

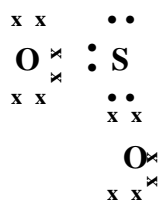
Ligação Covalente Dativa

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

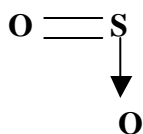
Exemplo: as ligações do dióxido de enxofre

$_{16}\text{S} - 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$: precisa **ganhar** 2 elétrons

$_{8}\text{O} - 1s^2 2s^2 2p^4$: precisa **ganhar** 2 elétrons



**Fórmula
de Lewis**



**Fórmula
Estrutural**



**Fórmula
Molecular**