* Estructura atómica
* Configuración electrónica
* Número atómico y número másico
* Tabla periódica
* Números cuánticos
1. Escribir la configuración electrónica de los elementos:
2. Carbono (Z = 6)
3. Cloro (Z = 17)
4. Bromo (Z = 35)
5. Manganeso (Z = 25)
6. Rellenar los huecos en la tabla siguiente:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Símbolo | Na | P |  |  |  |
| Protones | 11 |  | 56 |  | 79 |
| Neutrones |  | 16 | 81 | 71 |  |
| Electrones |  |  |  | 51 |  |
| Número másico |  |  |  |  | 196 |

1. El cloro consta de un 77% de 35Cl y un 23% de 37Cl. Calcular su masa atómica promedio.
2. Existen dos isótopos naturales del litio: 6Li y 7Li. Sabiendo que la masa atómica del litio es 6,941, ¿cuál es el porcentaje de abundancia de litio-7 en la naturaleza?