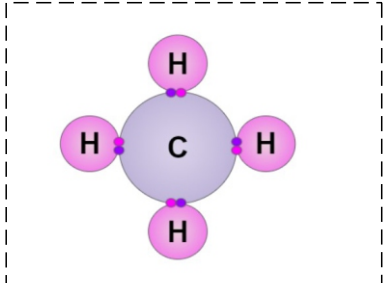
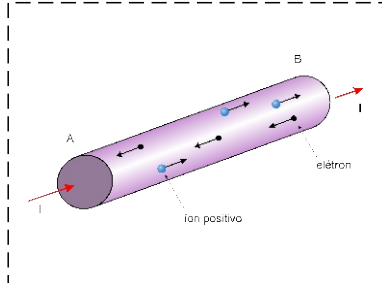


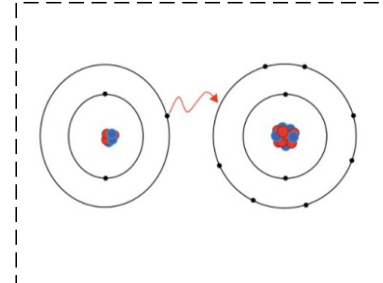
Solubilidade



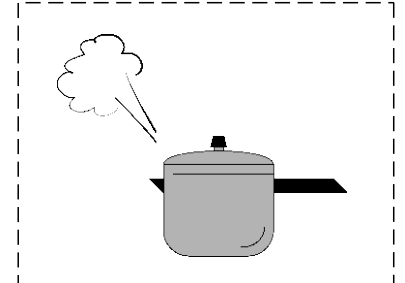
Ligação Covalente



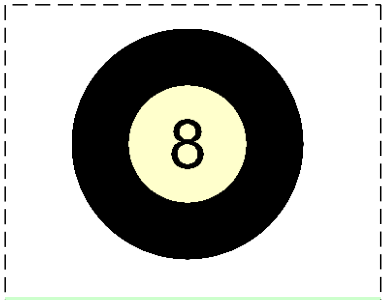
Condutibilidade



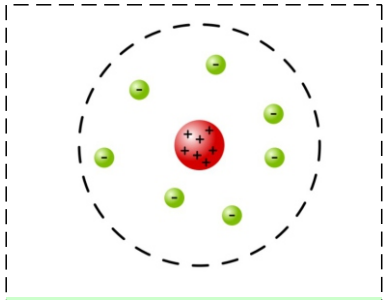
Ligação Iônica



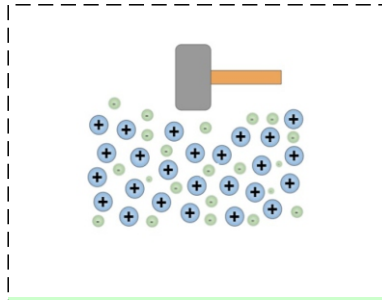
Pressão Ambiente



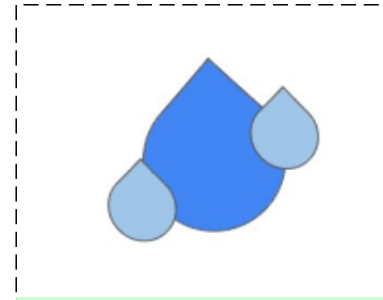
Modelo de Dalton



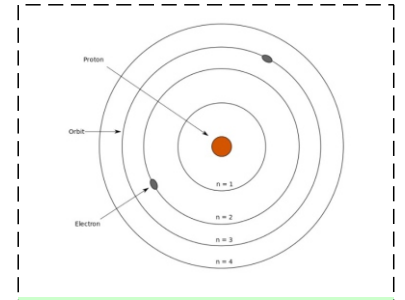
Modelo de Rutherford



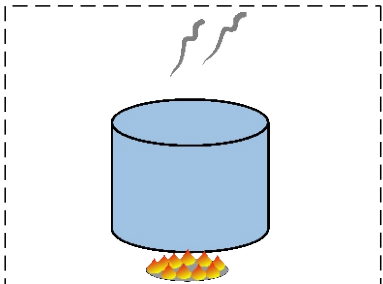
Ligação Metálica



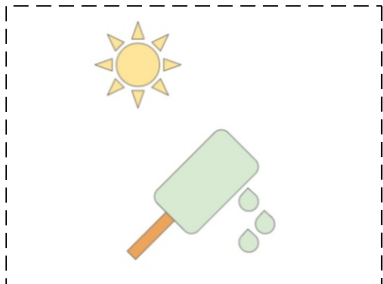
Líquido



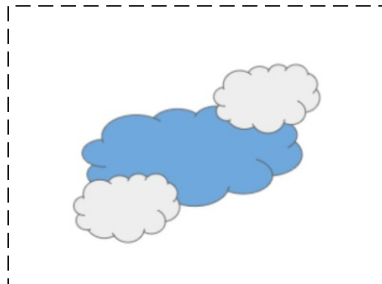
Modelo de Bohr



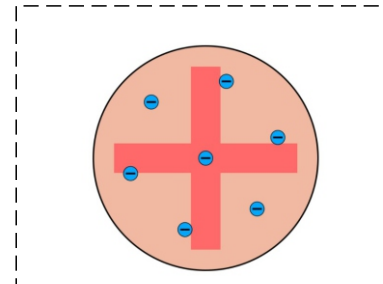
Temperatura de Ebulição



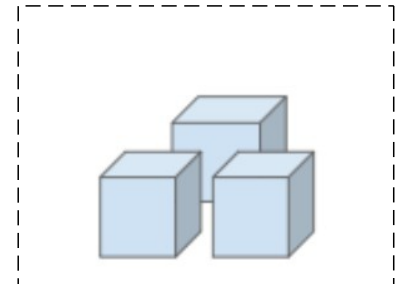
Temperatura de Fusão



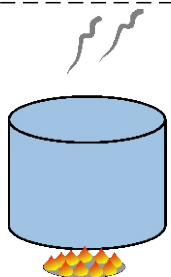
Gasoso



Modelo de Thomson



Sólido



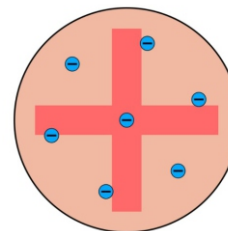
**Temperatura de
Ebulição**



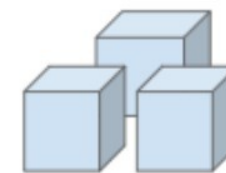
**Temperatura de
Fusão**



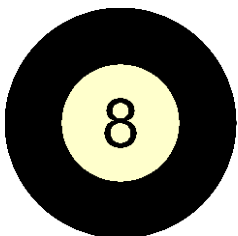
Gasoso



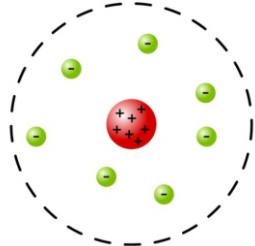
Modelo de Thomson



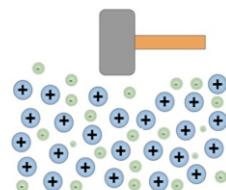
Sólido



Modelo de Dalton



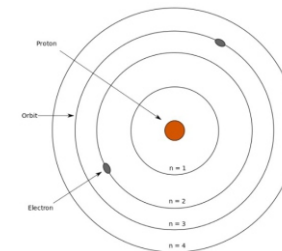
