

Pauta Ejercicio 2

- a) Se tienen dos tendencias de crecimiento en la tabla, ambas se explican por la carga nuclear efectiva:

Hacia Arriba: Mientras menor sea n , más atraído se verá el electrón de valencia al núcleo, por lo tanto se necesitará más energía para retirarlo.

Hacia la Derecha: El Z efectivo crece en esta dirección, ya que aumenta el Z y el efecto de apantallamiento aumenta de forma más lenta.

- b) Hay dos tendencias que se deben explicar:

F < Cl

Esto se debe a que Cl está en el siguiente período. n mayor significa radio mayor.

Cl < P < Al

Los tres se encuentran en el mismo período, y mientras más a la izquierda, mayor el radio.

- c) Que sea (+) significa que debe absorber energía al recibir el electrón en vez de soltarla. Es decir, es una reacción endotérmica, entonces el estado N^- es menos estable que N^0 . Esto se explica porque el nitrógeno tiene semi-capa llena en los orbitales p , que le da mayor estabilidad.