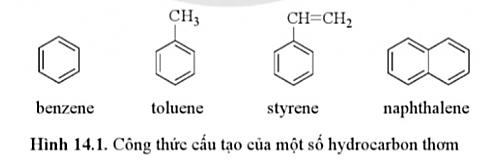
# Bài 14: Arene (Hydrocarbon thơm)

*Chỉ từ 400k mua trọn bộ Giáo án Hóa 11 Cánh diều bản PPT trình bày khoa học, 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**  
  
  
  
  
  
  
  
  
  
  
................................................  
................................................  
................................................  
Tài liệu có 54 trang, trên đây trình bày tóm tắt 10 trang của Giáo án POWERPOINT Hóa 11 Cánh diều Bài 14: Arene (Hydrocarbon thơm).  
**Giáo án Bài 14: Arene (Hydrocarbon thơm)**  
**I. MỤC TIÊU**  
**1. Kiến thức**  
Trình bày được:  
- Khái niệm về arene.  
- Viết được công thức và gọi tên của một số arene (benzene, toluene, xylene, styrene, naphthalene).  
- Đặc điểm về tính chất vật lí, trạng thái tự nhiên của 1 số arene, đặc điểm liên kết và hình dạng phân tử của benzene.  
- Tính chất hóa học đặc trưng, phương pháp điều chế trong công nghiệp và các ứng dụng của arene.  
**2. Năng lực**  
**\* Năng lực chung:**   
*- Năng lực tự chủ và tự học:* Kĩ năng tìm kiếm thông tin trong SGK, quan sát video, nghe mô tả về các thí nghiệm của arene để tìm hiểu tính chất hóa học của arene.  
*- Năng lực giao tiếp và hợp tác:* Làm việc nhóm tìm hiểu về khái niệm, cách gọi tên, tính chất vật lí, tính chất hóa học, phương pháp điều chế và ứng dụng của arene.  
*- Năng lực giải quyết vấn đề và sáng tạo*: Cách ứng xử thích hợp đối với việc sử dụng arene trong việc bảo vệ sức khỏe con người và môi trường.  
**\* Năng lực hóa học:**   
*a. Nhận thức hoá học:* Trình bày được:   
- Arene (hydrocarbon thơm) là những hydrocarbon trong phân tử chứa vòng benzen  
- Công thức chung dãy đồng đẳng của benzene.   
- Gọi tên thông thường và tên thay thế của một số arene (benzene, toluene, xylene, styrene, naphthalene).  
- Đặc điểm về tính chất vật lí, trạng thái tự nhiên của 1 số arene, đặc điểm liên kết và hình dạng phân tử của benzene.  
- Tính chất hóa học đặc trưng, phương pháp điều chế trong công nghiệp và các ứng dụng của arene.  
*b. Tìm hiểu tự nhiên dưới góc độ hóa học* được thực hiện thông qua các hoạt động: Thảo luận, quan sát video thí nghiệm của arene để tìm hiểu về tính chất hóa học của arene.  
*c. Vận dụng kiến thức, kĩ năng đã học để* biết cách ứng xử thích hợp đối với việc sử dụng arene trong việc bảo vệ sức khỏe con người và môi trường.  
- Chăm chỉ, tự tìm tòi thông tin trong SGK về khái niệm, cấu tạo, cách gọi tên thông thường và tên thây thế của 1 số arene.  
- 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, video về các thí nghiệm của arene.  
- Phiếu bài tập số 1, số 2....  
**III. TIẾN TRÌNH DẠY HỌC**  
**Kiểm tra bài cũ:** Không kiểm tra đầu giờ, kiểm tra bài cũ lồng vào trong tiết học.  
**1. Hoạt động 1: Khởi động**   
**a) Mục tiêu:** HS so sánh điểm giống và khác nhau của các hợp chất hydrocarbon thơm đơn giản với alkane và alkene  
**b) Nội dung:**   
  
Hãy nhận xét điểm giống nhau của các hợp chất trên, so sánh điểm giống nhau và khác nhau về cấu tạo của các hợp chất trên với alkane và alkene ?  
**c) Sản phẩm:** HS nêu điểm giống nhau của các hợp chất trên, so sánh điểm giống nhau và khác nhau về cấu tạo của các hợp chất trên với alkane và alkene  
**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 2.1: Khái niệm và danh pháp**  
**Mục tiêu***:* HS nêu khái niệm về arene. Viết được công thức và gọi tên của một số arene (benzene, toluene, xylene, styrene, naphthalene).  
  
  
  
  
**Hoạt động của GV và HS**  
  
  
**Sản phẩm dự kiến**  
  
  
  
  
**Giao nhiệm vụ học tập:** GV chia lớp làm 4 nhóm, hoàn thành phiếu bài tập sau:   
  
  
  
  
  
**PHIẾU BÀI TẬP SỐ 1**  
1. Quan sát hình 14.2: Nêu đặc điểm cấu tạo của phân tử benzene  
2. Biểu diễn các cách viết CTCT dạng thu gọn của benzene.  
3. Nêu khái niệm arene.  
4. Viết CTPT 4 đồng đẳng kế tiếp của benzene, từ đó viết CT chung dãy đồng đẳng của benzene.  
5. Quan sát bảng 14.1: Nêu cách gọi tên thông thường và quy luật gọi tên hệ thống của 1 số hydrocarbon thơm.  
  
  
  
  
  
**Thực hiện nhiệm vụ:** HS tham khảo thông tin SGK, 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:  
- Những hydrocarban trong phân tử chứa vòng benzene được gọi là các hydrocarbon thơm hay arene.  
- Dãy đồng đẳng của benzene có công thức chung: CnH2n-6 (n≥6≥6)  
- Ngoài dãy đồng đẳng của benzene còn có các hydrocarbon thơm mà mạch nhánh chứa liên kết bội hoặc chứa 2 hay nhiều vòng benzene ghép lại với nhau.  
- Khi gọi theo tên thay thế, vòng benzene được xem là mạch chính. Khi có 2 nhóm thế trên vòng benzene, vị trí của chúng có thể được chỉ ra bằng các chữ số 1,2; 1,3 hay 1,4 hoặc bằng các chữ cái là *o (ortho), m (meta), p (para)*  
  
  
1. Nêu đặc điểm cấu tạo của phân tử benzene  
2. Biểu diễn các cách viết CTCT dạng thu gọn của benzene.  
3. Nêu khái niệm arene.  
4. Viết CTPT 4 đồng đẳng kế tiếp của benzene, từ đó viết CT chung dãy đồng đẳng của benzene.  
5. Nêu cách gọi tên thông thường và quy luật gọi tên hệ thống của 1 số hydrocarbon thơm.  
  
  
  
  
................................................  
................................................  
................................................  
**Xem thử tài liệu tại đây:**  
Link tài liệu (PPT)  
Link tài liệu (word)