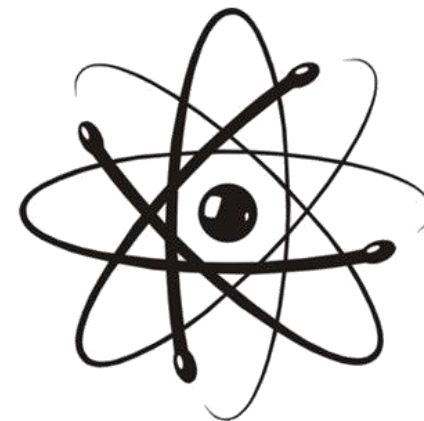


Ligações Iônicas

Prof. Francis Isotton
Química



Ligação Iônica

Ligações Químicas

Teoria de Octeto

Estabilidade Eletrônica = 8 elétrons na Camada de Valência

Estabilidade Eletrônica:

- Ganhando elétrons;  Ligação Iônica
- Perdendo elétrons; 
- Compartilhando elétrons. Ligação Covalente

Ligação iônica

Ligação iônica

Ocorre transferência de elétrons.

Espécie que perde elétrons: cátion

Espécie que ganha elétrons: ânion

Na •



(+)

(-)

Fórmula mínima: NaCl



Ligação iônica

Ca/F

Al/O

Ga/N

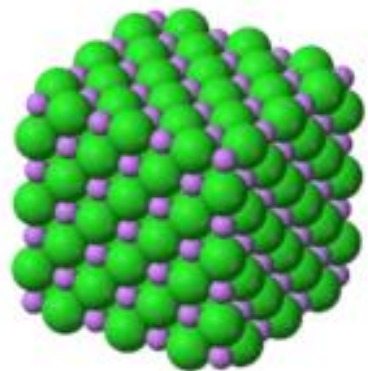
K/O

Li/H

Ligação Iônica

Características dos Compostos Iônicos

Famílias 1A, 2A, 3A e Grupo B → 5A, 6A, 7A, H.



Metais → Ametais
(+) (-)

Alto Ponto de Fusão e Ebulição

Todos compostos iônicos: sólidos

Conduzem corrente elétrica: fundidos ou em solução aquosa.

Módulo 12

223, 224, 225,

228, 231.

Agenda 2020