Bài 31: LUYỆN TẬP ANKEN VÀ ANKAĐIEN

I. MŲC TIÊU:

1.Kiến thức:

- Củng cố kiến thức về tính chất hoá học của anken, ankađien
- Biết cách phân biệt ankan, anken và ankađien

2.Kī năng:

- Phân biệt ankan, anken và ankađien
- Viết phương trình hoá học của các chất
- Tính thành phần phần trăm của metan, anken
- 3. Thái độ: Kích thích sự hứng thú với bộ môn, phát huy khả năng tư duy của học sinh

4. Phát triển năng lực

- Phát triển năng lực phát hiện và

II. PHƯƠNG PHÁP:

- Dạy học phát hiện và giải quyết giải quyết vấn đề
- Phát triển năng lực sáng tạo vấn đề
- PPDH đàm thoại tái hiện

III. <u>CHUẨN BỊ</u>:

- 1. Giáo viên: Chuẩn bị hệ thống kiến thức và bài tập. Máy chiếu.
- 2. Học sinh: Ôn tập

IV. TIẾN TRÌNH BÀI DẠY:

- 1. Ôn định lớp: Kiểm tra sĩ số, đồng phục...
- 2. Kiểm tra bài cũ: Kiểm tra trong quá trình luyện tập
- 3. Nội dung:

Đặt vấn đề: Anken và ankađien giống và khác nhau như thế nào? → Vài bài

HOẠT ĐỘNG GV VÀ HS NỘI DUNG Hoạt động 1:

I. Kiến thức cần nắm vững:

- GV hướng dẫn HS kẻ bảng kiến thức cần nắm vững như sau
- HS kẻ bảng kiến thức cần nắm vững, sau đó điền nội dung kiến thức vào

	ANKEN	ANKAÐIEN
1) Công thức phân tử	C_nH_{2n} , $n\geq 2$	$C_nH_{2n-2}, n \ge 3$
2) Đặc điểm cấu tạo	Mạch hở, chứa một liên	Mạch hở, chứa hai liên kết
	kết đôi trong phân tử,	đôi trong phân tử, trong đó
	trong đó chứa một liên kết	chứa hai liên kết pi (∏).
	pi (∏).	
	+ Có đồng phân mạch C và đồng phân vị trí liên kết	
	đôi.	
	+ Một số có đồng phân hình học (cis và trans)	
3) Tính chất hoá học đặc	1. Phản ứng cộng hợp: H ₂ , HX, Br ₂ (dd).	

trung	2. Phản ứng trùng hợp.	
4) Sự chuyển hoá ankan,	ANKAN	
anken và ankađien	H2XLE TICOXI	
	ANKEN $\frac{-H_2, xt,t^o}{xt,t^o,+H_2}$ ANKADIEN	

Hoạt động 2:

- Gv phân mỗi bàn cùng làm 1 bài tập
 Hs đại diện lên bảng làm bài, hs khác nhận xét, bổ sung
- Gv đánh giá

II. Bài tâp:SGK

- 1.a) $CH_2 = CH_2 + Br_2 \rightarrow CH_2Br CH_2Br$
- b) $3CH_3$ CH_2 = CH_2 + $2KMnO_4$ + $4H_2O$ \rightarrow $3CH_3$ CH_2OH – CH_2OH + $2MnO_2\downarrow$ + 2KOH

2. *Gọi ý*:

Cách 1: Dẫn lần lượt từng khí đi qua dd nước vôi trong $Ca(OH)_2$ dư, khí nào phản ứng cho kết tủa trắng đó là khí CO_2 . $CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 \downarrow$ trắng $+ H_2O$. Hai khí còn lại dẫn qua dung dịch brom loãng, khí nào phản ứng làm mất màu dung dịch brom là khí etilen, còn lại là khí metan.

 $CH_2 = CH_2 + Br_2 \rightarrow CH_2Br - CH_2Br$

Cách 2: Dẫn lần lượt từng khí qua bình đựng dung dịch KMnO₄, khí nào làm mất màu dung dịch thuốc tím là khí etilen. $3CH_2 = CH_2 + 2KMnO_4 + 4H_2O \rightarrow 3CH_2OH$ − $CH_2OH + 2MnO_2 \downarrow + 2KOH$

Hai khí còn lại dẫn lần lượt qua nước vôi trong dư, khí nào cho kết tủa trắng là khí CO_2 , khí còn lại là metan $CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 \downarrow trắng + H_2O$.

3. *Gọi ý*:

J. dyt y.	
ANKAN	ANKAN
ANKEN $\frac{H_2}{\text{xt. } t^0, +H_2}$ ANKIN	ANKEN H, r, r, +H ₂ ANKIN
ANKAN ANKEN - H ₂ , xt. ¹⁰ ANKIN ANKIN	ANKAN ANKEN THE THE TENT OF

4.*Gọi ý*:

$$CH_{3}-CH_{3} \xrightarrow{\text{ANKIN}} CH_{2}=CH_{2}+H_{2}$$

$$CH_{2}=CH_{2}+Cl_{2}\rightarrow CH_{2}Cl-CH_{2}Cl$$

$$CH_{3}-CH_{3}+Cl_{2} \xrightarrow{\text{ANKIN}} \frac{CH_{2}-C$$

5.Trả lời: Đáp án đúng: A.

6.
$$CH_2=CH-CH_2-CH_3$$
 ANEXN CH₂= $CH-CH=CH_2+H_2$
 $nCH_2=CH-CH=CH_2$ $\xrightarrow{xt, t^0, P}$ $(-CH_2-CH=CH-CH_2-)_n$

7.
$$C_nH_{2n-2} + \left(\frac{3n-1}{2}\right)O_2 \rightarrow nCO_2 + (n-1)H_2O$$

$$(14n-2)g \qquad n \text{ mol}$$

$$5,4 \text{ g} \qquad 0,4 \text{ mol}$$

$$\rightarrow 5,4n = 0,4(14n-2) \rightarrow n = 4$$

$$V_{ay}^2 X \text{ là } C_4H_6 \text{ (Đáp án: A)}$$

4. Củng cố: Củng cố trong từng bài

VI. Dặn dò:

- Nắm vững kiến thức về anken và ankađien

- Làm bài tập: $6.20 \rightarrow 6.24 \text{ SBT}$

- Chuẩn bị bài "Ankin"