

Problema 361: ¿Qué propiedades tienen los compuestos covalentes moleculares?

PROPIEDADES DE LAS SUSTANCIAS COVALENTES MOLECULARES		
Propiedad	Característica	¿Por qué?
<b>Estructura</b>	Moléculas de un determinado número de átomos	Los átomos comparten electrones dando lugar a enlaces covalentes que los unen formando agregados que llamamos moléculas
<b>Estado físico</b>	Gas, líquido o sólido	Las moléculas más pequeñas suelen dar lugar a gases a no ser que las interacciones intermoleculares sean grandes.
<b>Puntos de fusión y ebullición</b>	Bajos	En general las fuerzas entre moléculas son débiles.
<b>Dureza</b>	Blandas	Debido a las débiles fuerzas intermoleculares.
<b>Solubilidad</b>	Las sustancias polares se disuelven en disolventes polares, como el agua, y las sustancias apolares se disuelven en disolventes apolares.	La solubilidad depende de la polaridad de las moléculas, las polares se disuelven en disolventes polares y las apolares en disolventes apolares.
<b>Conductividad eléctrica</b>	En general no son conductoras	Los electrones de los enlaces están localizados y carecen de cargas que se puedan desplazar.
<b>Ejemplos</b>	$O_2$ , $N_2$ , $H_2O$ , $CH_4$ , $C_6H_{12}O_6$ , $CH_3CH_2OH$	