



# DISTRIBUIÇÃO ELETRÔNICA

os elétrons dos átomos estão distribuídos em camadas

Camadas: K, L, M, N, O, P e Q

Subníveis : s, p, d e f

As camadas são divididas em subníveis

Quantidade máxima de elétrons por camada:

Quantidade máxima de elétrons por subnível:

K = 2; L = 8; M = 18; N = 32;  
O = 32; P = 18; Q = 8.

S = 2; p = 6; d = 10; f = 14.

Distribuição eletrônica no diagrama de Pauling

Número de elétrons no subnível

Camada

5p<sup>4</sup>

K = 1, L = 2, M = 3 ...

Subnível

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

A distribuição dos elétrons ocorre sempre seguindo das setas, começando pela seta de cima

Energia

Exemplo de distribuição eletrônica:

Oxigênio: 8 elétrons

1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 4s < 3d < 4p < 5s ...

O: 1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>4</sup>