

# ALCANOS Y SUS REGLAS

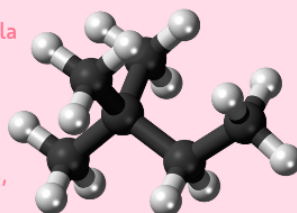


Un alcano es un hidrocarburo, un compuesto químico formado a partir de la combinación de carbono e hidrogeno, en este caso se trata de un hidrocarburo saturado ya que sus enlaces covalentes sencillos.

## REGLA 1

Determinar el número de carbonos de la cadena más larga, llamada cadena principal del alcano.

REGLA 2: los sustituyentes se nombran cambiando la terminación -ano del alcano y el cual deriva por -ilo (metilo, etilo, propilo, butilo,)

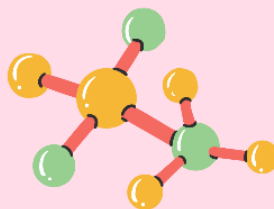


## REGLA 3

si tenemos varios sustituyentes se ordenan alfabéticamente precedidos por los localizadores, sus varios sustituyentes son iguales, se emplean los prefijos di, Tri, tetra, penta, hexa, para indicar el número de veces que aparece cada sustituyente en la molécula.

## REGLA 4

sí al numerar en ambas direcciones se obtienen los mismos localizadores, se asigna el localizador más bajo al sustituyente que va primero en el orden alfabético.



## REGLA 6

si dos o más cadenas tienen igual longitud se toma como principal la que tiene mayor número de sustituyentes.

REGLA 7: existen algunos sustituyentes con nombres comunes aceptados por la IUPAC, aunque se recomienda el uso de la nomenclatura sistemática.

## EJERCICIOS DEL TEMA

- 2 metil, - pentano
- 4 etil, 2,4 dimetil - hexano
- 3,3,6 trimetil, 5 etil, -octano
- 3 metano, 5 metano - heptano

