

## BÀI 36: LUYỆN TẬP HIĐROCACBON THƠM (Tiết 1)

### I. MỤC TIÊU:

**1. Kiến thức:** Củng cố, hệ thống hoá kiến thức về cấu tạo, tính chất benzen, đồng đẳng benzen và stiren

**2. Kỹ năng:**

- Viết phương trình hoá học
- Phân biệt các chất
- Giải bài toán tính khối lượng sản phẩm
- Tìm CTPT

**3. Thái độ:** Phát huy tinh thần làm việc tập thể

**4. Phát triển năng lực**

- Phát triển năng lực phát hiện và giải quyết vấn đề
- Phát triển năng lực sáng tạo và làm việc nhóm

### II. PHƯƠNG PHÁP:

- Dạy học phát hiện và giải quyết vấn đề
- PPDH đàm thoại tái hiện

### III. CHUẨN BỊ:

**1. Giáo viên:** Phiếu học tập. Máy chiếu

**2. Học sinh:** Học bài cũ

### IV. TIẾN TRÌNH BÀI DẠY:

**1. Ổn định lớp:** Kiểm tra sĩ số, đồng phục...

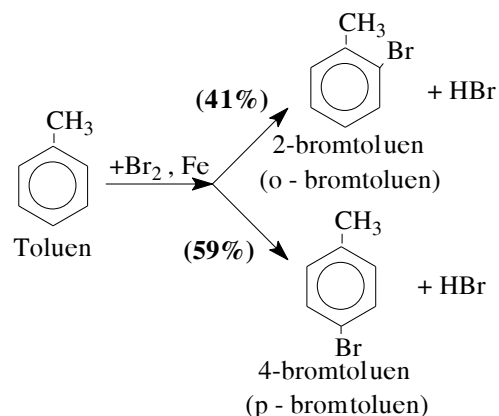
**2. Kiểm tra bài cũ:** Kết hợp trong bài

**3. Nội dung:**

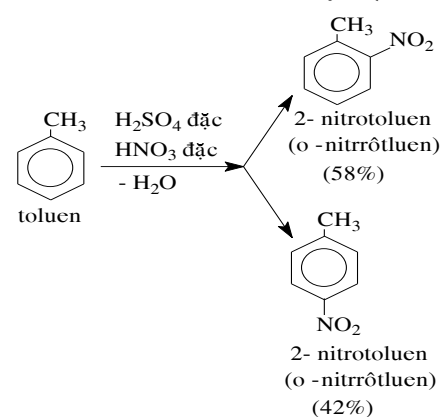
HOẠT ĐỘNG GV VÀ HS	NỘI DUNG
<p><b><u>Hoạt động 1: Củng cố kiến thức</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Gv: Củng cố cho hs kiến thức về hidrocarbon thơm</li><li>- Gv phát vấn hs các kiến thức về CTTQ, đặc điểm cấu tạo, tính chất của benzen, đồng đẳng benzen và stiren</li></ul> <p><b><u>Hoạt động 2: Bài tập vận dụng</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>- Gv phát phiếu học tập cho hs</li><li>Hs thảo luận 10', trả lời</li><li>Đại diện hs lên bảng trình bày, hs khác nhận xét, bổ sung</li><li>- Gv nhận xét, đánh giá, củng cố kiến thức</li></ul>	<p><b>I. Kiến thức cần nắm vững:</b>sgk</p> <p>Lưu ý cách gọi tên</p> <p><b>II. Bài tập:</b></p> <p><b><u>Bài tập 1:</u></b> Viết PTHH.</p> <ul style="list-style-type: none"><li>a - Toluen + Br<sub>2</sub> (bột Fe)</li><li>b - Toluen + HNO<sub>3</sub> đặc ( H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc)</li><li>c - Benzen + H<sub>2</sub> ( xt: Ni)</li><li>d - Etylbenzen + Cl<sub>2</sub> (ás)</li><li>e - Etylbenzen + dd KMnO<sub>4</sub> (t<sup>0</sup>).</li><li>g - Stile với dd Br<sub>2</sub>.</li></ul>

*Giải:*

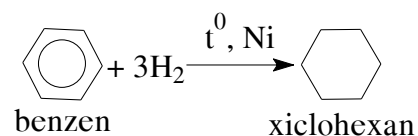
**a. Toluen + Br<sub>2</sub> (bột Fe)**



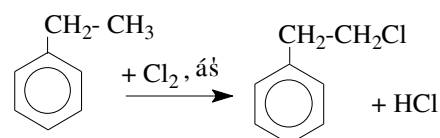
**b. Toluen + HNO<sub>3</sub> đặc ( H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc)**



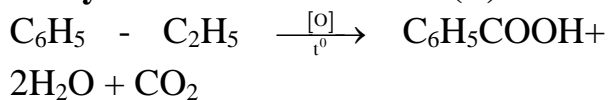
**c. Benzen + H<sub>2</sub> ( xt: Ni)**



**d. Etylbenzen + Cl<sub>2</sub> (ánh sáng)**

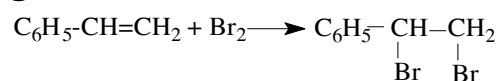


**e. Etylbenzen + dd KMnO<sub>4</sub> (t<sup>0</sup>).**



Còn ở điều kiện thường không phản ứng với dd KMnO<sub>4</sub>.

**g. Stilen với dd Br<sub>2</sub>.**



**Bài tập 2:** Trình bày phương pháp hoá học phân biệt các chất lỏng sau:

	<p>benzen, stiren, toluen, và hex-1-in.</p> <p><u><i>Giải:</i></u></p> <p>- Dùng dung dịch AgNO<sub>3</sub> trong NH<sub>3</sub> để nhận biết hex -1-in.</p> $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{C}\equiv\text{CH} + [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + 2\text{NH}_3 + \text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{C}\equiv\text{CAg}\downarrow$ <p>- Dùng dung dịch KMnO<sub>4</sub> để nhận biết stiren ở điều kiện thường: mất màu dung dịch KMnO<sub>4</sub>. Còn toluen làm mất màu dung dịch KMnO<sub>4</sub> ở điều kiện đun nóng. Benzen không làm mất màu dung dịch KMnO<sub>4</sub>.</p>
--	---

**4. Củng cố:** Củng cố trong mỗi bài

**V. Dẫn dò:**

- Làm những bài tập còn lại trong SGK
- Nắm vững các nội dung kiến thức
- Chuẩn bị phần tiếp theo