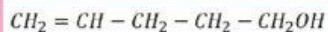
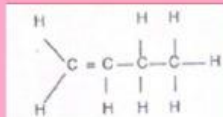


REPRESENTACIÓN DE MOLÉCULAS ORGÁNICAS

- a) Fórmula empírica: Expresa los elementos que constituyen 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) Fórmula semidesarrollada: 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:

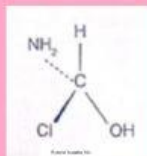


- d) Fórmula desarrollada: Aquella molécula en la que aparecen sin excepción todos los enlaces, que intervienen en la molécula:



Fuente: Susseta Sto

- e) Fórmula estructural: En ella mediante líneas de diferentes grosor se intenta poner de manifiesto la esyrictria 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 molécula:



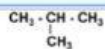
ISÓMEROS

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

Fórmula bruta: C_4H_{10}

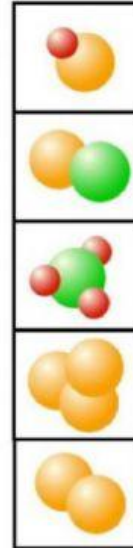
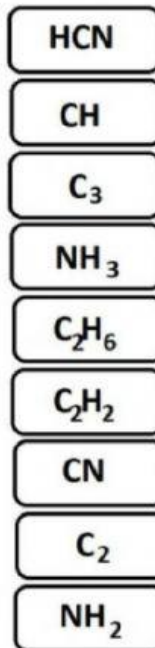
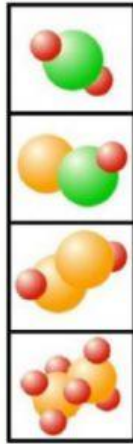
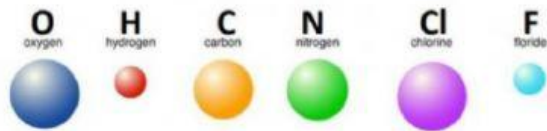


(butano)



(2 metil propano o isobutano)

AHORA PRACTICA-UNE



AHORA PRACTICA

Nombre y apellido

Arrastre y suelte las fórmulas

Substancia	Pentano	Nonano
Formula molecular		
Formula semidesarrollada		
Formula estructural		

