

Christian school  
 Ciencias Naturales  
 Maestra: Kenia De La Cruz  
 Repaso no.2

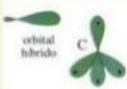
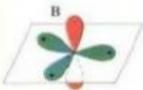
I-Escribe en el cuadro si la característica corresponde a compuestos orgánicos o inorgánicos.

Son compuestos cuyo componente principal es el átomo de carbono.	
Se forman compuestos con todos los elementos de la tabla periódica.	
Se forman compuestos con el hidrógeno, oxígeno nitrógeno y azufre.	
En un principio se pensaba que solo provenían de materia viva.	
El enlace más frecuente es covalente	
Al unirse los carbonos forman millones de compuestos.	

II-Completa el cuadro con la información requerida, arrastra cada palabra a su lugar correspondiente.

sp<sup>3</sup>      sp<sup>2</sup>      SP

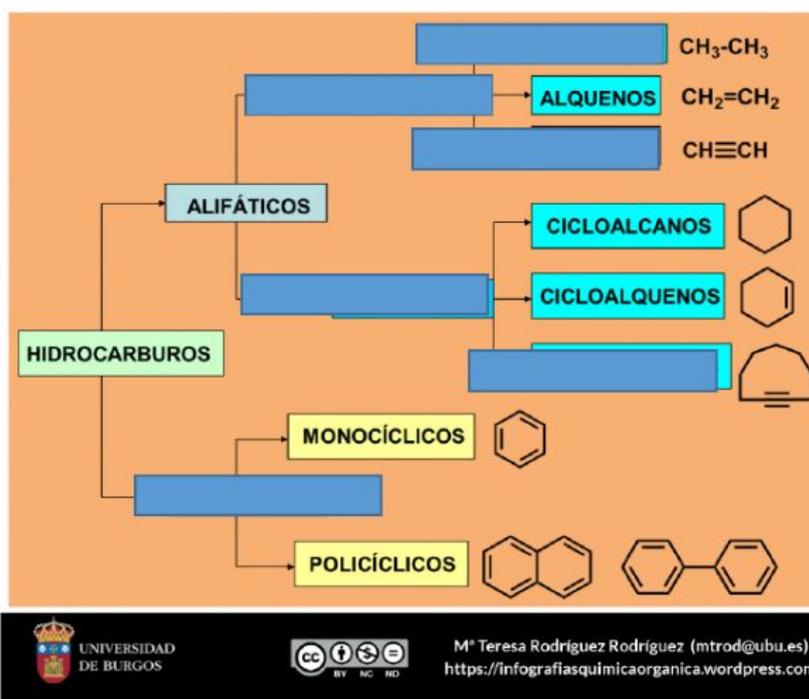
180      120      109.5

Tipo de hibridación	Orbitales que se hibridan	Tipos de enlace Simple, doble, triple	Tipos de hidrocarburos	Geometría	Ángulos de enlace
	S, P <sub>x</sub> , P <sub>y</sub> , P <sub>z</sub>	C-C simple	alcanos		
	S, P <sub>x</sub> , P <sub>y</sub>	C=C doble	alqueno		
	S, P <sub>x</sub>	C≡C triple	alquino		

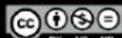
III-Completa el siguiente esquema.

Alicíclicos	Acíclicos	Aromáticos	Alcanos
Cicloalquinos	Alquinos		

## CLASIFICACIÓN DE HIDROCARBUROS



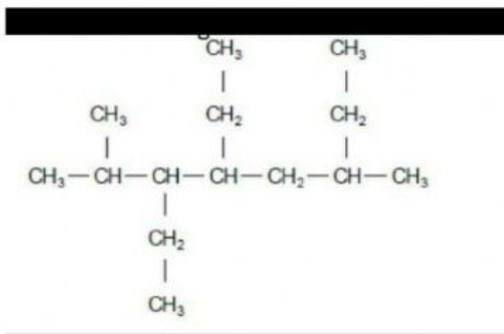
UNIVERSIDAD DE BURGOS



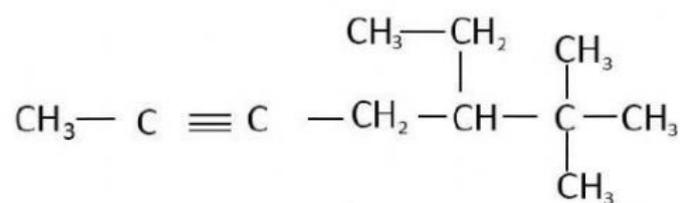
M<sup>a</sup> Teresa Rodríguez Rodríguez (mtrrod@ubu.es)  
<https://infografiasquimicaorganica.wordpress.com>

IV-Nombres estos hidrocarburos.

1.



2.



AulaFacil.com