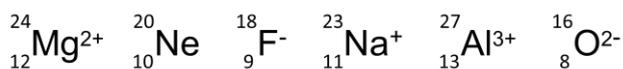


Aulas 4 e 5 – Semelhanças atômicas e Distribuição eletrônica - Química – Frente 1

• 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 = _____

35Br

- Subnível mais energético = _____

- Camada de valência = _____

- Elétrons na camada de valência = _____

