

Ligações Químicas

quarta-feira, 5 de agosto de 2020

[Aula 32 - Documentário sobre ligações químicas - Help Química](#)
Help Química



Regra do octeto: O átomo para se tornar estável precisa apresentar 8 elétrons na última camada.

Ligações Iônicas

Compostos iônicos ou substâncias iônicas constituem-se basicamente a partir da interação entre cátions (geralmente metais, que estão do lado esquerdo da tabela periódica) e ânions (não metais, que estão do lado direito da tabela periódica, exceto os gases nobres). **Os compostos iônicos apresentam elevadas temperaturas de fusão e tendem a ser sólidos em condições ambientes. São bons condutores de corrente elétrica quando fundidos ou dissolvidos em água, em razão da liberdade de movimentação dos íons, e solubilizam-se bem em água. Apresentam dureza relativamente alta, consequência também da força de atração eletrostática,** porém são quebradiços.

A ligação iônica é estabelecida, por exemplo, quando o gás cloro reage com o metal sódio. Observe as tabelas a seguir. É possível verificar que, com base na regra do octeto, o sódio deve perder um elétron, e o cloro, receber um elétron, para que assim ambos fiquem com oito elétrons na camada mais externa.

Tabela 2. Configuração eletrônica do átomo de sódio (Na)	
Camada	Quantidade de elétrons
K	2
L	8
M	1

Tabela 3. Configuração eletrônica do átomo de cloro (Cl)	
Camada	Quantidade de elétrons
K	2
L	8
M	7

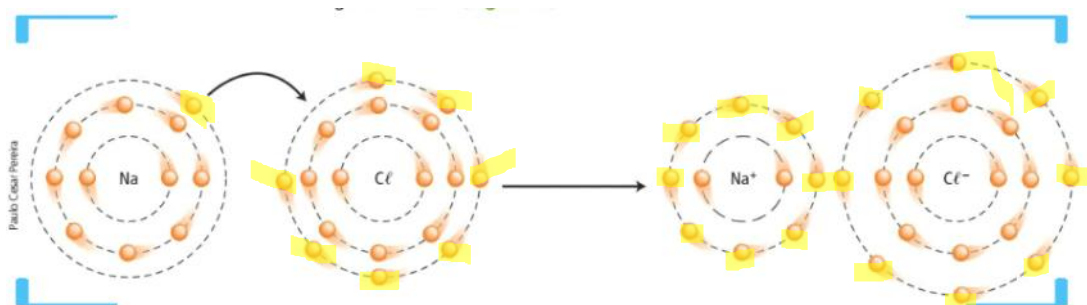


Figura 2. Representação esquemática da transferência de um elétron do átomo de sódio para o de cloro. (Imagem fora de escala e em cores ilustrativas.)

