



STD 10 – FIRST BELL 2.0 – CHEMISTRY – CLASS – 38

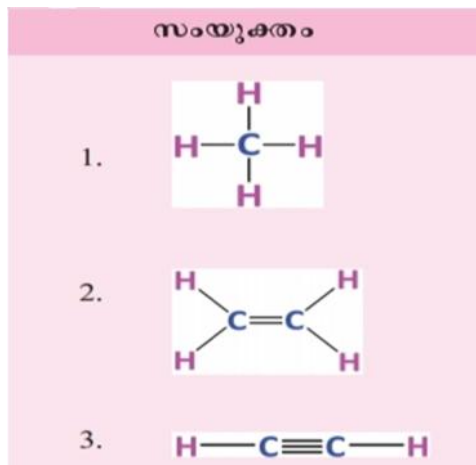
CHAPTER- 6

ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ നാമകരണവും ഐസോമെറിസവും

- കാർബണിക് സംയുക്തങ്ങളെക്കുറിച്ച് പഠിക്കുന്ന രസതന്ത്രശാഖയാണ് ഓർഗാനിക് കെമിസ്ട്രി.

കാർബണിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ സവിശേഷതകൾ

- കാർബണിന്റെ സംയോജകത 4 ആണ്.
- കാറ്റിനേഷൻ കഴിവ് കൂടുതലാണ്.
- 1 കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ തമ്മിൽ പരസ്പരം ഏക ബന്ധനം, ദ്വിബന്ധനം, ത്രിബന്ധനം എന്നിവ സാധ്യമാണ്.



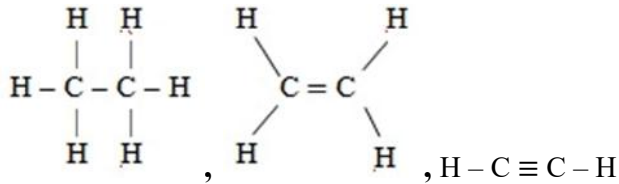
1. ഏക ബന്ധനം
2. ദ്വിബന്ധനം
3. ത്രിബന്ധനം.

ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ തൻ മാത്രസൂത്രം

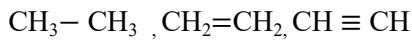
സംയുക്തങ്ങളുടെ ഘടന	തന്മാത്രാസൂത്രം
$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	C_2H_6
$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} = \text{C} \\ / \quad \diagdown \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	C_2H_4
$\text{H}-\text{C} \equiv \text{C}-\text{H}$	C_2H_2

- കാർബണും ഹൈഡ്രജനും അടങ്ങിയ സംയുക്തങ്ങളാണ് ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ .
- കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിൽ ഏക ബന്ധനം ,ദിബന്ധനം ,ത്രിബന്ധനം ഉള്ള സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ട്.

കണ്ടൻസ്ഡ് ഫോർമുല



- സംയുക്തങ്ങളെ ചുരുക്കി എഴുതുന്ന രീതിയാണിത്.



പട്ടിക പൂർത്തിയാക്കുക

കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുടെ എണ്ണം	സംയുക്തങ്ങളുടെ ഘടന	കണ്ടൻസ്ഡ് ഫോർമുല	തന്മാത്രാസൂത്രം
1	$ \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array} $	CH_4	CH_4
2	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	CH_3-CH_3	C_2H_6
3	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	C_3H_8
4	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
5	C_5H_{12}

Ans:

കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുടെ എണ്ണം	സംയുക്തങ്ങളുടെ ഘടന	കണ്ടൻസ്ഡ് ഫോർമുല	തന്മാത്രാ സൂത്രം
1	<pre> H H-C-H H </pre>	CH ₄	CH ₄
2	<pre> H H H-C-C-H H H </pre>	CH ₃ -CH ₃	C ₂ H ₆
3	<pre> H H H H-C-C-C-H H H H </pre>	CH ₃ -CH ₂ -CH ₃	C ₃ H ₈
4	<pre> H H H H H-C-C-C-C-H H H H H </pre>	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	C ₄ H ₁₀
5	<pre> H H H H H H-C-C-C-C-C-H H H H H H </pre>	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	C ₅ H ₁₂

തുടർ പ്രവർത്തനം

- കാർബണിക സംയുക്തങ്ങളുടെ സവിശേഷതകൾ പട്ടികപ്പെടുത്തുക?

Prepared by:

Sakeena T
HST PS
Iringannur Hss Calicut