

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.



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

DIAMANTE

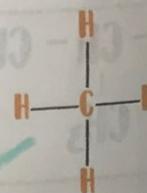
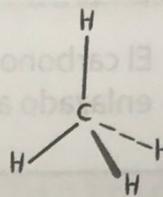
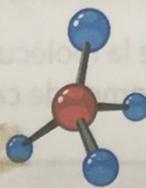
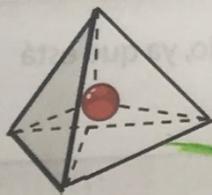
FULLERENOS

Forma moléculas esféricas

Consta de átomos que se enlazan para formar anillos de 6 átomos

Forma moléculas tetragonales

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



Modelo de barras y esferas

Proyección de cuñas

Fórmula estructural o esquemática

Modelo escalar

Modelo geométrico

Solución módulo

Orgánicos

Sangre
alcohol
agua
azúcar
café
leche
Frutas
Pinturas
madera
Gas
Gelatinas
Aceite
pila de un
reloj
jabón
perfume
acetona
Olores (Frutas)

Inorgánicos

Minerales
dulce de leche
esmalte
cubiertas
estufa
Gasolina
Energía química
Vino de uva