

Distribuição Eletrônica

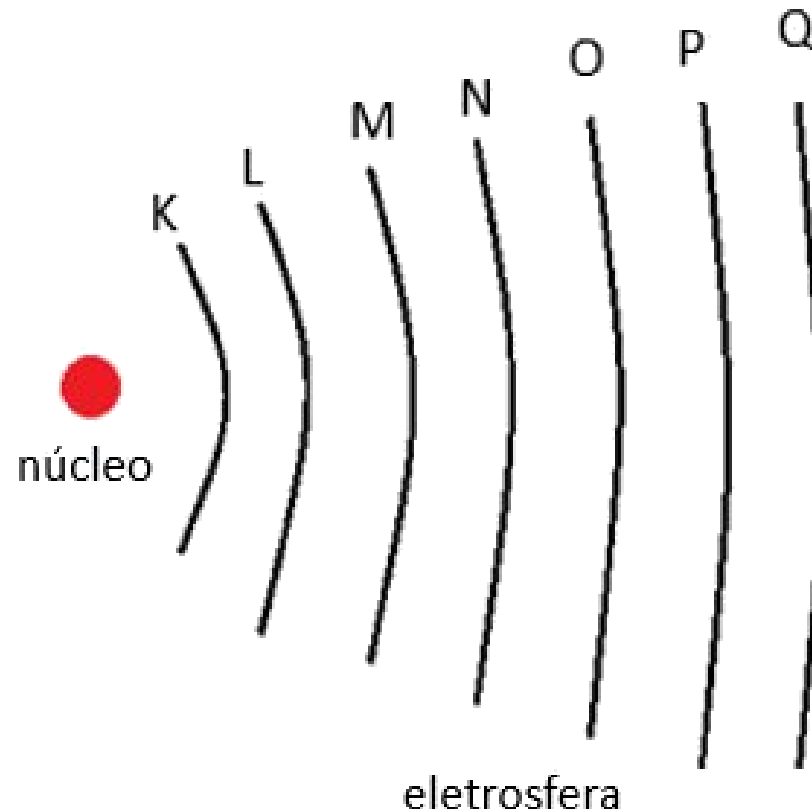
Profº. Francis Isotton
Química

Distribuição Eletrônica

Considerando-se o modelo atômico de Böhr e o princípio de dualidade proposto por De Broglie, em 1924, o elétron não é mais conceituado como uma estrutura material propriamente dita, visto que ora se comporta como energia, ora como partícula.

Dessa forma, a eletrosfera passa a apresentar uma magnitude diferente daquela proposta por Rutherford.

Modelo Atômico de Bohr (1913)

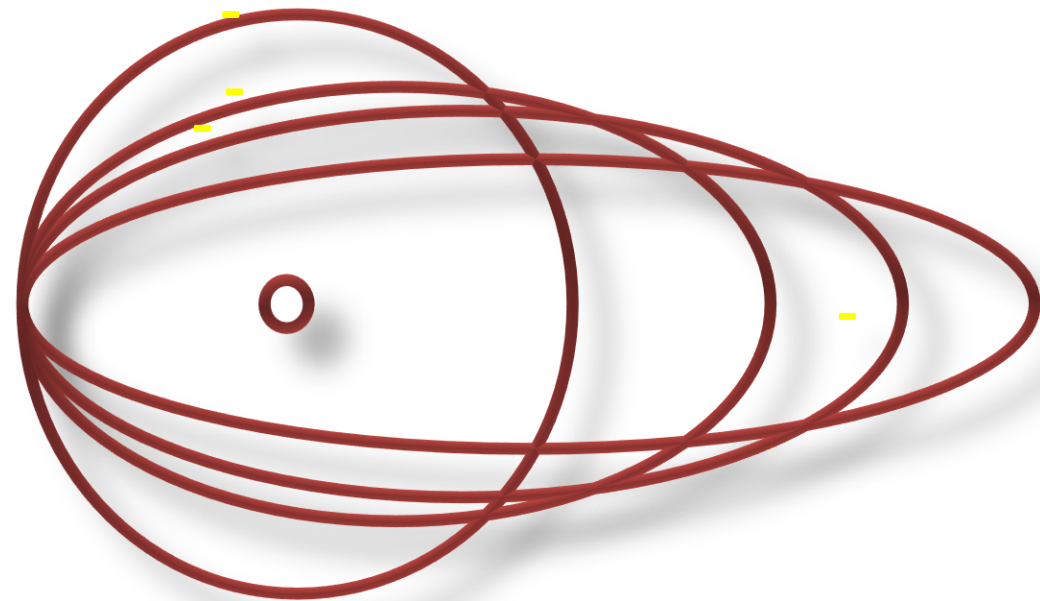
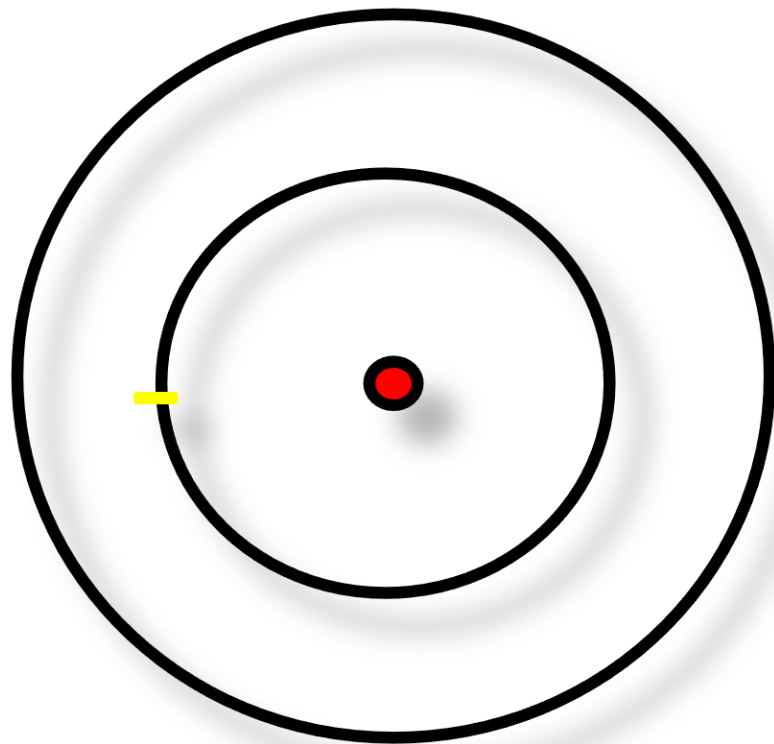


