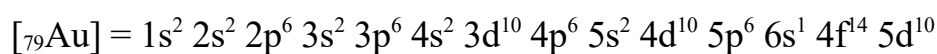
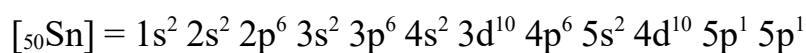
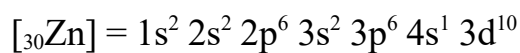
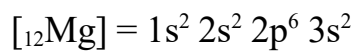
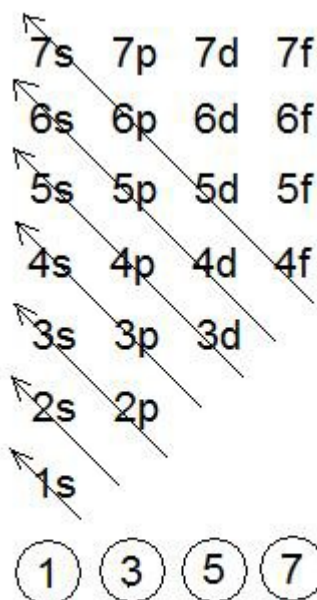


Problema 265: Escribe las configuraciones electrónicas de los siguientes átomos: Mg, Zn, Sn y Au



En la configuración del oro se promociona un electrón del orbital 6s al orbital 5d, al completarse los orbitales 5d se obtiene una extra-estabilización por ocupación completa de orbitales, también ocurre en el cobre y la plata.