

Ôn Tập Tuần 20, 21

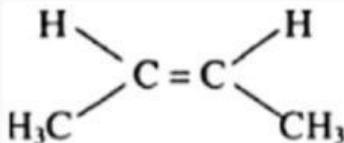
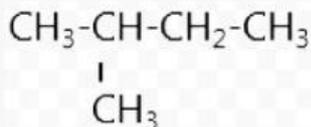


Ong tìm chữ

D	W	E	K	A	L	K	Y	N	E
K	O	F	A	K	L	O	L	K	B
Q	F	I	U	G	D	K	O	Y	E
N	Z	G	A	E	M	U	E	A	E
M	V	L	X	L	D	O	N	N	H
H	L	Z	U	Y	K	F	Y	A	E
L	J	Z	B	A	C	A	Z	H	A
H	C	P	B	L	A	G	N	R	R
E	S	D	K	Y	A	T	Z	E	D
K	C	T	A	A	T	B	O	V	R

- là các hydrocarbon no mạch hở chỉ chứa liên kết (liên kết σ) C-H và C-C trong phân tử.
- là các hydrocarbon không no, mạch hở, có chứa một liên kết $C=C$ trong phân tử.
- là các hydrocarbon không no, mạch hở có chứa một liên kết $-C\equiv C-$ trong phân tử.

Chọn tên thay thế

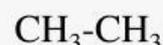
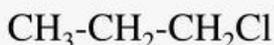
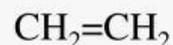
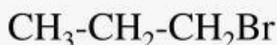


.....

.....

.....

Kéo sản phẩm chính vào đúng phản ứng



- $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow[(1:1) \text{ spc}]{\text{as}} \dots\dots\dots$
- $\text{CH}_3\text{-CH}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow \dots\dots\dots$
- $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}, t^0} \dots\dots\dots$

Nối 2 nửa trái tim để được trái tim hoàn hảo

Sử dụng nhiên liệu cháy sạch

Alkane

Khí thiên nhiên và khí dầu mỏ

Là nhiên liệu sạch được sử dụng rộng rãi

Để bảo vệ sức khỏe con người

Làm nguyên liệu cho công nghiệp mỹ phẩm



Trong video, để phân biệt alkane và alkene người ta dùng dung dịch

Chọn đáp án đúng

Câu 1. Công thức chung của alkyne là

- A.** C_nH_{2n+2} ($n \geq 1$). **B.** C_nH_{2n} ($n \geq 2$).
C. C_nH_{2n-2} ($n \geq 2$). **D.** C_nH_{2n-6} ($n \geq 6$).

Câu 2. Chất nào sau đây có đồng phân hình học?

- A.** $CH_2=CH-CH_2-CH_3$. **B.** $CH_3-CH=CH-CH_3$.
C. $CH_3-C(CH_3)=CH-CH_3$. **D.** $CH_2=C(CH_3)-CH_2-CH_3$.

Câu 3. Ở điều kiện thường, hydrocarbon nào sau đây ở thể lỏng?

- A.** CH_4 . **B.** C_3H_6 . **C.** C_4H_6 . **D.** C_5H_{12} .

Câu 4. Trong công nghiệp, các alkane được điều chế từ nguồn nào sau đây?

- A.** Sodium acetate. **B.** Dầu mỏ và khí dầu mỏ.
C. Aluminium carbide. **D.** Khí biogas.

