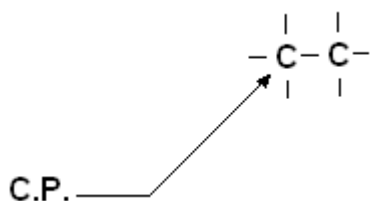




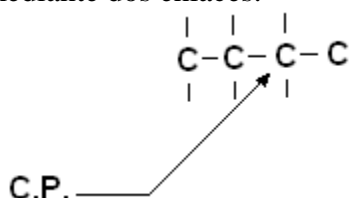
TIPOS DE ÁTOMOS DE CARBONO

De acuerdo a la forma en que se enlazan los átomos de carbono entre ellos mismos en las cadenas carbonadas, se distinguen carbonos primarios, secundarios, terciarios y cuaternarios.

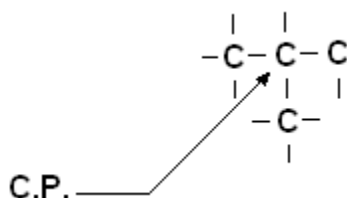
Carbono Primario. Emplea un enlace para unirse con otro carbono, quedando tres enlaces libres.



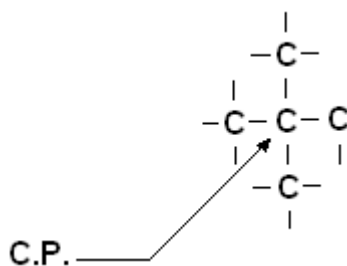
Carbono Secundario. Es aquel carbono que se une a otros átomos del elemento mediante dos enlaces.



Carbono Terciario. Es cuando el átomo de carbono se une mediante 3 enlaces a otros átomos de carbono.

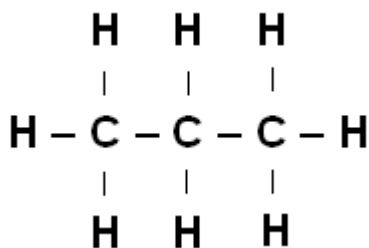


Carbono Cuaternario. El átomo de carbono se une a otros carbonos mediante 4 elementos.

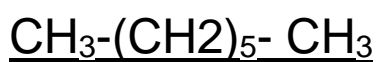
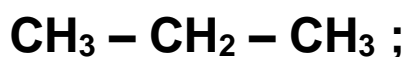


CLASES DE FORMULAS

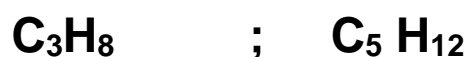
- Formula desarrollada



- Formula semidesarrollada



- Formula Global.



PRINCIPALES FUNCIONES QUÍMICAS ORGÁNICAS

FUNCION	GRUPO FUNCIONAL	FUNCION	GRUPO FUNCIONAL
Hidrocarburo	$\begin{array}{c} \\ -C- H \\ \end{array}$	Sales	$-COO-$ Metal
Alcohol	$-OH$	Esteres	$-COO-$
Aldehido	$-CHO$	Amina	$\begin{array}{c} \diagup \\ N \\ \diagdown \end{array}$
Cetona	$-CO-$	Amida	$-CO.NH_2$
Ácidos	$-COOH$	Nitrilo	$-CN$

NOMENCLATURA

PREFIJOS	# de C	PREFIJOS	# de C
Met	1	Eicos	20
Et	2	Uneicos	21
Prop	3	Doeicos	22
But	4	Trieicos	23
Pent	5	Tetraeicos	24
Ex	6	Pentaeicos	25
Hept	7	Triconta	30
Oct	8	Tetraconta	40
Non	9	Pentaconta	50
Dec	10	Exaconta	60
Undec	11	Heptaconta	70
Dodec	12	Octaconta	80
Tridec	13	Nonaconta	90
Tetradec	14	Hecta	100
Pentadec	15		