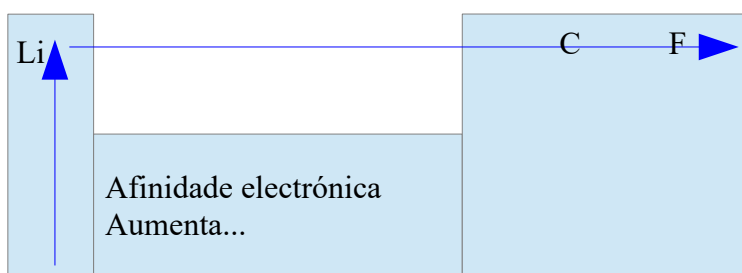
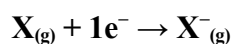


Problema272: Razoando a resposta, ordena os elementos C, F e Li segundo os valores crecentes da súa afinidade electrónica.

Colocamos os elementos sobre a táboa periódica



A afinidade electrónica é a enerxía involucrada na seguinte reacción en estado gas:



Dentro dun período, como o Li, C e F, a afinidade electrónica aumenta ao desprazarse á dereita, xa que os átomos que están máis á dereita teñen maior carga nuclear efectiva ($Z^* = Z - A$, é dicir a carga nuclear menos o efecto de apantallamiento que producen os electróns das capas internas), o electrón que se incorpora á última capa estará máis atraído polo núcleo. Por tanto canto máis á dereita estea un elemento nun período maior será a súa afinidade electrónica.

Por tanto a orde de menor a maior afinidade electrónica será:

