

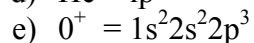
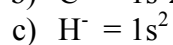
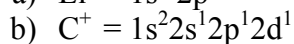
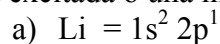
## CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

1. Enuncie los principios que regulan las configuraciones electrónicas de los elementos; aplique los a los casos del oxígeno ( $Z=8$ ) y del ion óxido.

2. Escriba la configuración electrónica en el estado fundamental de los siguientes átomos o iones: Be (+2), N (3-), F.

Elija una de esas configuraciones y establezca: ¿cuántos electrones posee con  $l=0$ ?  
¿Cuántos electrones posee con  $l=1$ ?

3. Razone si las configuraciones electrónicas siguientes representan la fundamental, una excitada o una imposible para el átomo o ion propuesto:



4. Explique los conceptos de estado fundamental y de estado excitado de un átomo aplicados a algún elemento del segundo periodo de la Tabla Periódica. Justifique su relación con los espectros atómicos.