

Estrutura atômica

- Conceitos Básicos

Link para a aula 1 <https://youtu.be/hTlhBd2V6S4>

Link para a aula 2 <https://youtu.be/NL-Kq2YyLFc>

Link para a aula 3 https://youtu.be/_uJ7siF5Wvk

- Jogos para verificar o conhecimento

Link para o jogo 1 <https://youtu.be/059PWEanKQc>

Link para o jogo 2 <https://youtu.be/Cy8mjq8MQuM>

- Cargas elétricas condutores e isolantes

Link para o vídeo <https://youtu.be/xtkw8P06IqU>

Balanceamento de equações Químicas

- Conceitos básicos e método por tentativa

Link para a aula <https://youtu.be/MdbkWt6Y72c>

- Método algébrico

Link para a aula <https://youtu.be/Yk3lq82hfs0>

Desvendando a Ligação Iônica: A Atração dos Opostos!

Imagine que alguns átomos são como pessoas que adoram doar elétrons, enquanto outros são loucos para recebê-los. Essa "troca" de elétrons é a base da **ligação iônica**, um tipo de "cola" muito forte que mantém alguns materiais unidos!

Geralmente, essa ligação acontece entre um **metal** (que tende a doar elétrons e se torna um íon positivo, chamado **cátion**) e um **não metal** (que tende a receber elétrons e se torna um íon negativo, chamado **ânion**).

Pense assim: o metal "doa" um ou mais elétrons para o não metal. Com cargas opostas (positivo e negativo), esses íons se atraem fortemente, como ímãs! Essa atração eletrostática é a força que forma a ligação iônica, criando compostos com propriedades bem características, como a maioria dos sais que conhecemos (por exemplo, o sal de cozinha!).

No vídeo a seguir, você vai ver de pertinho como essa "dança" de elétrons acontece e como ela dá origem a materiais tão importantes no nosso dia a dia. Prepare-se para uma aventura no mundo microscópico das ligações químicas!

Ligações iônicas link para vídeo <https://youtu.be/aH99rdAJqSY>