**GUIA DE AUTOAPRENDIZAJE Nº1 QUÍMICA**

**8º BÁSICO**

**Nombre\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Curso:\_\_\_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_**

**Objetivo de Aprendizaje:**

* OA 12
* Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de la constitución de la materia, considerando los aportes y las evidencias de:
* \*La teoría atómica de Dalton
* \*Los modelos atómicos desarrollados por Thomson, Rutherford y Bohr, entre otros

OA 13: Desarrollar modelos que expliquen que la materia esta constituida por átomos que interactuan, generando diversas partículas y sustancias.

**Instrucciones:**

1. Describir las instrucciones propias de la guía.

1.-¿Por qué crees que la Teoría de Demócrito no fue aceptada como la de Aristóteles?

|  |
| --- |
|  |

2.-Escribe los aciertos y debilidades de la Teoría atómica de Dalton

|  |  |
| --- | --- |
| ACIERTOS | DEBILIDADES |
|  |  |

3.-¿En qué se basó experimentalmente Thomson para plantear su modelo atómico?

|  |
| --- |
|  |

4.-Completa la tabla con los datos que faltan.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Partícula subatómica | Descubierta por | Carga | símbolo |
|  |  | Negativa | e- |
| Protón | Goldstein |  |  |
|  |  | Neutra | n0 |

5.-Debilidades de los modelos atómicos

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| THOMSON | RUTHERFORD | BOHR |
|  |  |  |