Materia: Química

Profesora: Made Amira Zulema

Curso: 4° año A

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

**PROGRAMA TERCER TRIMESTRE**

**Actividades a realizar:**

* **Copiar el programa en la carpeta.**
* Tabla periódica de Mendeliev. Pág. 175 a 177
* Clasificación periódica de los elementos: periodos, grupos: pág. 178 a 185.
* Configuración electrónica: pág. 186.
* Propiedades periódicas: radio atómico, radio iónico, potencial de ionización: pág. 187 a 190.
* Uniones químicas: iónica, covalente, y metálica: pág. 199 a 203
* Electronegatividad: pág. 204 a 207
* Atracciones intermoleculares: fuerzas de London, fuerzas dipolo-dipolo, unión puente de hidrogeno: pág. 208 a 211.
* Compuestos químicos: clasificación y nomenclatura: pág. 221 a 224.
* Compuestos binarios: óxidos: pág. 225 a 237.e
* Compuestos ternarios: ácidos: pág. 246 a 260.
* Indicadores (pH): pág. 265 a 267.
* compuestos cuaternarios: sales: pág. 271 a 276.
* Estequiometria: pág. 285 a 290.

**Trabajo Práctico N° 47**

**Tema: Tabla periódica de Medeleiev**.

1. Trabajamos con las páginas 175 a 179 del libro.
2. Explica cuál fue el procedimiento seguido por Mendeleiev para construir la tabla periódica.