

രസതന്ത്രം- X- യൂണിറ്റ് -6. ക്ലാസ് - 33

ഒർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ നാമകരണവും ഐസോമെറിസവും

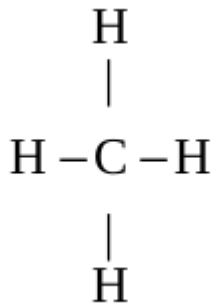
കാർബൺ എന്ന മൂലകം

വൈവിധ്യമാർന്ന ഒട്ടനവധി സംയുക്തങ്ങളിൽ കാർബൺ ഒരു ഘടകമാണ്. ഉയർന്ന കാറ്റിനേഷൻ കഴിവും മറ്റു മൂലകങ്ങളുമായി വിവിധതരം ബന്ധനങ്ങളിൽ ഏർപ്പെടാനുള്ള കഴിവും കാർബണിനുണ്ട്. കാർബണീക സംയുക്തങ്ങളെ കുറിച്ച് പഠിക്കുന്ന രസതന്ത്രശാഖയാണ് ഒർഗാനിക് രസതന്ത്രം.

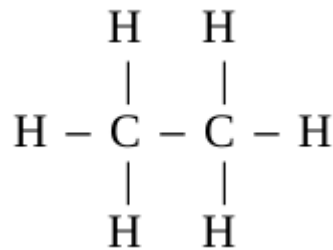
ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ

കാർബണും ഹൈഡ്രജനും മാത്രമടങ്ങിയ ഒർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളാണ് ഹൈഡ്രോ കാർബണുകൾ .

ഉദാ:



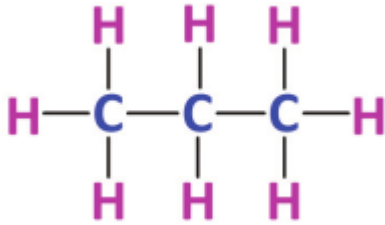
മീതെയ്ൻ



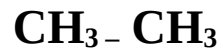
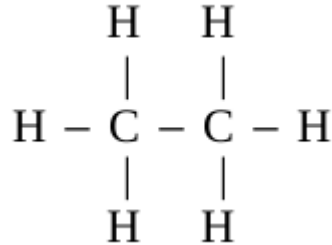
ഇതുമെയ്ൻ

കണ്ടൻസ്ഡ് ഫോർമുല

സംയുക്തങ്ങളുടെ ഘടന ചുരുക്കിയെഴുതുന്ന രീതിയാണ് കണ്ടൻസ്ഡ് ഫോർമുല .



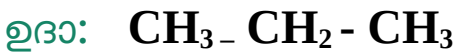
പ്രൊപെയ്ൻ



ഇസൊമെയ്ൻ

ആൽക്കെയ്ൻ

കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിൽ ഏകബന്ധനം മാത്രമുള്ള ഓപ്പൺ ചെയ്ൻ ഹൈഡ്രോകാർബണുകളെ ആൽക്കെയ്ൻ എന്ന വിഭാഗത്തിൽ ഉൾപ്പെടുത്തിയിരിക്കുന്നു.



ആൽക്കൈലുകളിൽ ഓരോ കാർബൺ ആറ്റത്തിന്റെയും എല്ലാ സംയോജനങ്ങളും ഏകബന്ധനം വഴി പൂർത്തീകരിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ ഇവയെ പൂരിത ഹൈഡ്രോ കാർബണുകളായി കണക്കാക്കാം.

കാർബൺ ആറ്റത്തിന്റെ എണ്ണം	ആൽക്കൈനുകളുടെ ഘടന	കണ്ടൻസ്ഡ് ഫോർമുല	തന്മാത്രാസൂത്രം
1	<pre> H H-C-H H </pre>	CH_4	CH_4
2	<pre> H H H-C - C-H H H </pre>	$\text{CH}_3 - \text{CH}_3$	C_2H_6
3	<pre> H H H H-C - C - C-H H H H </pre>	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	C_3H_8

ചോദ്യങ്ങൾ

1. ഹൈഡ്രോ കാർബണുകൾ എന്നാൽ എന്ത്?
2. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന പട്ടിക പൂർത്തിയാക്കുക.

കാർബൺ ആറ്റത്തിന്റെ എണ്ണം	ആൽക്കൈനുകളുടെ ഘടന	കണ്ടൻസ്ഡ് ഫോർമുല	തന്മാത്രാസൂത്രം
4	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
5	C_5H_{12}
