

Aluno(a):	Nº	Ano/Série:3SM
Professor(a): Samuel	Data: 19 __ / 03 __ /2020	Nota:

ATIVIDADE DE QUÍMICA

Tabela periódica / páginas 278 a 280

A tabela periódica atual está dividida da seguinte maneira:

- **Períodos: Linhas horizontais** da tabela, no total são **sete**. Em termos de distribuição eletrônica, o período refere-se às camadas de um átomo eletricamente neutro (estado fundamental).
- **Famílias ou Grupos: Linhas verticais** da tabela, no total são **dezoito**. Atualmente os grupos são identificados pelos números de 1 a 18, contudo, há a maneira mais antiga e ainda usual: divisão em sub-grupos ou famílias.

Famílias mais importantes

- **Família 1A (Grupo 1):** Metais alcalinos.
- **Família 2A (Grupo 2):** Metais alcalino-terrosos.
- **Família 3A (Grupo 13):** Família do Boro
- **Família 4A (Grupo 14):** Família do Carbono
- **Família 5A (Grupo 15):** Família do Nitrogênio
- **Família 6A (Grupo 16):** Calcogênios
- **Família 7A (Grupo 17):** Halogênios
- **Família 8A ou 0 (Grupo 18):** Gases nobres

As principais propriedades periódicas são: raio atômico, potencial de ionização, afinidade eletrônica e eletronegatividade.

RaioAtômico: É a metade da distância entre núcleos de dois átomos neutros, no estado gasoso, sem estarem ligados quimicamente. Em família cresce de cima para baixo, pois há um aumento de camada. Nos períodos cresce da direita para a esquerda pois há uma diminuição no número de prótons (elétrons).

Potencialdeionização: é a energia mínima necessária para se arrancar um elétron de um átomo que se encontra no estado fundamental, gasoso e isolado. Esta, inclui os gases nobres.

AfinidadeEletrônica: de um átomo é a quantidade de energia liberada quando um átomo gasoso, isolado e no seu estado fundamental, recebe 1 elétron. Exclui os gases nobres.

Eletronegatividade: Mede a tendência que um átomo possui de atrair elétrons numa ligação química. Exclui os gases nobres.

EXERCÍCIOS PROPOSTOS: ATIVIDADES EM SALA/ PÁGINAS 282 A 286