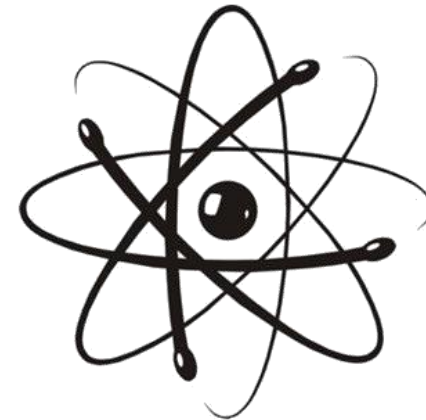


Ligações Covalente

Prof. Francis Isotton
Química



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**

Ligações Químicas

Ligação Covalente

Ocorre compartilhamento de elétrons.



Exemplo: H_2O (fórmula molecular)



Fórmula : eletrônica

Fórmula: estrutural

Características dos Compostos Covalentes



Famílias 4A, 5A, 6A, 7A e H

Ametais

Baixo Ponto de Fusão e Ebulição

3 Estados físicos da matéria

Não conduzem eletricidade



Ligações Químicas

