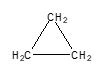
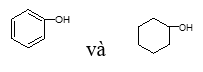
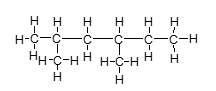
# Bài 13: Cấu tạo hoá học hợp chất hữu cơ

*Chỉ 400k mua trọn bộ Giáo án Hóa 11 Kết nối tri thức bản word trình bày đẹp mắt (Chỉ 50k cho 1 bài giảng bất kì):*  
**B1**: Gửi phí vào tài khoản **0711000255837 - NGUYEN THANH TUYEN** - Ngân hàng Vietcombank **(QR)**  
**B2**: Nhắn tin tới zalo **Vietjack Official - nhấn vào đây** để thông báo và nhận giáo án.  
Xem thử tài liệu tại đây: **Link tài liệu**  
**Giáo án Hóa 11 Bài 13 (Kết nối tri thức): Cấu tạo hoá học hợp chất hữu cơ**  
**I. MỤC TIÊU**  
**1. Kiến thức**  
Trình bày được:  
- Nội dung thuyết cấu tạo hóa học trong hóa học hữu cơ.  
- Khái niệm chất đồng đẳng và dãy đồng đẳng.  
- Chất đồng đẳng, chất đồng phân dựa vào công thức cấu tạo cụ thể của các hợp chất hữu cơ.  
Giải thích được: Hiện tượng đồng phân trong hóa hữu cơ.  
 Viết được công thức cấu tạo của 1 số hợp chất hữu cơ đơn giản (công thức cấu tạo đầy đủ, công thức cấu tạo thu gọn).  
**2. Năng lực**  
**\* Năng lực chung:**  
*- Năng lực tự chủ và tự học:* Kĩ năng tìm kiếm thông tin trong SGK, quan sát hình ảnh về các loại công thức cấu tạo của hợp chất hữu cơ để tìm hiểu về nội dung của thuyết cấu tạo hóa học trong hóa hữu cơ.  
*- Năng lực giao tiếp và hợp tác:* Làm việc nhóm tìm hiểu về các các loại công thức cấu tạo, hiện tượng đồng đẳng, đồng phân của các hợp chất hữu cơ.  
*- Năng lực giải quyết vấn đề và sáng tạo*: Giải thích được hiện tượng đồng phân trong hóa hữu cơ.  
\* **Năng lục hoá học:**  
*a. Nhận thức hoá học:* Trình bày được:  
- Các nội dung của thuyết cấu tạo hóa học trong hóa hữu cơ.  
- Khái niệm chất đồng đẳng và dãy đồng đẳng.  
 - Chất đồng đẳng, chất đồng phân dựa vào công thức cấu tạo cụ thể của các hợp chất hữu cơ.  
*b. Tìm hiểu tự nhiên dưới góc độ hóa học* được thực hiện thông qua các hoạt động: Thảo luận, quan sát hình ảnh về các loại công thức cấu tạo của hợp chất hữu cơ để tìm hiểu về nội dung của thuyết cấu tạo hóa học trong hóa hữu cơ.  
*c. Vận dụng kiến thức, kĩ năng đã học để giải thích được* hiện tượng đồng phân trong hóa hữu cơ.  
**3. Phẩm chất**  
- Chăm chỉ, tự tìm tòi thông tin trong SGK về thuyết cấu tạo hóa học, đồng đẳng, đồng phân.  
- HS có trách nhiệm trong việc hoạt động nhóm, hoàn thành các nội dung được giao.  
**II. THIẾT BỊ DẠY HỌC VÀ HỌC LIỆU**  
- Hình ảnh về các loại công thức cấu tạo của hợp chất hữu cơ.  
- Phiếu bài tập số 1, số 2....  
**III. TIẾN TRÌNH DẠY HỌC**  
**Kiểm tra bài cũ: Không**  
**1. Hoạt động 1: Khởi động**  
**a) Mục tiêu:** Thông qua câu chuyện giúp HS hiểu về cấu tạo của các hợp chất hữu cơ bằng cách trả lời câu hỏi được đặt ra?  
**b) Nội dung:**  
- Ngay từ khi hóa học hữu cơ mới ra đời, các nhà hóa học đã nổ lực nghiên cứu vấn đề thứ tự và cách thức liên kết của các nguyên tử trong phân tử, người ta gọi đó là cấu tạo hóa học.  
- Vậy cấu tạo hóa học của hợp chất hữu cơ được biểu diễn như thế nào? Và có điều gì ta cần lưu ý khi viết công thức cấu tạo của hợp chất hữu cơ?  
**c) Sản phẩm:** HS dựa trên câu chuyện, đưa ra dự đoán của bản thân.  
**d) Tổ chức thực hiện:** HS làm việc theo bàn, GV gợi ý, hỗ trợ HS.  
**2. Hoạt động 2: Hình thành kiến thức mới**  
  
  
  
  
**Hoạt động 1: THUYẾT CẤU TẠO HÓA HỌC**  
**Mục tiêu***:* HS trình bày được các nội dung của thuyết cấu tạo hóa học.  
  
  
  
