Materia: Físico-Química

Curso: 1 Año B

Docente: Made Amira

Bibliografía: Activados Física y Química I: Mezclas y sustancias. Modelo corpuscular. Teoría atómica molecular. Reacciones químicas. Fenómenos eléctricos, magnéticos y gravitatorios. Ed.: Puerto de Palos.

**TRABAJO PRÁCTICO N° 18**

**“TABLA PERIÓDICA”**

Explicación del concepto de tabla periódica y de la historia de la misma.

**Actividades (pág. 64 - 69)**

1. ¿Cómo se clasifican los elementos químicos? Pág. 65
2. Esquematiza una tabla periódica indicando sus 2 formas de clasificación de los elementos (Pág. 65)
3. ¿Qué es una familia de elementos? Pág. 66
4. Completa el siguiente cuadro:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ELEMENTO QUÍMICO | SIMBOLO | NÚMERO ÁTOMICO | GRUPO | PERÍODO |
| Bromo |  |  |  |  |
| Actinio |  |  |  |  |
| Cloro |  |  |  |  |
| Magnesio |  |  |  |  |
| Plomo |  |  |  |  |

1. ¿Cuáles son las propiedades de los metales? Pág. 68
2. ¿Qué sucede cuando un metal se conecta a una fuente eléctrica? Pág. 69