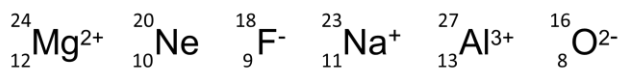


Aulas 4 e 5 – Semelhanças atômicas e Distribuição eletrônica - Química – Frente 1

• 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

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.

$^{16}\text{S}^{2-}$

- Subnível mais energético = _____

- Camada de valência = _____

- Elétrons na camada de valência = _____

$^{30}\text{Zn}^{2+}$

- Subnível mais energético = _____

- Camada de valência = _____

- Elétrons na camada de valência = _____

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

- 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.
