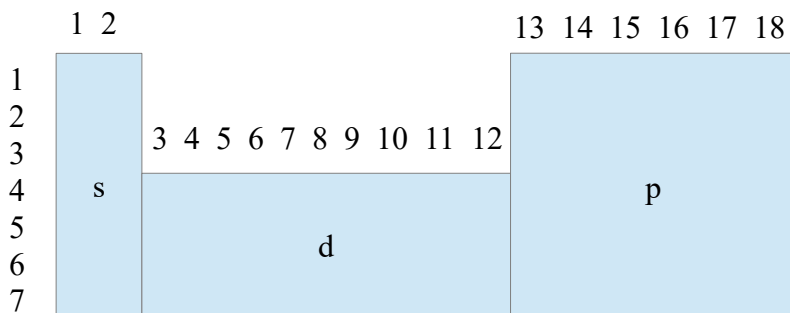


Problema229: Razona en que grupo e en que período atópase un elemento con configuración electrónica que termina en $4f^{14} 5d^5 6s^2$. Sen usar a táboa periódica.



Hai tres zonas na táboa anterior, a zona s, con dous grupos, tantos como electróns caben no orbital s; a zona d, con dez grupos, tantos como electróns caben nos orbitais d e a zona p, con seis grupos, tantos como electróns caben nos orbitais p.

Se a configuración dun elemento termina en $4f^{14} 5d^5 6s^2$ para coñecer o grupo debemos sumar os electróns s (2) aos electróns d (5), o grupo no que se atopa é o **grupo 7**.

O número cuántico principal para os electróns 6s é 6, indícanos que o período no que están é o **período 6**.