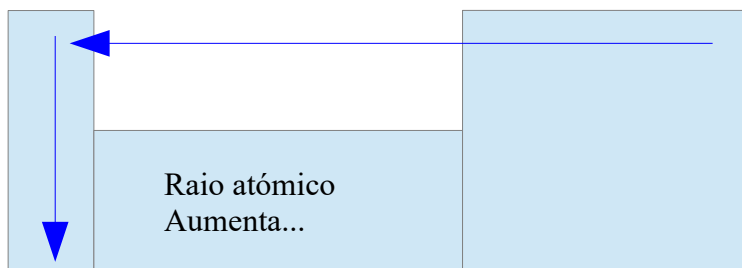


Problema261: Razoa como é a variación do raio atómico para os elementos do segundo período.



Ao desprazarse nun período cara á dereita aumenta o número de electróns do átomo, pero tamén aumentan os protóns do núcleo. Como os electróns atópanse nas mesmas capas, neste caso a capa 1 e a capa 2, o volume do átomo dependerá destes electróns da capa 2. Ao desprazarse cara á dereita no período aumenta a carga nuclear efectiva, é dicir a carga nuclear menos o efecto de apantallamiento que producen os electróns das capas internas, que son os mesmos en todo o período

$$Z^* = Z - A$$

Este aumento da carga nuclear efectiva ao desprazarnos cara á dereita no período fai que os electróns máis externos sexan máis atraídos cara ao núcleo e fai que o raio do átomo diminúa.