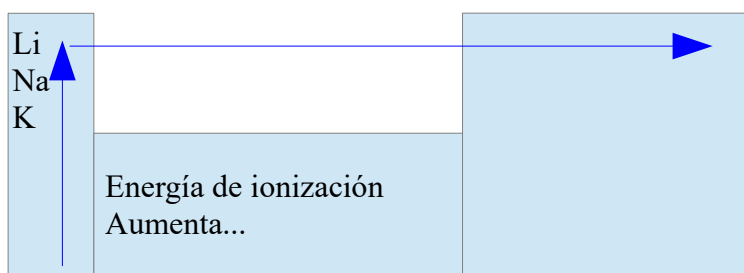
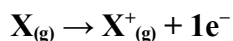


Problema267: Ordena de forma creciente la primera energía de ionización de Li, Na y K. Razona la respuesta.

1. Para Li, Na y K:



La energía de ionización o potencial de ionización es la energía involucrada en la siguiente reacción en estado gas:



Para elementos que están en el mismo grupo el potencial de ionización aumenta al desplazarse hacia arriba en el grupo, pues en este sentido también disminuye el número de capas electrónicas del átomo que hace que el último electrón esté más cerca del núcleo y sea más atraído por el mismo, y por tanto será más difícil de arrancar. El Li tiene mayor potencial de ionización que el Na, y el Na mayor potencial de ionización que el K.