- Eletrosfera organizada em 7 níveis (camadas energéticas)
- Cada nível comporta uma quantidade máxima de elétron.

Distribuição Eletrônica

Nível (n)	nº elétrons
1 – K	2 e-
2 – L	8 e-
3 – M	18 e-
4 – N	32 e-
5 – O	32 e-
6 – P	18 e-
7 – Q	8 e-

Comparativo do Modelo Atômico de Bohr e Sommerfeld



Distribuição Eletrônica

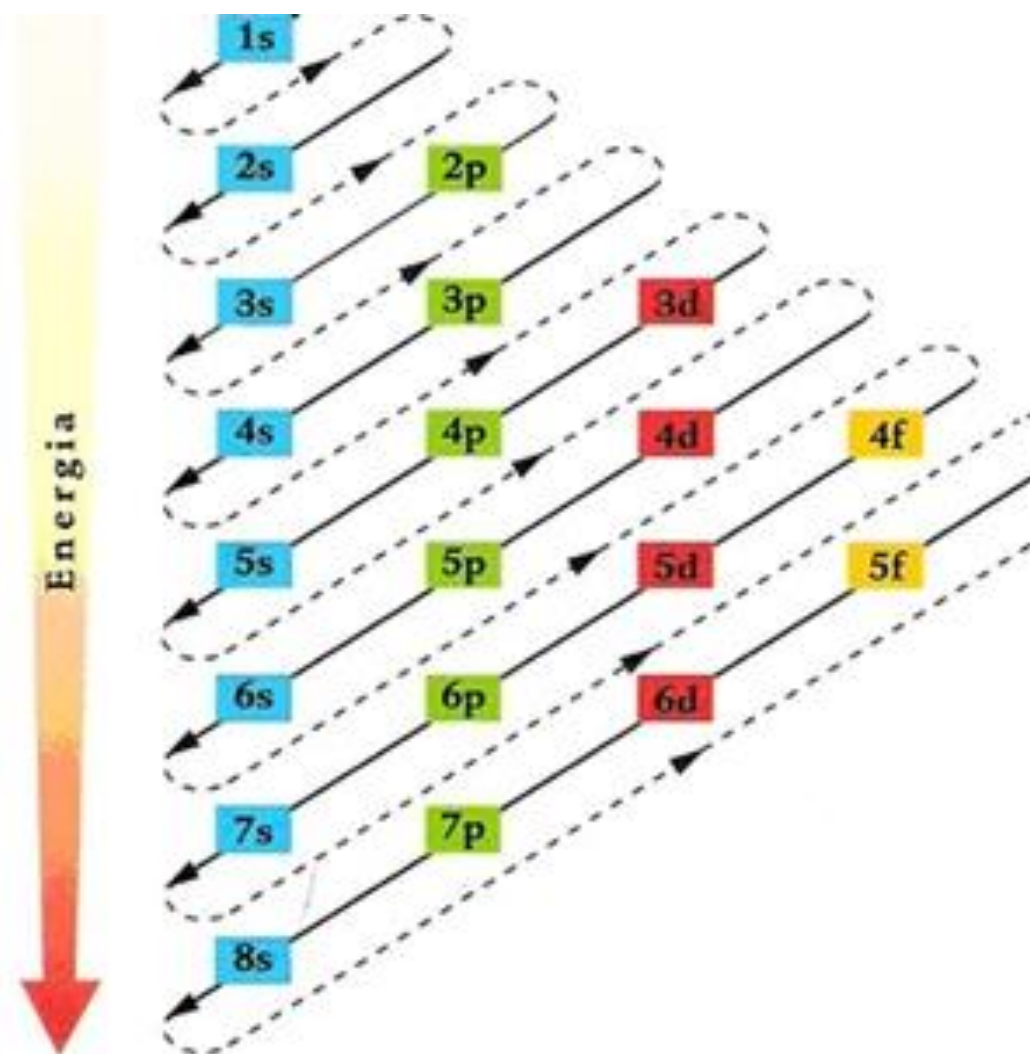
Subníveis/nº de elétron

Subnível (ℓ)	nº elétrons
s	2 e-
p	6 e-
d	10 e-
f	14 e-

Distribuição Eletrônica

Diagrama de Linus Pauling

Distribuição Eletrônica na
Ordem Crescente de
Energia.



Distribuição Eletrônica

Exemplos (Átomos):

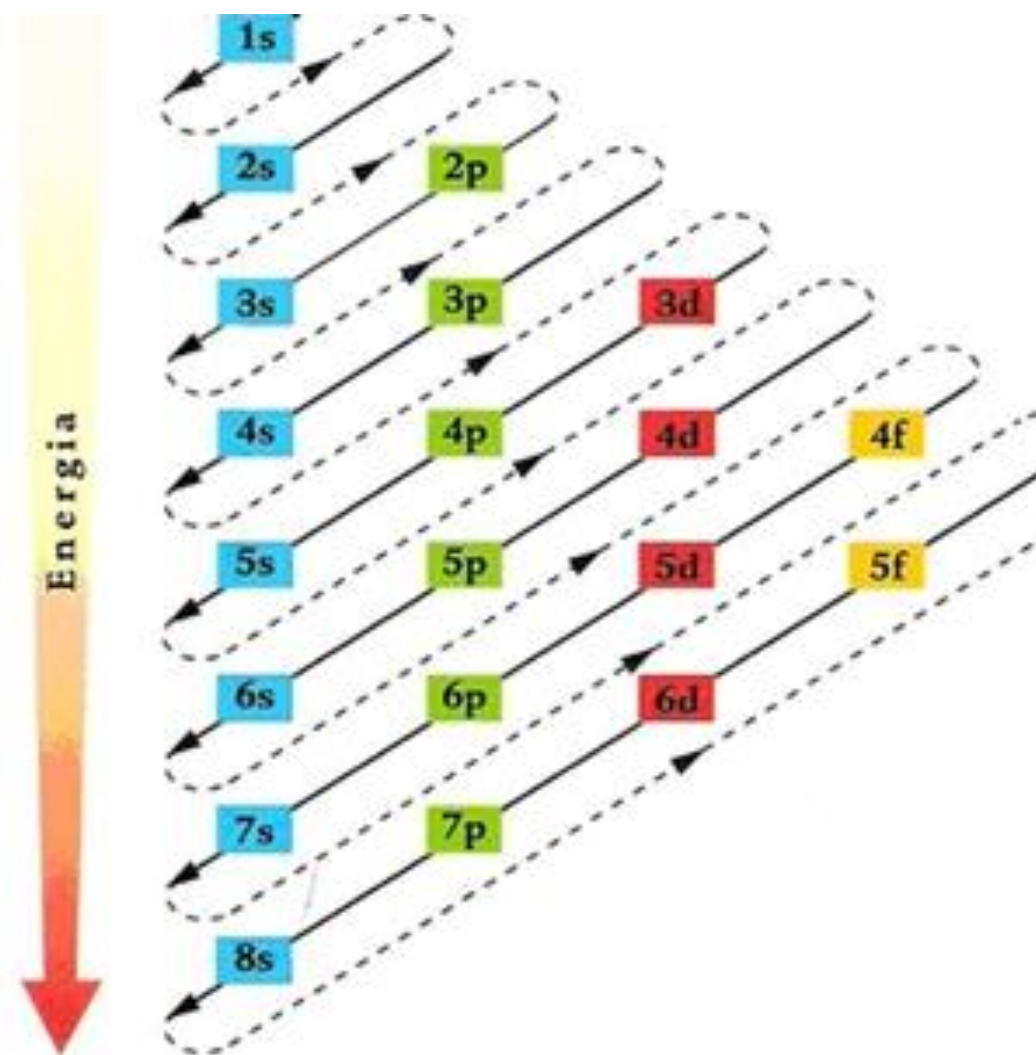
a) $_{10}\text{Ne}$:

