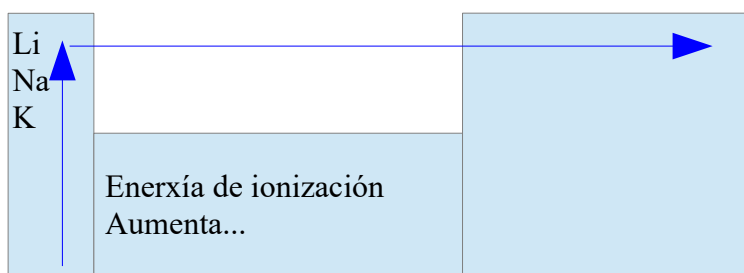
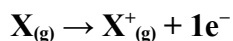


Problema267: Ordena de forma crecente a primeira enerxía de ionización de Li, Na e K. Razona a resposta.

1. Para Li, Na e K:



A enerxía de ionización ou potencial de ionización é a enerxía involucrada na seguinte reacción en estado gas:



Para elementos que están no mesmo grupo o potencial de ionización aumenta ao desprazarse cara arriba no grupo, pois neste sentido tamén diminúe o número de capas electrónicas do átomo que fai que o último electrón estea máis preto do núcleo e sexa máis atraído polo mesmo, e por tanto será máis difícil de arrincar. O Li ten maior potencial de ionización que o Na, e o Na maior potencial de ionización que o K.