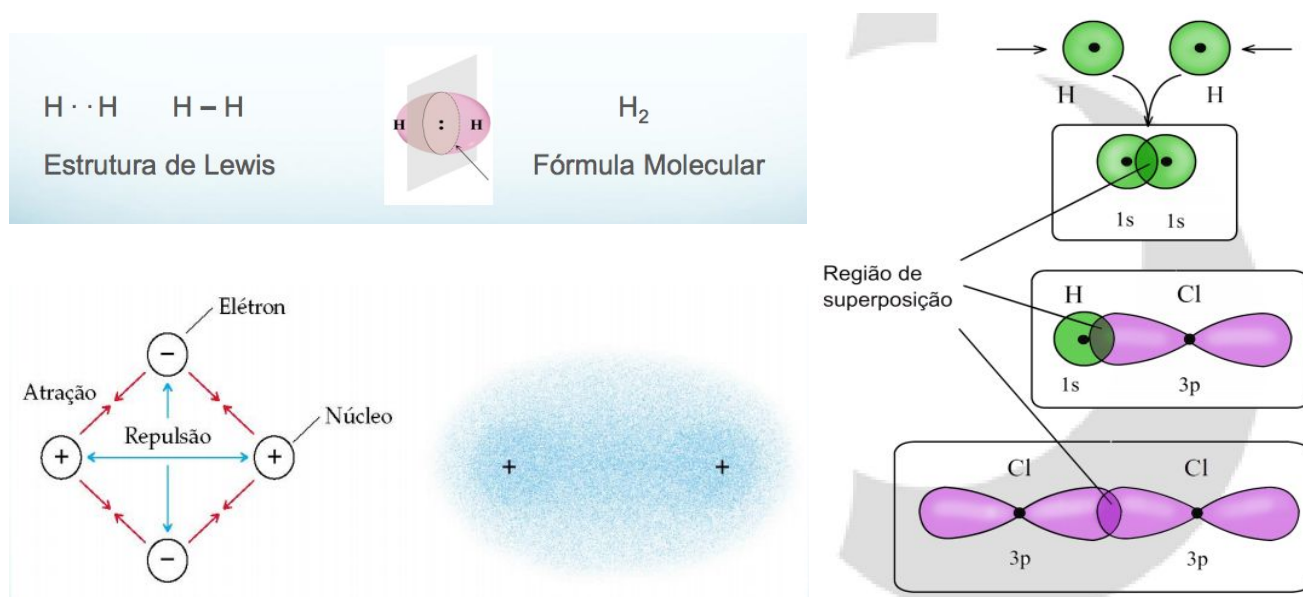


## Ligação Covalente

### O que são:

- Compõe a molécula;
- Ligação entre ametais (geralmente);
- Pares de elétrons compartilhados entre átomos adjacentes.
  - Sobreposição de orbitais.



### Tipos de compostos:

- Molecular: átomos de ametais organizados em uma unidade molecular;
- Rede covalente: átomos organizados em rede tridimensional (exemplo: grafite).

### Propriedades físico-químicas:

- Interação de natureza magnética, forte e direcional;
- Aumento da densidade eletrônica na região entre os núcleos;

Tipo de composto:	Estado físico em CNTP	Ponto de fusão	Condução de corrente elétrica	Tenacidade	Dureza
<b>Molecular</b>	encontrado nos 3 estados	baixo*	não**	baixa	baixa
<b>Rede covalente</b>	encontrado nos 3 estados	alto*	não	baixa	alta

\* Ponto de fusão mais baixo que o de compostos iônicos

\*\* Exceção: ácidos minerais