b) $_{20}\text{Ca}$:

c) $_{15}\text{P}$:

d) $_{26}\text{Fe}$:

a) $_{35}\text{Br}$



Distribuição Eletrônica

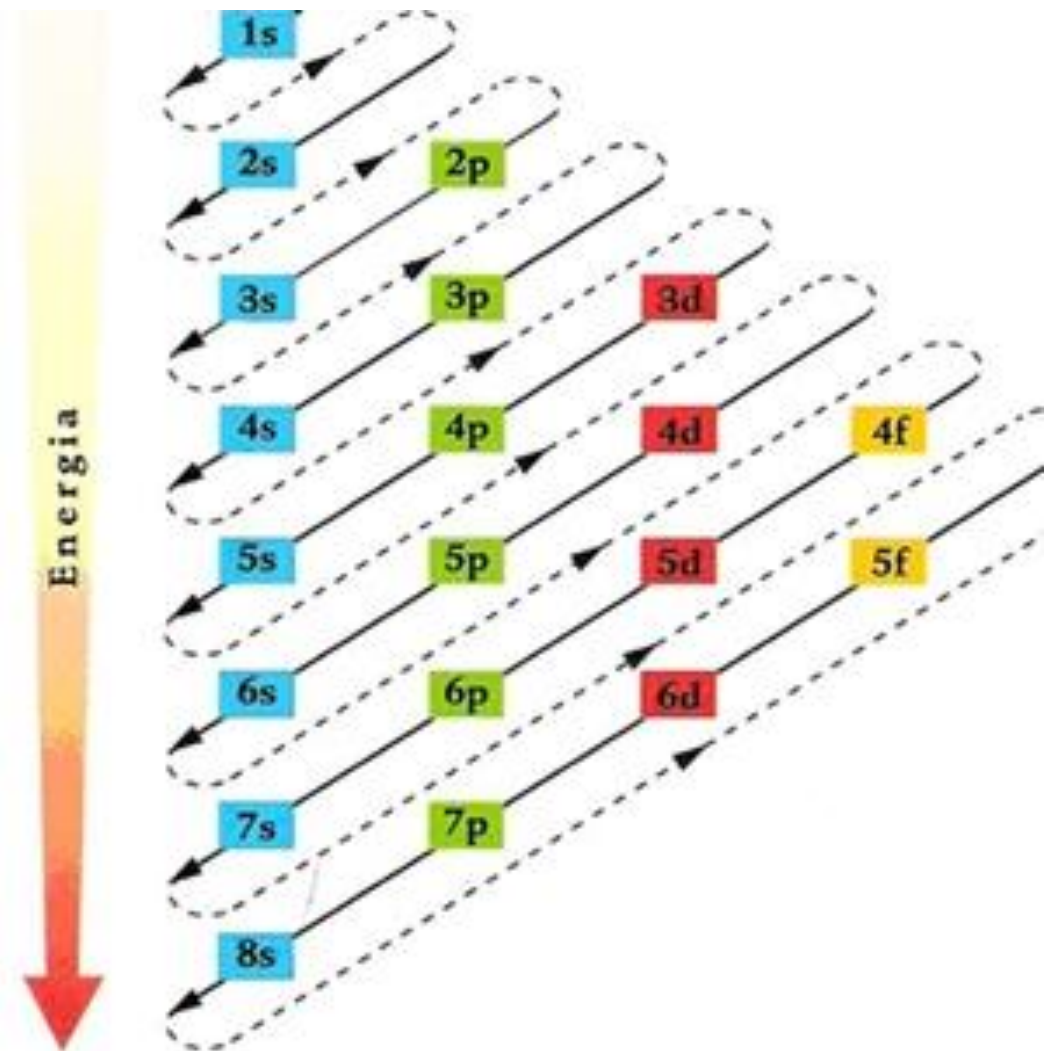
Exemplos (Íons):

a) ${}_{19}\text{K}^+$:

b) ${}_{26}\text{Fe}^{+2}$:

c) ${}_{24}\text{Mn}^{+2}$:

d) ${}_{16}\text{S}^{-2}$:



OBRIGADO

Prof.^a Francis Isotton
Química