

**A – Princípio de exclusão de Pauling:** Num átomo, não existem dois elétrons com os seus quatro números quânticos iguais.

**B – Regra de Hund:** Cada orbital do subnível que está sendo preenchido recebe inicialmente apenas um elétron. Somente depois de o último orbital desse subnível receber o seu primeiro elétron começa o preenchimento de cada orbital com o seu segundo elétron, que terá spin contrário ao primeiro.

Exemplo:

O preenchimento da camada eletrônica **3d** do **Fe** ocorre dessa forma:

