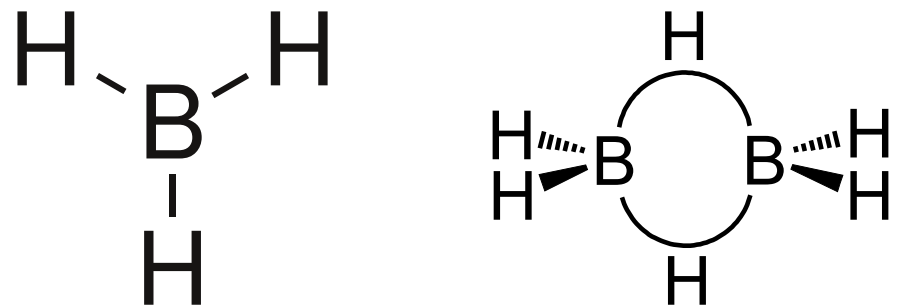
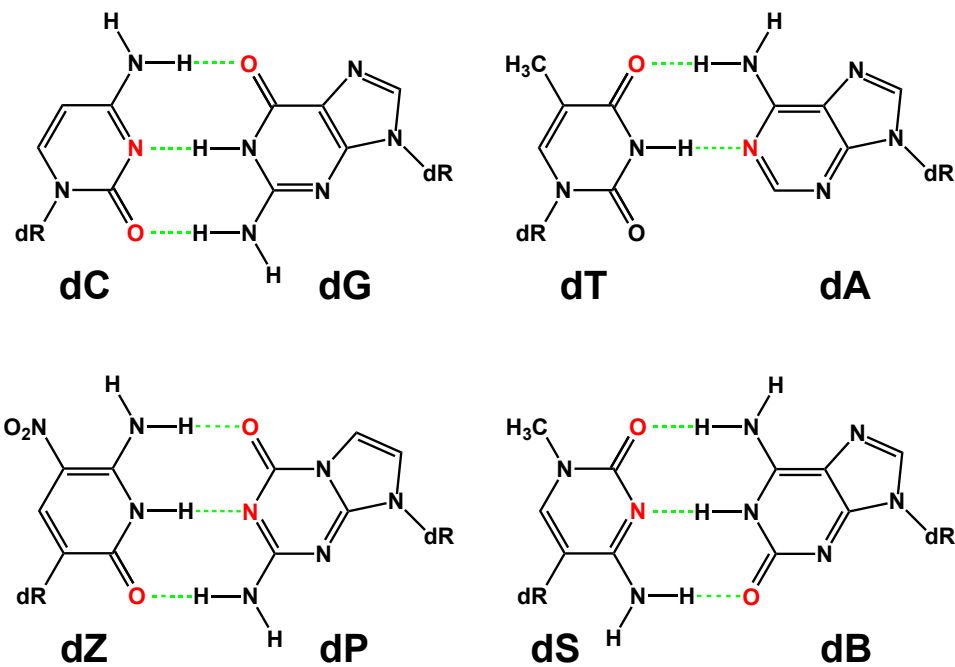


# Enlaces de hidrógeno vs. puentes de hidrógeno



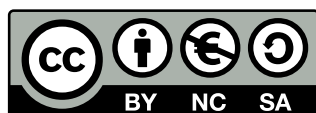
Las fuerzas intermoleculares que se producen, por ejemplo, en estructuras como el ADN se denominan **enlaces de hidrógeno**.

(Imagen CC Wikimedia Commons)

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

"... *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