QUÍMICA ORGÁNICA COLEGIO MATRISA

REPRESENTACIÓN DE MOLÉCULAS ORGÁNICAS

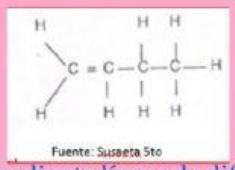
a) Fórmula empírica: Expresa los elementos que constitiyen la molécula y en que proporción se encuentra: $(C_2H_4)_n$

b)Fórmula Molecular: Indica el total de átomos que forman la molécula (C_4H_8)

c)Formula semidesarrolla:Es la que se utiliza con más frecuencia en ella además del número y posición de los átomos que forman la molécula, aparecen los enlaces entre carbonos:

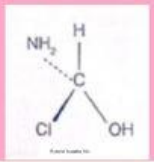
$$CH_2 = CH - CH_2 - CH_2 - CH_2OH$$

d)Formula desarrollada: Aquella molécula en la que aprecen sin excepción todos los enlaces, que intervienen en la molécula:



Fuente: Susbeta 5to

e) Fórmula estructural: En ella mediante líneas de diferentes grosor se intenta poner de manifiesto la esyrictira espacial de la molécula, obxservat=r la geometría de los enlaces, etc. Con ésta fórmula se obtiene una visión real de la forma de la molecula:



ISÓMEROS

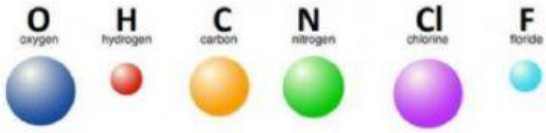
Los isómeros sosn compuestos que teniendo la misma fórmula molecular, difieren en sus estructura y sus propiedades

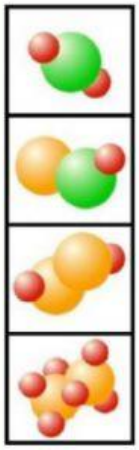
Fórmula bruta: C_4H_{10}

$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$	$CH_3 - CH(CH_3) - CH_3$
(butano)	(2 metil propano o isobutano)

LIVEWORKSHEETS

AHORA PRACTICA-UNE





HCN

CH

C_3

NH_3

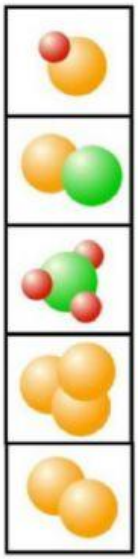
C_2H_6

C_2H_2

CN

C_2

NH_2



LeaTelyani

LIVEWORKSHEETS

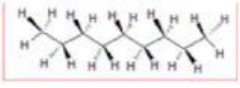
AHORA PRACTICA

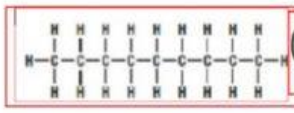
Nombre y apellido

Arrastre y suelte las fórmulas

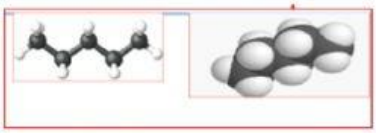
Substancia	Pentano	Nonano
Formula molecular		
Formula semidesarrollada		
Formula estructural		

C_5H_{12}





$CH_3\text{-}(CH_2)_7CH_3$



C_9H_{20}

LIVEWORKSHEETS