Profundiza en los procesos químicos.

* Un átomo tiene Z= 6. Si su número de neutrones es de 7, ¿cuál es su masa atómica? ¿Cuantos protones tiene?
* Representar la configuración electrónica y el diagrama de orbitales del átomo Cloro (Z= 17)
* Realiza la configuración electrónica para los átomos dados y con base en ella completa el siguiente cuadro.  Ten encuentra el ejemplo

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ATOMO | SIMBOLO | NUMERO ATÓMICO Z | CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA | NUMERO DE NIVELES | SUBNIVELES | NIVEL DE VALENCIA | ELECTRONES DE VALENCIA |
| Cloro | Cl | 17 | **1s2 2s22p63s23p5** | 3 | s | 3 | 7 |
| Oxigeno |  |  |  |  |  |  |  |
| Oro |  |  |  |  |  |  |  |
| Carbono |  |  |  |  |  |  |  |
| Nitrógeno |  |  |  |  |  |  |  |
| Aluminio |  |  |  |  |  |  |  |
| Plata |  |  |  |  |  |  |  |
| Azufre |  |  |  |  |  |  |  |
| Potasio |  |  |  |  |  |  |  |
| Bromo |  |  |  |  |  |  |  |
| Calcio |  |  |  |  |  |  |  |