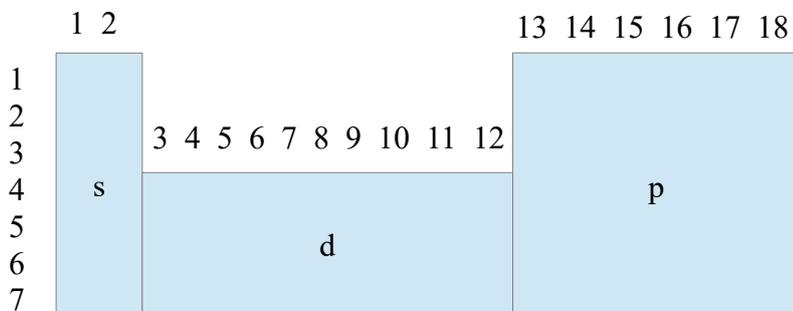


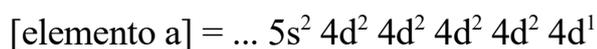
Problema227: Razona cómo termina la configuración electrónica: a) del elemento del período 5 y del grupo 11 b) del elemento del período 4 y del grupo 15. Sin usar la tabla periódica.



a) Hay tres zonas en la tabla anterior, la zona s, con dos grupos, tantos como electrones caben en el orbital s; la zona d, con diez grupos, tantos como electrones caben en los orbitales d y la zona p, con seis grupos, tantos como electrones caben en los orbitales p.

Si un elemento está en el grupo 11, tendrá 2 electrones en el orbital s y 9 electrones en los orbitales d. Será un metal de transición.

Si está en el período 5 el orbital s es el 5s, y por tanto los orbitales d serán los 4d. La terminación de su configuración será:



b) Si un elemento está en el grupo 15, tendrá 2 electrones en el orbital s, 10 en orbitales d y 3 electrones en los orbitales p. Pertenece al grupo del N.

Si está en el período 4 el orbital s es el 4s, y por tanto los orbitales d serán los 3d y los p los 4p. La terminación de su configuración será:

