Materia: Química

Profesora: Made Amira Zulema

Curso: 4° año A

Bibliografía: José María Mautino (1998). Química 4. Aula taller. 1a. edición. Ed.: Stella

**Trabajo Práctico N° 40**

**Tema: “Modelo atómico de Bohr”**

**Actividades a realizar:**

* Trabajamos con las páginas 140 a 147 del libro.
* Luego de la lectura de las paginas responder:

1. ¿Qué plantea el modelo atómico de Bohr? Dibujar.
2. Definir numero atómico y numero másico.
3. ¿Qué son los isotopos?
4. ¿Qué son los iones?
5. Completa la siguiente tabla:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Elemento | N° másico | N° atómico | Protones | Electrones | Neutrones |
| Mg | 24 |  |  |  |  |
| O |  |  | 8 |  |  |
|  |  | 17 |  |  |  |
| Ni |  |  |  |  |  |
|  | 40 |  |  |  |  |
| Zn |  |  |  |  |  |
| Al3+ |  |  |  |  |  |

1. Identifica la carga la carga de los siguientes iones e indica si son cationes o aniones.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Ca2+ | Cl- | Fe2+ | S2- | O2- | K+ | Cu2+ | Pb4+ | Si4- | N3- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |