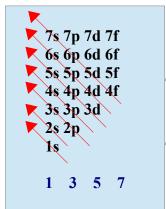
PROBLEMAS DE QUÍMICA

CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA



Problema222: Escribir las configuraciones electrónicas de los siguientes elementos: S, Cr, Cu, Cs.

Seguimos la regla de llenado de orbitales



$$[_{16}S] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2 3p^1 3p^1$$

 $[_{24}Cr] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^1 3d^1 3d^1 3d^1 3d^1$ (debido a la extraestabilización por semiocupación de orbitales d)

 $[_{29}\text{Cu}] = 1\text{s}^2 2\text{s}^2 2\text{p}^6 3\text{s}^2 3\text{p}^6 4\text{s}^1 3\text{d}^2 3\text{d}^2 3\text{d}^2 3\text{d}^2 3\text{d}^2$ (debido a la extraestabilización por ocupación completa de orbitales d)

$$[_{55}Cs] = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^1$$