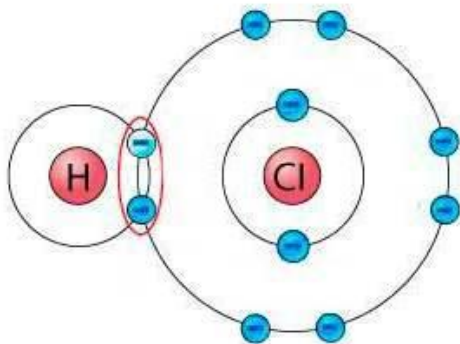


Un **compuesto** químico es una sustancia pura formada por dos o más elementos diferentes combinados siempre en **proporciones fijas**.

Algunos compuestos formados por dos o más elementos no metálicos se presentan en forma de **moléculas** en la que los átomos están unidos por **enlaces covalentes**. Estos compuestos tienen puntos de fusión y ebullición muy bajos y no conducen la corriente eléctrica

La molécula de cloruro de hidrógeno



La fórmula del cloruro de hidrógeno es HCl.

La configuración electrónica del último nivel energético de un átomo de cloro es **2 5**; es decir, le falta un electrón para completarlo (configuración de gas noble). El átomo de hidrógeno posee un único electrón en su único nivel energético, **1**.

Mediante la formación de un **enlace covalente**, en el que el cloro y el hidrógeno comparten un par de electrones, se forma la molécula de HCl.