

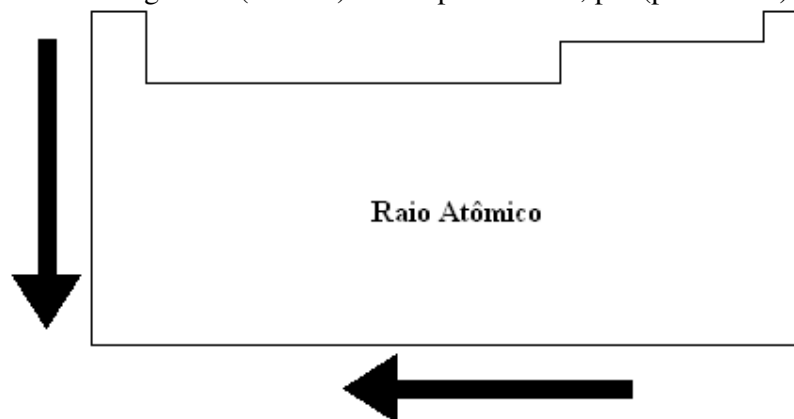
Aula do dia 31/07/06

Nesta aula foram explicados os conceitos básicos sobre:

- Potencial de ionização;
- Eletronegatividade e
- Raio atômico.

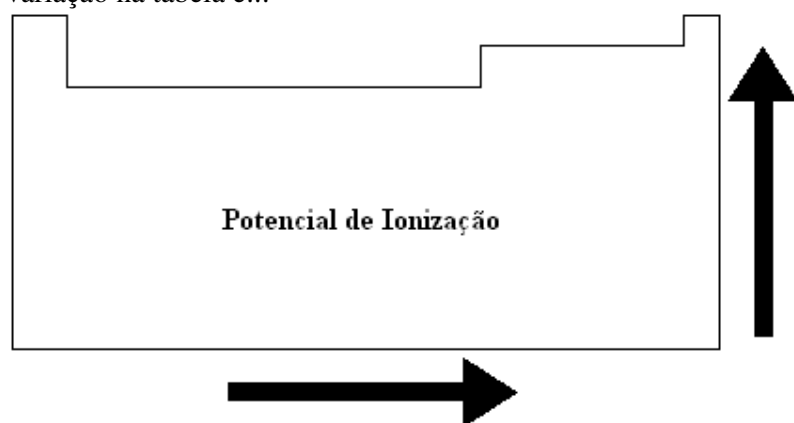
Raio atômico (RA)

É a distância do núcleo à camada mais externa do átomo (*camada de valência*). Normalmente, dada em angstroms (10^{-10} m) ou em pico metros, pm ($p = 10^{-12}$ m). Sua variação na tabela é...



Potencial de Ionização (PI)

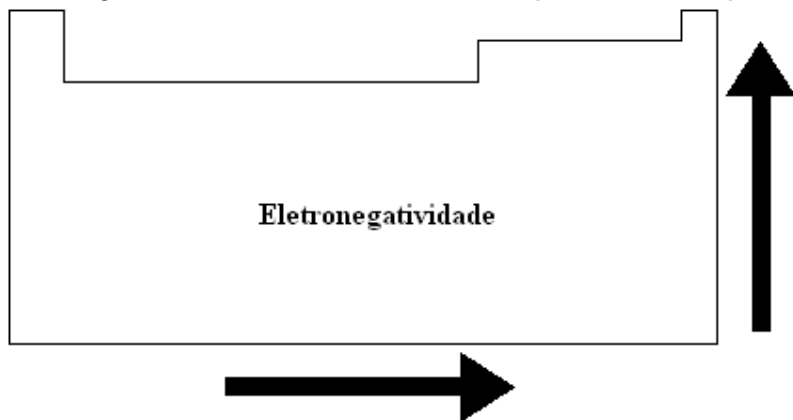
É a energia necessária para retirar um elétron de um átomo no estado gasoso. É intimamente relacionada com o RA. Quanto maior o RA, menor a força de atração entre núcleo e elétrons mais externos, logo, a força necessária para retirar este elétron é pequena, força esta traduzida pelo pequeno valor do PI. O reverso da situação é recíproco, ou seja, quanto menor o RA, maior a força de atração entre núcleo e elétron, logo, a energia necessária para retirar este elétron é grande, sendo grande o PI. Sua variação na tabela é...



Eletronegatividade

É tendência que um elemento químico apresenta em aceitar elétrons. Os metais têm baixa eletronegatividade, ou seja, têm tendência em perder elétrons. Já os não-metais, têm forte tendência em aceitar elétrons. A eletronegatividade também tem relação com o RA, visto que os elementos químicos

menores, tendo mais atração nuclear, tenham mais facilidade em aceitar elétrons, tendo uma maior eletronegatividade (*os menores átomos têm grande eletronegatividade*). Sua variação na tabela é...



A partir daí, o professor fez os exercícios pares do livro base, páginas 92 até 93.