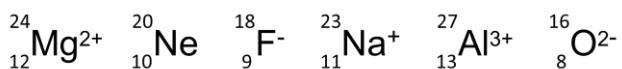


Aulas 4 e 5 – Semelhanças atômicas e Distribuição eletrônica - Química – Frente 1

- Semelhanças atômicas

	Igual	Diferente
Isótopos		
Isóbaros		
Isótonos		
Isoeletrônicos		

Exemplos:



Distribuição eletrônica

- Níveis de energia (camadas)

Camada	K	L	M	N	O	P	Q
Nível (n)							
Nº de elétrons							

→ Aumenta a energia

- Subníveis de energia

Subnível	s	p	d	f
Nº de elétrons				

→ Aumenta a energia

- Diagrama de Linus Pauling

- Organiza níveis e subníveis em ordem crescente de energia.
 - A distribuição eletrônica deve ser realizada seguindo a sequência das diagonais deste diagrama:

Espaço para montar o diagrama de Linus Pauling:

a) Distribuição eletrônica em átomos neutros:

23V

- Subnível mais energético =

- Camada de valência =

- Elétrons na camada de valência =

^{35}Br

- Subnível mais energético =

- Camada de valência =

- Elétrons na camada de valência =

b) Distribuição eletrônica em íons:

- Ânions: calcular a quantidade máxima de elétrons e distribuí-los seguindo o diagrama de Linus Pauling.
- Cátions: realizar a distribuição eletrônica do átomo neutro, localizar a camada de valência e retirar os elétrons necessários.



- Subnível mais energético = _____

- Camada de valência = _____

- Elétrons na camada de valência = _____



- Subnível mais energético = _____

- Camada de valência = _____

- Elétrons na camada de valência = _____

Extra: Escreva a distribuição eletrônica do íon ${}_{26}Fe^{3+}$

- Subnível mais energético = _____

- Camada de valência = _____

- Elétrons na camada de valência = _____

Orientação de estudos:

Livro 1 – Capítulo 1
Revisando 3, 4, 7 e 8.
Propostos: 25, 28, 29, 31, 33, 38 e 41.
Complementares: 33, 34, 35, 37, 40, 43 e 44.

Obs:

Sublinhado: Semelhanças atômicas.

Não sublinhado: Distribuição Eletrônica.
