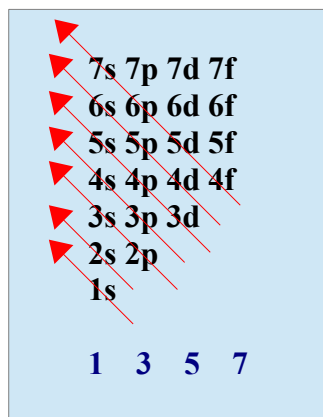
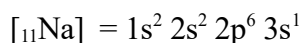


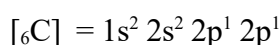
Problema237: Dados los elementos Na, C, Si y Ne, y justificando la respuesta: Indica el número de electrones desapareados que presenta cada uno en el estado fundamental.



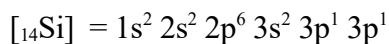
Las configuraciones de estos elementos son:



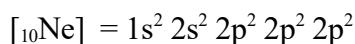
El sodio sólo presenta un electrón desapareado en el orbital 3s.



El carbono presenta dos electrones desapareados en los orbitales 2p, según la regla de máxima multiplicidad de Hund, en un conjunto de orbitales degenerados, como los orbitales 2p, no se puede completar un orbital mientras haya orbitales vacíos.



El silicio presenta dos electrones desapareados en los orbitales 3p, según la regla de máxima multiplicidad de Hund, en un conjunto de orbitales degenerados, como los orbitales 3p, no se puede completar un orbital mientras haya orbitales vacíos.



El neón presenta todos los orbitales con electrones apareados.