

AULA DE CIÊNCIAS 2 – DIA 16/11

Olá, pessoal!

Na aula de hoje vamos estudar os tipos de ligações químicas, continuando falar dos átomos íons e distribuição eletrônica.

- **Distribuição Eletrônica:** Segue a sequência de Camadas e Subcamadas determinada pelo Diagrama de Pauling.

K	1 s ²			
L	2 s ²	2 p ⁶		
M	3 s ²	3 p ⁶	3 d ¹⁰	
N	4 s ²	4 p ⁶	4 d ¹⁰	4 f ¹⁴
O	5 s ²	5 p ⁶	5 d ¹⁰	5 f ¹⁴
P	6 s ²	6 p ⁶	6 d ¹⁰	
Q	7 s ²	7 p ⁶		

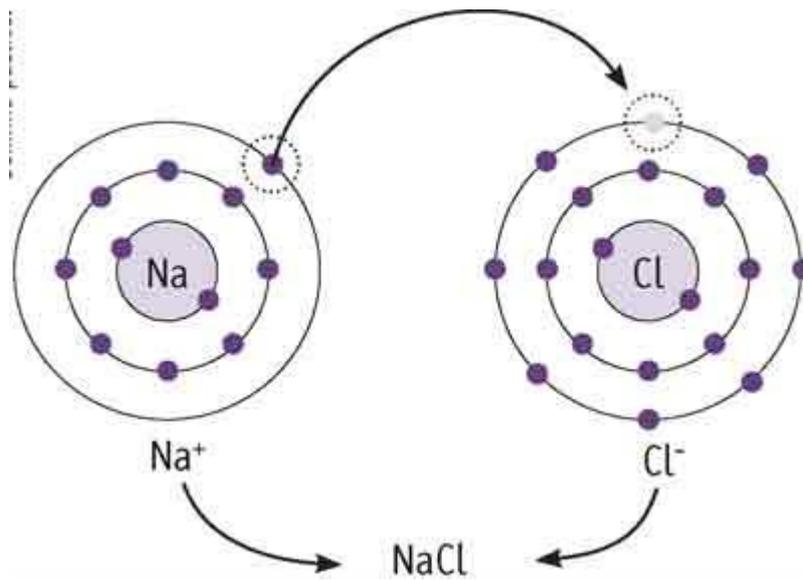
1s ² , 2s ² , 2p ⁶ , 3s ² , 3p ⁶ , 4s ² , 3d ¹⁰ , 4p ⁶ , 5s ² , 4d ¹⁰ , 5p ⁶ , 6s ² , 4f ¹⁴ , 5d ¹⁰ , 6p ⁶ , 7s ² , 5f ¹⁴ , 6d ¹⁰ , 7p ⁶

A quantidade de elétrons na última camada é relevante para a formação de íons e moléculas. **Regra do Octeto!**

Sobre as ligações, vamos estudar 3 tipos de ligações químicas: Ligação Iônica, Ligação Covalente e Ligação Metálica.

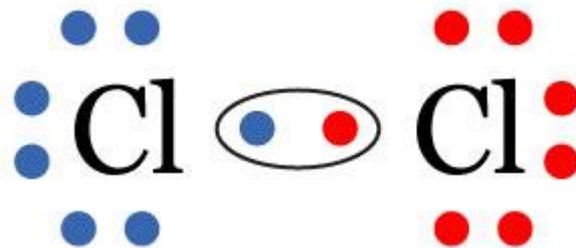
- **Ligação Iônica:** É a ligação química que é realizada entre íons, um positivo e um negativo (Cátion e Ânion). Ocorre pela doação dos elétrons (Cátions) e o recebimento dos elétrons (Ânion).
- **Ligação Covalente:** É a ligação química que ocorre entre os ametais. Ocorre pelo compartilhamento de elétrons, não há doação nem recebimento.
- **Ligação Metálica:** Ligação entre átomos metálicos. Tem como característica a capacidade dos elétrons saltarem de uma eletrosfera para a outra.

Ligação Iônica:



Ligação Covalente:

- Estão representados, em pares, os elétrons da última camada de elétrons de Cloro.



Ligação Metálica:

