

Actividad 1

Historia de La Química

1. Consulte en el libro o internet los acontecimientos más importantes que marcaron la historia de la química desde la prehistoria

R= La historia de la química va ligada a la historia de la humanidad, pues ya en la prehistoria conocer la naturaleza de lo que nos rodea fue imprescindible para permitir **nuestro desarrollo**. **Cuando** poco sabían los humanos que empezaron a utilizar el fuego que estaba cubriendo la puerta a una larga y apasionante historia.

Descubrimiento

- * El fuego hace unos **800.000 años**
- * Embalsamamiento de faraones: **3000 a.C**
- * Primeros escritos sobre los elementos **450 a.C**
- * Primeros apuntes de química **1200 a.C**
- * Primera teoría atómica **440 a.C**
- * nacimiento de la química **300 a.C**
- * Primeros medicamentos **1530**
- * nacimiento de la química como ciencia **1661**
- * Descubrimiento del oxígeno **1772**
- * Teoría atómica de Dalton **1808**

2 Identifique 10 personajes destacados en la historia de la química y consigne cual fue su aporte mas importante

1 Antoine Lavoisier

2 John Dalton

3 Amedeo Avogadro

4 Jöns Jacob Berzelius

5 Robert Bunsen

6 Alfred Nobel

7 Linus Pauling

8 Dorothy Hodgkin

9 Kathleen Lonsdale

Antoine Lavoisier: Es considerado el fundador de la química moderna. Demostró que en una reacción química la cantidad de materia es la misma al comienzo y al final de la reacción. Probaron la ley de la conservación de la materia. La materia no se crea ni se destruye, solamente se transforma.

John Dalton: La principal aportación de John Dalton fue su teoría la cual fue retomada desde las creencias por Leucipo y Demócrito en la antigüedad en 1803 formulo la teoría de que la materia está compuesta de átomos de diferentes masas que se combinan en proporciones sencillas para formar compuestos.

Amedeo Avogadro: Se apoya en la Teoría atómica de John Dalton y en la ley de Gay-Lussac sobre los volúmenes de movimiento en la molecular y descubrió que volúmenes iguales de gases diferentes en las mismas condiciones de presión y temperatura contienen el mismo número de moléculas.

Jons Jacob Berzelius: Fue quien propuso los nombres de Litio y Vanadio así como el de Sodio fue el primer químico que aisló el silicio (en 1823) el circonio (1824) el torio (en 1828) y el titanio estudió las combinaciones de azufre con fósforo el fluor y los fluoruros determinó un gran número de equivalente químicos.

Robert Bunsen: Fue un químico alemán que junto con Gustav Robert Kirchhoff inventó el espectroscopio y promovió el análisis del espectro que les condujo al descubrimiento del cesio y del rubidio. Nació en Göttinga el 31 de marzo 1811 y estudió en la Universidad de Göttinga.

Alfred Nobel: Fue un químico ingeniero, escritor, e inventor sueco famoso principalmente por la invención de la dinamita y por crear los premios que lleva su nombre.

Pauling Linus: Introdujo conceptos como electronegatividad y estructuras resonante en 1939. Publicó sus ideas sobre el enlace químico en un texto titulado "La naturaleza del enlace químico". En 1954 recibió el premio Nobel de Química por su trabajo de la estructura molecular y la naturaleza del enlace químico.

Dorothy Hodgkin: Fue galardonada con el premio Nobel de Química en 1964 por la determinación de la estructura de muchas sustancias biológicas mediante los rayos X.

Kathleen Lonsdale: Estableció la estructura del benceno por métodos de difracción de rayos X (1929) y del hexaclorobenceno por métodos espectrales de Fourier (1931)

4) Concepto que Significa:

* **Alquimia:** La alquimia es una creencia esotérica que está vinculada a la Transmutación de la materia. Las Prácticas y experiencias de la alquimia fueron clave en el desarrollo original de la Química mientras los alquimistas buscaban la Piedra Filosofal para transformar cualquier metal en Oro.

* **Teoría del flogisto:** Sustancia hipotética que representó la inflamabilidad, es una teoría científica obsoleta según la cual toda sustancia susceptible de sufrir combustión contiene **flogisto**, y el proceso de combustión consiste básicamente en la pérdida de dicha sustancia.

* **Iatroquímica:** La iatroquímica o yatroquímica es una rama histórica de la ciencia que enlazada la Química y la medicina y pueden considerarse como la precursora de la farmacología moderna y la bioquímica.

* **La Transmutación de los metales:** La Transmutación implica la alteración de los núcleos atómicos lo que es un proceso totalmente diferente. Para cambiar un elemento en otro hay que modificar el número de protones y el oro 79. Así que para convertir el plomo en oro debe perder tres protones.

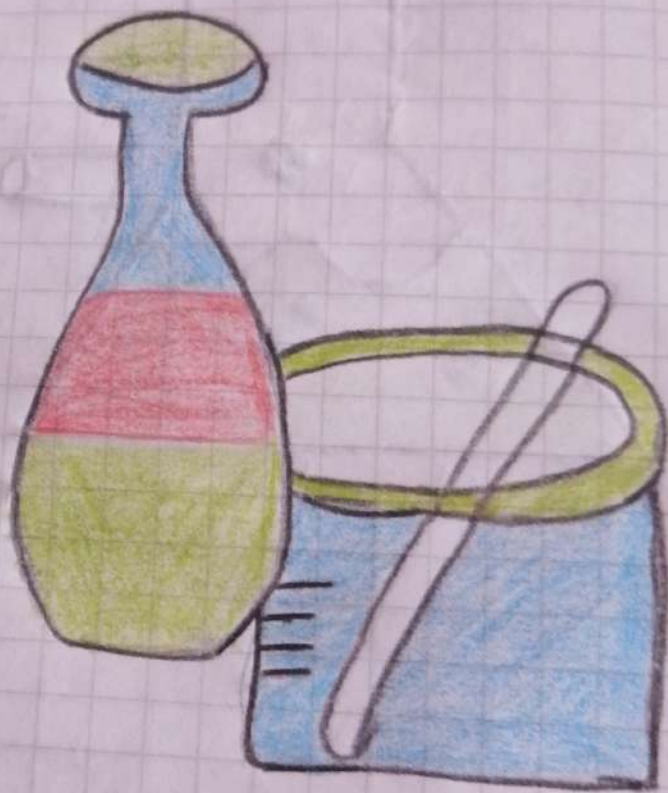
* Teoría de los cuatro elementos: La teoría plantea que gracias a los 4 elementos (agua, aire, fuego, tierra) representan la comprensión del Cosmos donde todo lo existente convive en la medicina, filosofía.

3 Dibujo de la Química Antigua



scribo

Dibajo de la Química Moderna ↓



5 A la luz del material Consultado Responde ¿Cuál fue el acontecimiento o hecho importante que permite dar el paso de la química antigua a la química moderna?

* La historia de la química abarca un período de tiempo muy amplio, que va desde la prehistoria hasta el presente y está ligada al desarrollo cultural de la humanidad y sus conocimientos de la naturaleza. Las civilizaciones antiguas ya usaban tecnologías que demostraban su conocimiento de las transformaciones de la materia, y algunas servían de base a los primeros estudios de la química.