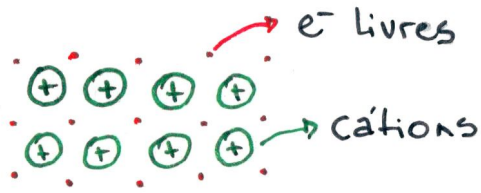


LIGAÇÃO METÁLICA

- Elétron livres entre os metais
- Mar de elétrons

METAL + METAL



LIGAÇÃO COVALENTE

- Compartilhamento de elétrons
- Par de elétrons compartilhados

AMETAL + AMETAL

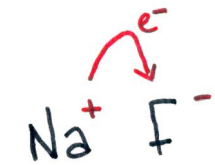
ou H



* LIGAÇÕES *

* QUÍMICAS *

BUSCA POR ESTABILIDADE



LIGAÇÃO IÔNICA

- Transferência de elétrons
- Ganho e perda de elétrons

METAL + AMETAL

ou H

REGRA DO OCTETO

- Todo átomo deve ter 8 elétrons na camada de valência para se tornar ESTÁVEL

↳ ⊕ GASES NOBRES