

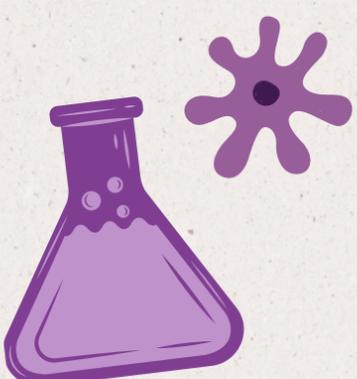
INFOGRAFÍA

ENLACE

Químico

ENLACE QUÍMICO ENTRE ÁTOMOS

Fuerzas que mantienen Unidas a los átomos que forman un cristal o una molécula



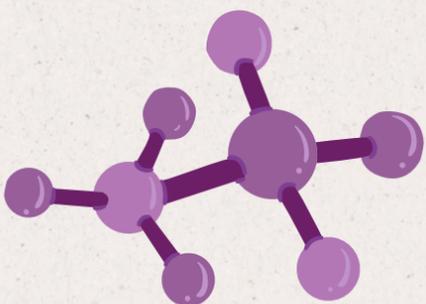
ENLACE QUÍMICO ENTRE MOLECULAS

Conjunto de fuerzas que unen las moléculas son responsables de qué una sustancia se presenta en estado sólido, líquido o gas, y también de qué se puede disolver en otra



LAS FUERZAS INVOLUCRADAS EN EL ENLACE QUÍMICO, LAS FUERZAS INVOLUCRADAS

Las fuerzas involucradas son de la naturaleza eléctrica



DATO

Para alcanzar la máxima estabilidad, todos los átomos tienen que obtener la configuración de valencia de los gases nobles, ocho electrones deben tener salvo el helio



IMPORTANCIA EN CUANTO A LA NOMENCLATURA QUÍMICA

La importancia de la nomenclatura química radica en la posibilidad de nombrar, organizar y clasificar los diversos tipos de compuestos químicos, de manera tal que solamente con su término identificativo se pueda tener una idea de qué tipo de elementos los componen

