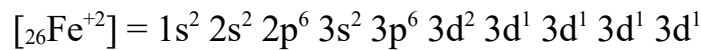
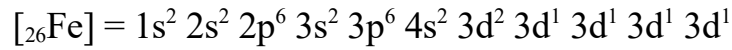
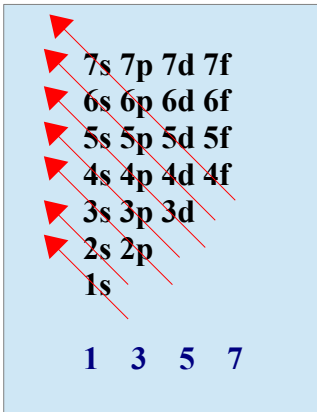
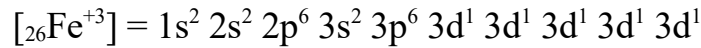


Problema0325: El hierro forma dos cationes estables con estados de oxidación +2 y +3 ¿Cuáles serán las configuraciones electrónicas completas de dichos cationes? ¿Y en forma abreviada? Razónalo.

Seguimos la regla de llenado de orbitales



El catión Fe^{+2} pierde los electrones del orbital 4s, que es el orbital más externo.



El catión Fe^{+3} pierde un electrón de los orbitales d, queda con el conjunto de orbitales d semiocupados, lo que supone una extraestabilidad para el ión.

Las configuraciones en forma abreviada son:

