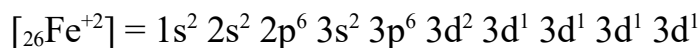
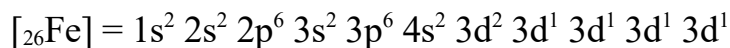
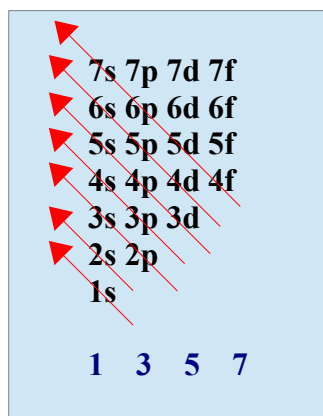
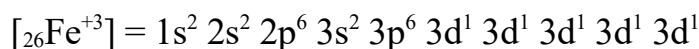


Problema225: O ferro forma dous cationes estables con estados de oxidación +2 e +3 Cales serán as configuracións electrónicas completas dos devanditos cationes? E en forma abreviada? Razóao.

Seguimos a regra de enchido de orbitais



O catión Fe^{+2} perde os electróns do orbital 4s, que é o orbital máis externo.



O catión Fe^{+3} perde un electrón dos orbitais d, queda co conxunto de orbitais d semioocupados, o que supón unha extraestabilidade para o ión.

As configuracións en forma abreviada son:

