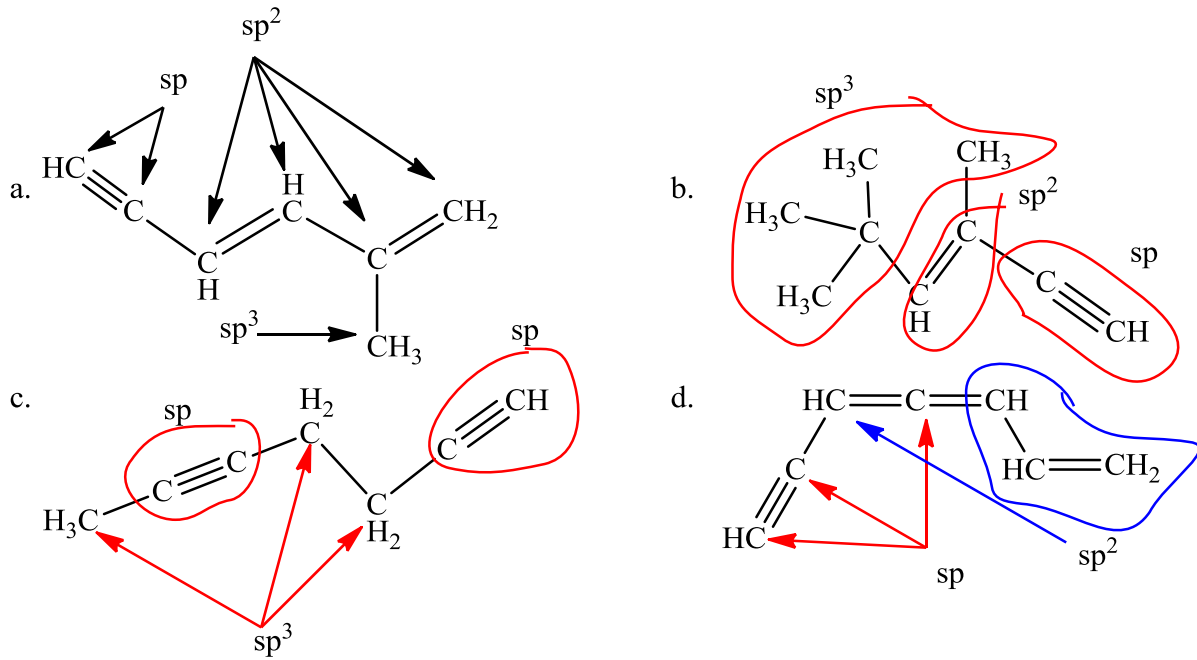
Axit axetic:



Phenol trong etanol:



Câu 3:



Câu 4: (1) > (3) > (4) > (2)