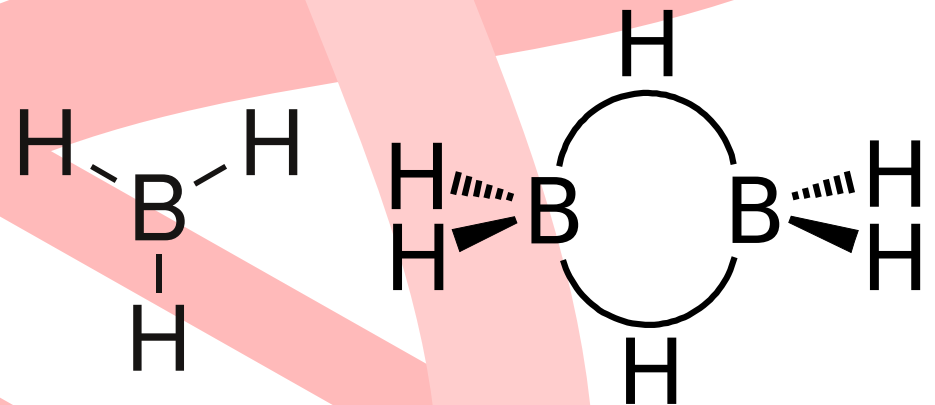
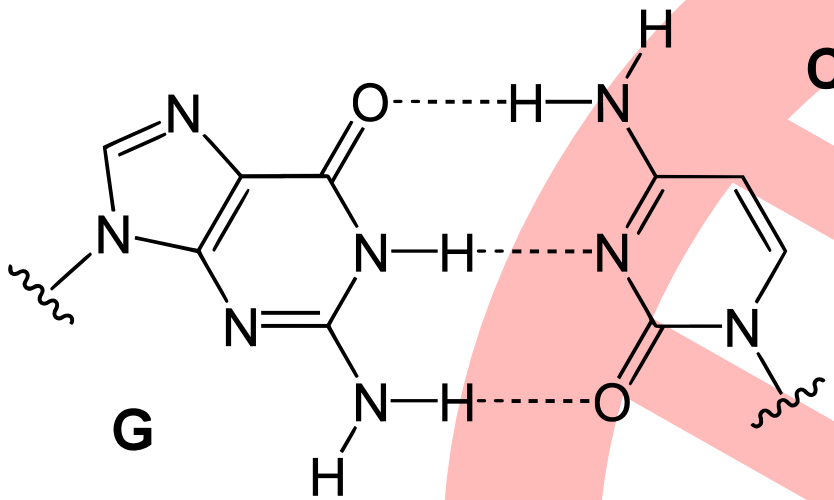


# Enlaces de hidrógeno vs. puentes de hidrógeno



Los puentes de hidrógeno son fuerzas intramoleculares como las que se dan en el diborano.

Las fuerzas intermoleculares que se producen, por ejemplo, en estructuras como el ADN se denominan **enlaces de hidrógeno**.

(Imagen CC Wikimedia Commons)

"... *cuatro hidrógenos terminales y dos hidrógenos puente, que constituyen un nuevo caso en las teorías de enlace químico.*"

Química inorgánica, Gutiérrez Ríos  
(Imagen CC Wikimedia Commons)



@docenteflipado