

Ligação Covalente Normal

Há um **compartilhamento** de elétrons entre os átomos, que possuem tendência de ganhar elétrons. Cada ligação covalente normal é constituída por um par de elétrons, um de cada átomo.

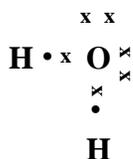
Fórmula estrutural: representa as ligações covalentes através de um traço.

Fórmula molecular: indica o número de átomos de um elemento em um composto através de um índice.

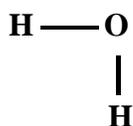
Exemplo: as ligações da água

${}_1\text{H} - 1s^1$: precisa **ganhar** 1 elétron

${}_8\text{O} - 1s^2 2s^2 2p^4$: precisa **ganhar** 2 elétrons



**Fórmula
de Lewis**



**Fórmula
Estrutural**



**Fórmula
Molecular**