

# Actividad

1 Contesta falso o verdadero según corresponda

- a. Todo compuesto orgánico contiene carbono
- b. Los compuestos orgánicos e inorgánicos se rigen por las mismas leyes
- c. Friedrich Wöhler sintetizó el cianato de amonio sustancia similar a la urea
- d. Los compuestos inorgánicos están formados por hidrógeno, oxígeno, nitrógeno, azufre, fósforo, halógenos, y con raras excepciones metales como hierro, sodio, potasio entre otros.

V  
F  
V  
V

## En tu cuaderno

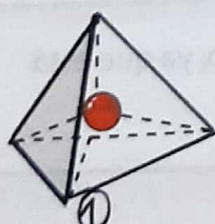
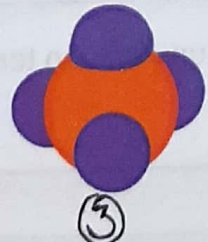
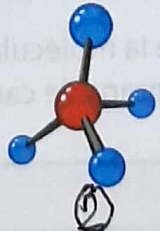
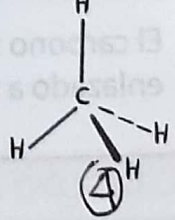
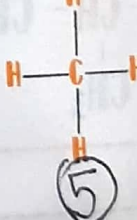
2 Realiza un cuadro donde clasifiques entre orgánicos e inorgánicos los siguientes elementos y compuestos.

Sangre - Alcohol - Agua - Minerales - Sal de mesa - Azúcar - Café - Leche  
 - Frutas - Esmalte - Pinturas - Madera - Cubiertos - Estufa - Gasolina - Gas  
 - Energía Química - Golosinas - Aceite - Vaso de vidrio - Pila de un reloj -  
 Jabón - Perfume - Acetona - Olores Frutales

3 El carbono presenta formas alotrópicas con propiedades características. Une con una línea según corresponda.

GRAFITO		Forma moléculas esféricas
DIAMANTE		Consta de átomos que se enlazan para formar anillos de 6 átomos
FULLERENOS		Forma moléculas tetragonales





4 Une con una línea la imagen que corresponda al tipo de modelo o proyección.

 ①	 ③	 ②	 ④	 ⑤
--	--	--	--	--

② Modelo de barras y esferas	③ Proyección de cuñas	⑤ Fórmula estructural o esquemática	④ Modelo escalar	① Modelo geométrico
---------------------------------	--------------------------	--	---------------------	------------------------



# Rejilla de respuestas

	1	2	3	4	5	6	7	8	9
	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>





# Historia, de la química Orgánica

Se divide en dos periodos: Analítico / sintético

→ Periodo Analítico:

desde tiempos remotos del ser humano emplea sustancias orgánicas sin saberlo, sustancias extraídas de animales y vegetales

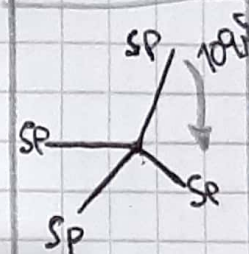
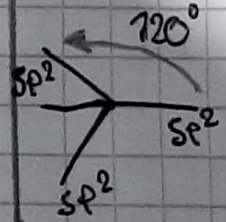
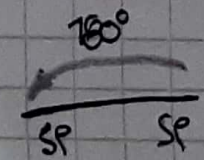
## Propósito

Comprender que es la hibridación y los tipos que se presentan en los orbitales del átomo

## 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	tipos simple, doble, triple	tipos de hibridación	geometría	ángulos de enlace
$sp^3$	$s, p_x, p_y, p_z$	C-C simple	Alcanos	 <p>Tetraédrica</p>	109,5
$sp^2$	$s, p_x, p_y$	C=C doble	Alquenos		120°
$sp$	$s, p_x$	C≡C triple	Alquinos		180°

Scrive