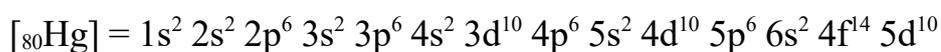
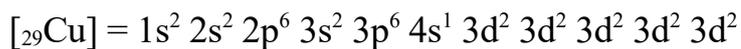
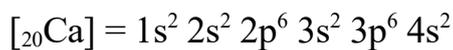
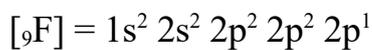
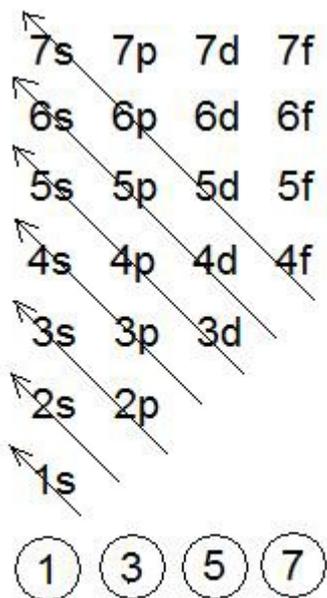


Problema 263: Escribe las configuraciones electrónicas de los siguientes átomos: F, Ca, Cu y Hg



En la configuración del cobre se promociona un electrón del orbital 4s al orbital 3d, al completarse los orbitales 3d se obtiene una extraestabilización por ocupación completa de orbitales, también ocurre en la plata y el oro.