

1Bach-R1-21en03-problema 6

Completar los espacios en blanco en la siguiente tabla y escribir los cuatro números cuánticos del electrón diferenciador de los siguientes elementos

| Nº atómico | Nº másico | Protones | Neutrones | Electrones | Configuración electrónica |
|------------|------------|-----------|-----------|------------|--|
| 5 | 10 | 5 | 5 | 5 | $1s^2 2s^2 2p^1$ |
| 47 | 108 | 47 | 61 | 47 | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^9$ |
| 76 | 190 | 76 | 114 | 76 | $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^6$ |

Números cuánticos del electrón diferenciador:

1º elemento: **2, 1, -1, -1/2**

2º elemento: **4, 2, 1, +1/2**

3º elemento: **5, 2, -2, +1/2**