  
**Hoạt động của GV và HS**  
  
  
**Sản phẩm dự kiến**  
  
  
  
  
**Giao nhiệm vụ học tập:** GV chia lớp làm 4 nhóm, trình chiếu các bảng ví dụ trong sgk và yêu cầu học sinh hoàn thành phiếu bài tập sau:  
  
  
  
  
  
**PHIẾU BÀI TẬP SỐ 1**  
1. So sánh cấu tạo hóa học của ethanol và dimethyl ether. Nhận xét về 1 số tính chất cơ bản của 2 hợp chất này dựa vào dữ liệu đã cung cấp trong ví dụ ở sgk.  
2. Hãy cho biết dạng mạch Cacbon tương ứng với các chất có trong ví dụ ở sgk.  
3. Quan sát bảng ví dụ ở sgk, cho biết nguyên nhân gây ra sự khác nhau về tính chất/ứng dụng của các cặp chất sau :  
   
- CH4 và CH3OH.  
- C3H8 và C20H42.  
   
- CH3-CH=CH2 và   
-   
   
  
  
  
  
  
**Thực hiện nhiệm vụ:** HS hoàn thành phiếu bài tập theo 4 nhóm.  
**Báo cáo, thảo luận:** Đại diện nhóm HS đưa ra nội dung kết quả thảo luận của nhóm.  
**Kết luận, nhận định:** GV nhận xét, đưa ra kết luận về những luận điểm chính của thuyết cấu tạo hóa học.  
  
  
**I. Thuyết cấu tạo hóa học :**  
- Trong phân tử HCHC, các nguyên tử liên kết với nhau theo đúng hóa trị và thứ tự liên kết được gọi là cấu tạo hóa học.  
- Trong phân tử HCHC, C có hóa trị IV và các nguyên tử C có thể liên kết với nguyên tử nguyên tố khác hoặc liên kết với nhau để tạo thành những dạng mạch C khác nhau.  
- Tính chất của hợp chất hữu cơ phụ thuộc thành phần phân tử và cấu tạo hóa học.  
  
  
  
  
**Hoạt động 2: CÔNG THỨC CẤU TẠO**  
**Mục tiêu***:* HS trình bày được khái niệm của CTCT và biểu diễn được cấu tạo phân tử của HCHC.  
  
  
  
  
**Hoạt động của GV và HS**  
  
  
**Sản phẩm dự kiến**  
  
  
  
  
**Giao nhiệm vụ học tập:** GV chia lớp làm 4 nhóm, yêu cầu học sinh hoàn thành phiếu bài tập sau:  
  
  
  
  
  
**PHIẾU BÀI TẬP SỐ 2**  
1. Trình bày khái niệm công thức cấu tạo?  
2. Hãy cho biết công thức cấu tạo được chia làm mấy loại? Đó là những loại nào?  
3. Công thức cấu tạo đầy đủ và công thức cấu tạo thu gọn khác nhau điểm nào?  
4. Viết công thức cấu tạo thu gọn (2 dạng) của HCHC sau :  
   
   
  
  
5. Viết công thức cấu tạo đầy đủ của các HCHC sau : CH3-CH2-OH, CH2=CH-CH3.  
6. Viết công thức cấu tạo thu gọn có thể có của các HCHC ứng với CTPT C4H10O.  
  
  
  
  
  
**Thực hiện nhiệm vụ:** HS hoàn thành phiếu bài tập theo 4 nhóm.  
**Báo cáo, thảo luận:** Đại diện nhóm HS đưa ra nội dung kết quả thảo luận của nhóm.  
**Kết luận, nhận định:** GV nhận xét, đưa ra kết luận về các cách biểu diễn cấu tạo phân tử HCHC.  
  
  
**II. Công thức cấu tạo**  
**1. Khái niệm**  
 Công thức biểu diễn cách liên kết và thứ tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử được gọi là công thức cấu tạo.  
**2. Cách biểu diễn cấu tạo phân tợp chất hữu cơ**  
 Cấu tạo của HCHC có thể biễu diễn dưới 2 dạng : công thức cấu tạo đầy đủ   
  
  
  
  
**………………………………………….**  
**………………………………………….**  
**………………………………………….**  
**Tài liệu có 8 trang, trên đây là tóm tắt 3 trang đầu của Giáo án Hóa học 11 Bài 13 Kết nối tri thức.**   
**Để mua Giáo án Hóa học 11 Cánh diều năm 2024 mới nhất, mời Thầy/Cô liên hệ:**  
**Tài liệu có đáp án, ấn vào đây!**  
**Xem thêm giáo án Hóa 11 sách Kết nối tri thức hay, chi tiết khác:**  
Bài 9: Ôn tập chương 2  
Bài 10: Hợp chất hữu cơ và hoá học hữu cơ  
Bài 11: Phương pháp tách biệt và tinh chế hợp chất hữu cơ  
Bài 12: Công thức phân tử hợp chất hữu cơ  
Bài 14: Ôn tập chương 3