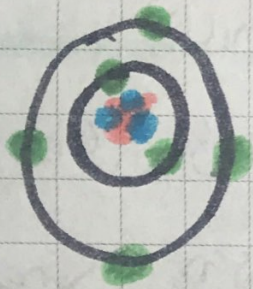


# El átomo de carbono

## Hibridación

Consiste en una mezcla de orbitales puros en un estado excitado para formar orbitales híbridos equivalentes con orientaciones determinadas en el espacio



Tipo de hibridación	Orbitales que se hibridan	Tipo de enlace simple, doble, triple
$sp^3$	s, $p_x$ , $p_y$ , $p_z$	C-C simple
$sp^2$	s, $p_x$ , $p_y$	C=C doble
$sp$	s, $p_x$	C≡C triple

## Tipos de hidrocarburos

alcanos

alquenos

alquinos

## Geometría

109.5°

180°

180°

Ángulo de enlace  
109.5°

120°

180°

## Solución modulo

### Orgánicas

Sangre

alcohol

agua

azúcar

café

leche

Frutas

Pintrras

madera

Gas

Gelatinas

Aceite

plata de un

reloj

Jabón

Perfume

Acetona

Olores (frutas)

### Inorgánicas

Minerales  
dul de leche

esmalte

Cubiertas

Estufa

Gasolina

Energía química

Vino de uva