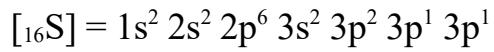
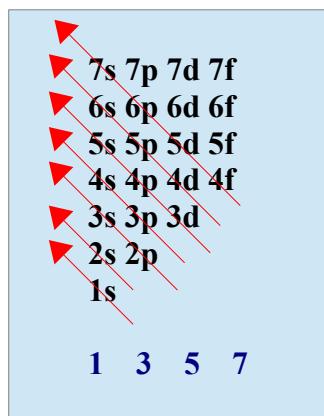


Problema222: Escribir as configuracións electrónicas dos seguintes elementos: S, Cr, Cu, Cs.

Seguimos a regra de enchido de orbitais



$[{}_{24}\text{Cr}] = 1\text{s}^2 2\text{s}^2 2\text{p}^6 3\text{s}^2 3\text{p}^6 4\text{s}^1 3\text{d}^1 3\text{d}^1 3\text{d}^1 3\text{d}^1$ (debido á extraestabilización por semiocupación de orbitais d)

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

