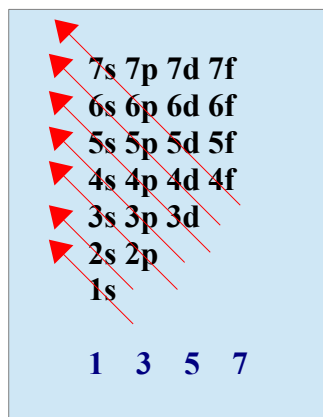
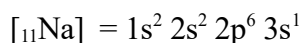


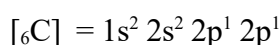
Problema237: Dados os elementos Na, C, Se e Ne, e xustificando a resposta: Indica o número de electróns desapareados que presenta cada un no estado fundamental.



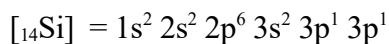
As configuracións destes elementos son:



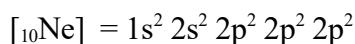
O sodio só presenta un electrón desapareado no orbital 3s.



O carbono presenta dous electróns desapareados nos orbitais 2p, segundo a regra de máxima multiplicidade de Hund, nun conxunto de orbitais dexenerados, como os orbitais 2p, non se pode completar un orbital mentres haxa orbitais baleiros.



O silicio presenta dous electróns desapareados nos orbitais 3p, segundo a regra de máxima multiplicidade de Hund, nun conxunto de orbitais dexenerados, como os orbitais 3p, non se pode completar un orbital mentres haxa orbitais baleiros.



O neón presenta todos os orbitais con electróns apareados.