**Modelo de
Rutherford**



Ligação Metálica



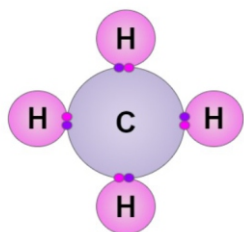
Líquido



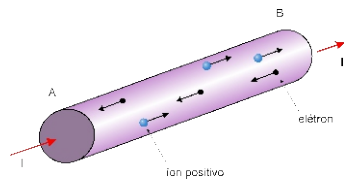
Modelo de Bohr



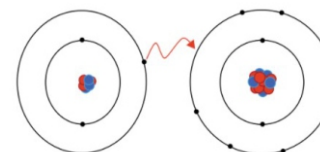
Solubilidade



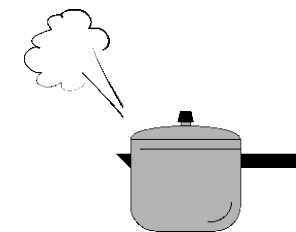
Ligação Covalente



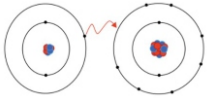
Condutibilidade



Ligação Iônica

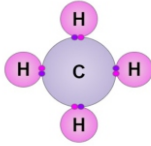


Pressão Ambiente



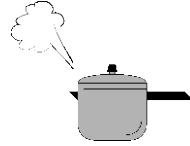
Esta ligação ocorre por meio da interação eletrostática, ou seja, quando temos íons com cargas opostas.

Ligação Iônica



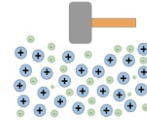
Esta ligação ocorre por meio do compartilhamento de elétrons.

Ligação Covalente



Pressão ambiente é a mesma coisa que pressão atmosférica, sendo assim é a pressão exercida pela atmosfera sobre a terra.

Pressão Ambiente



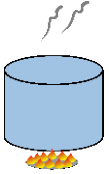
Esta ligação ocorre entre núcleos metálicos ligados por um "mar" de elétrons.

Ligação Metálica



É a temperatura em que ocorre a passagem do estado sólido para o estado líquido por meio do aquecimento.

Temperatura de Fusão



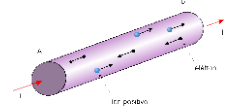
É a temperatura em que ocorre a mudança do estado líquido para o gasoso ao se aquecer um sistema uniforme.

