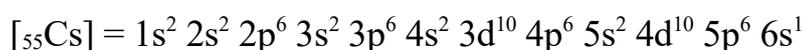
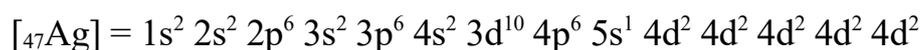
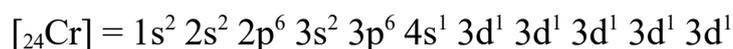
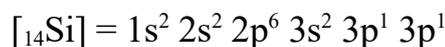
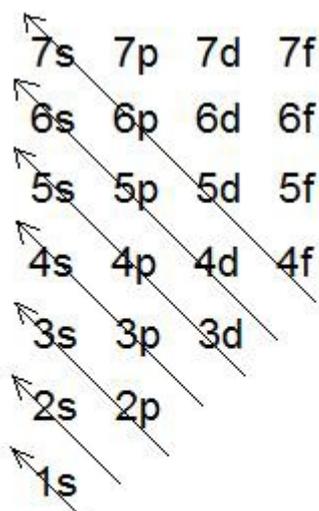


Problema 264: Escribe las configuraciones electrónicas de los siguientes átomos: Si, Cr, Ag y Cs



En la configuración del cromo se promociona un electrón del orbital 4s al orbital 3d, al semioocuparse los orbitales 4d se obtiene una extra-estabilización por semioocupación de orbitales, también ocurre en el molibdeno, pero no en el wolframio.

En la configuración de la plata se promociona un electrón del orbital 5s al orbital 4d, al completarse los orbitales 4d se obtiene una extra-estabilización por ocupación completa de orbitales, también ocurre en el cobre y el oro.