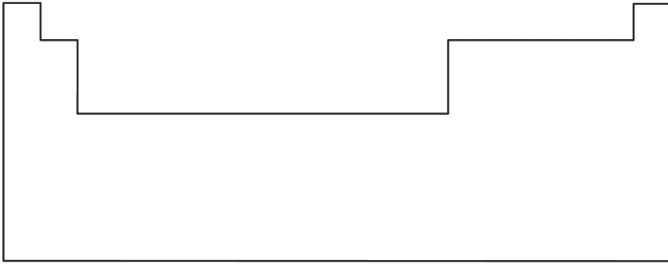


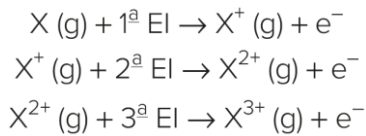
2. Energia de ionização (E.I.) ou potencial de ionização (P.I.)

É a energia mínima necessária para retirar um elétron de um átomo gasoso, isolado e no estado fundamental.



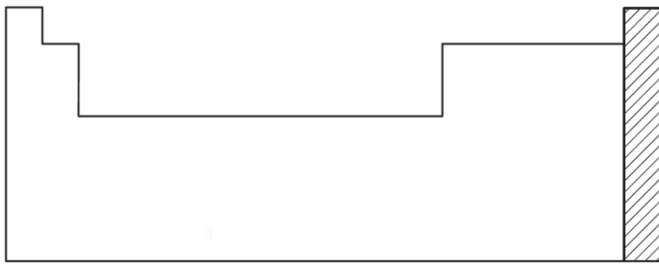
Observação:

À medida que elétrons são retirados do átomo, a atração do núcleo sobre os elétrons restantes aumenta. Portanto, a energia necessária para retirar outros elétrons será maior à medida que elétrons são retirados, ou seja, a terceira energia de ionização será sempre maior que a segunda, que, por sua vez, será maior que a primeira:



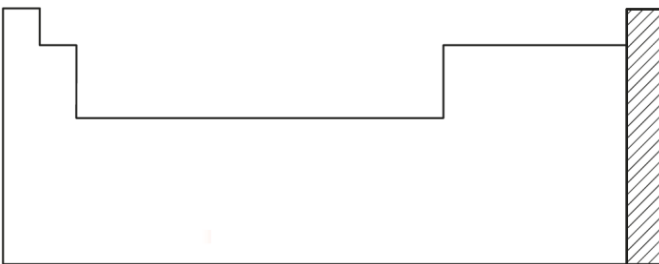
3. Afinidade eletrônica ou eletroafinidade

É a energia envolvida quando um átomo isolado, no estado gasoso, recebe um elétron.



4. Eletronegatividade

Eletronegatividade é a tendência que um átomo possui de atrair para si os elétrons de uma ligação química.



Observação:

