**Trabajo Practico Nº 12: Unidad 4.**

**Cuestionario:**

**1)** ¿Que es el átomo? Explique los diferentes modelos atómicos que existen.

**2)** ¿Cómo se compone un átomo? Nombrar y indicar la carga eléctrica de las subpartículas.

**3)**Tabla Periódica: Desarrolle la historia y quien creó la tabla periódica que hoy conocemos y usamos.

**4)** Símbolos químicos: ¿cómo se componen en la tabla periódica? Explicar que son los Nº Másicos, Nº Atómicos.

**5)** Complete el siguiente cuadro:

Elemento Nº Protones Nº Neutrones Nº Electrones A Z

Pr

Hg

Bi

Ti

Mo

Db

Bh

**6)** Con los elementos que figuran a continuación explique:

* Características (estado de agregación en el medio ambiente, nº A, nº Z, etc.)
* ¿Es utilizado en industria? ¿De qué manera y con qué fin?
* Año de descubrimiento, ¿porque se llama así?, Historia.

**Elementos químicos:**

* Wolframio.
* Uranio.
* Helio.
* Oxigeno.
* Litio.
* Potasio.
* Magnesio.
* Yodo.
* Cloro.
* Azufre.
* Argón.
* Carbono.

**7)**  ¿Que es un Ion? Desarrolle y de ejemplos. Teniendo en cuenta esta información, es posible determinar un cuarto estado de agregación?

**Alumnos/as:**

Este Trabajo Practico es el ultimo de este año, entrega y cualquier duda que surja me escriben a mi correo: **elnik@outlook.es.**

Saludos.