

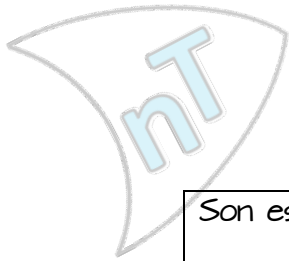


EJERCICIOS

MOLÉCULAS Y CRISTALES

- Relaciona en tu cuaderno las frases siguientes con los términos que aparecen a continuación: átomos aislados, moléculas, cristales.
 - Estas sustancias están formadas solo por no metales:
 - Solo se presentan así los gases nobles:
 - Son estructuras formadas por un número de átomos reducido:
 - Son estructuras formadas por un gran número de átomos:
 - Aparecen siempre en estado sólido:
 - Aparecen siempre en estado gaseoso:
 - Dependiendo de la sustancia, pueden aparecer en estado sólido, líquido o gas:
 - Las sustancias olorosas son de este tipo:
 - El Na_2S es un ejemplo de este tipo de sustancias:
 - El CO_2 es un ejemplo de este tipo de sustancias:
- Razona si son ciertas o no las siguientes frases.
 - Todos los elementos químicos pueden formar moléculas.
 - Algunos elementos químicos se presentan en la naturaleza en forma de átomos aislados.
 - Nunca podremos saber el número de átomos que forman un cristal.
- Indica si las sustancias simples que forman estos elementos se presentan como átomos, moléculas o cristales.
 - Helio
 - Plomo
 - Cloro
 - Fósforo
 - Magnesio
 - Xenón
- Al escribir las columnas se han intercambiado algunas propiedades. Colócalas correctamente:

Moléculas	Cristales
Número definido de átomos	Numero variable de átomos
Son siempre sólidos a temperatura ambiente	Temperaturas de fusión y ebullición bajas



Son estructuras gigantes	Por lo general, son agregados de pocos átomos
Ejemplo: CO, N ₂	Ejemplo: sodio metal

5. Dadas las sustancias N₂, CO₂, CaO, MgCl₂ y SiCl₄:
- Clasificalas según su tipo de enlace.
 - A temperatura ambiente dos de ellas son gases, otras dos son sólidos y la restante es un líquido volátil. Identificalas.
6. Completa el diagrama con las palabras siguientes: *moléculas, redes cristalinas, iónico, covalente, metálico, cloruro de potasio (KCl), óxido nítrico (NO), cobre (Cu) y cuarzo (SiO₂)*.

