b. Hidrokarbon Tak Jenuh

Hidrokarbon tak jenuh adalah senyawa karbon yang memiliki ikatan rangkap dua atau tiga. Contoh utamanya adalah **alkena dan alkuna** yang akan kita pelajari lebih lanjut.

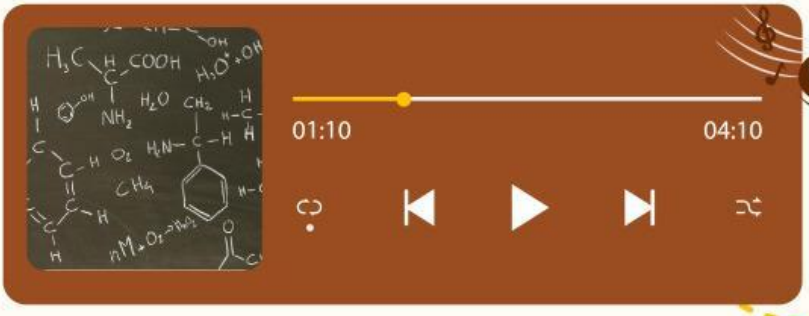
1) Alkena

Alkena termasuk hidrokarbon alifatik yang memiliki ikatan rangkap ..... antar atom karbon. Ikatan rangkap ini muncul karena hilangnya dua atom hidrogen pada karbon yang bersebelahan. Ciri khas alkena adalah penamaannya berakhiran ..... dengan rumus umum ..... Senyawa alkena paling sederhana adalah etena.

Tabel 3. Tatanama Alkena

Jumlah atom karbon	Rumus molekul	Molekul	Nama alkena
2	C_2H_4	CH_2CH_2	Etena
3	C_3H_6	CH_2CHCH_3	Propena
4	C_4H_8	$CH_2CHCH_2CH_3$	1-Butena
5	C_5H_{10}	$CH_2CH(CH_2)_2CH_3$	1-Pentena
6	C_6H_{12}	$CH_2CH(CH_2)_3CH_3$	1-Heksena
7	C_7H_{14}	$CH_2CH(CH_2)_4CH_3$	1-Heptena
8	C_8H_{16}	$CH_2CH(CH_2)_5CH_3$	1-Oktena
9	C_9H_{18}	$CH_2CH(CH_2)_6CH_3$	1-Nonena
10	$C_{10}H_{20}$	$CH_2CH(CH_2)_7CH_3$	1-Dekena
11	$C_{11}H_{22}$	$CH_2CH(CH_2)_8CH_3$	1-Undekena
12	$C_{12}H_{24}$	$CH_2CH(CH_2)_9CH_3$	1-Dodekena

Ayo Bernyanyi Bersama!



MUSIC

CLICK HERE!

LIVEWORKSHEETS