Temperatura de Ebulição



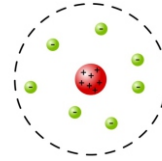
É a quantidade máxima que uma substância pode ser dissolvida sem que forme corpo de fundo.

Solubilidade



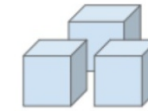
É a capacidade de um elemento de conduzir calor e/ou eletricidade.

Condutibilidade



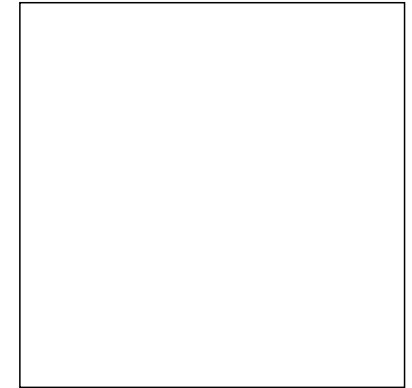
Modelo proposto para um aglomerado denso e positivo rodeado por partículas menores negativas.

Modelo de Rutherford



É o estado em que as moléculas permanecem fortemente unidas e tem pouca energia cinética entre as partículas.

Sólido



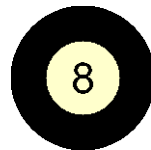
É o estado em que as moléculas apresentam forças intermoleculares mais fracas, mas mantêm um mínimo de coesão.

Líquido



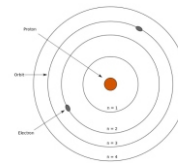
É o estado em que as moléculas apresentam forças intermoleculares fracas e tem alta energia cinética.

Gasoso



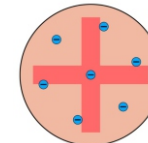
Neste modelo acreditava-se que os átomos eram indivisíveis.

Modelo de Dalton



Modelo em que os elétrons ocupam níveis com energia característica.

Modelo de Bohr



Conhecido também como "pudim de passas", foi o primeiro modelo em que os átomos contêm cargas elétricas.

Modelo de Thomson