 **COLEGIO LICEO FEMENINO “MERCEDES NARIÑO” IED JM**

 **ÁREA: CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL**

 **QUÍMICA GRADO 60\_\_\_\_**

 **LICENCIADA: MARGARITA MARTÍNEZ ACOSTA**

**ESTUDIANTE: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ FECHA: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ N° 1**

**LOGROS:**

1. Determinar la importancia de la historia de la Química a través del tiempo.
2. Reconocer y valorar los aportes de los científicos en este campo.

 

 Antoine Lavoisier, considerado como el fundador de la Química

La Química comienza cuando el hombre aprendió a utilizar el **fuego** para modificar las cosas en su provecho, como para fabricar piezas de alfarería, cocinar alimentos y construir objetos metálicos.

El principio del dominio de la Química es el dominio del **fuego.** Hayindicios de que hace más de 500.000 años, en tiempos del **Homo erectus**, algunas tribus consiguieron este logro que aún hoy es una de las tecnologías más importantes. No solo daba calor en las noches de frío, también ayudaba a proteger contra los animales salvajes y permitía la preparación de comida cocida. Esta contenía menos microorganismos patógenos y era más fácil digerirla. Así bajaba la mortalidad y se mejoraban las condiciones generales de vida.

La Química considerada como ciencia, tiene su origen en las culturas **mesopotámicas** y **egipcias**, unidas ambas en la Grecia clásica. La generalización de la teoría de los 4 elementos: **tierra**, **aire**, **agua** y **fuego** de **Empédocles** (490 - 430 a.C.) por **Aristóteles**  (384 – 322 a.C.) supuso un paso importante en el intento de explicar los fenómenos físico-químicos, fuera del gobierno, de los astros, o de los dioses. **Aristóteles** modificó la teoría inicial, al concebir dichos elementos como combinaciones entre 2 parejas de cualidades opuestas e inconciliables entre sí: **frío** y **calor** por un lado y **humedad** y **sequedad**, por el otro, con las cuales se pueden formar 4 parejas diferentes y cada una de ellas da origen a un elemento.

 

De forma que la sustitución de una cualidad diferente da lugar a la aparición de otro elemento distinto. Así, la sustitución en el elemento agua de la cualidad de humedad por la sequedad, da origen a la converción del agua en el elemento tierra.

Estas ideas sencillas predominaron de una forma a otra a través de la **Alquimia** hasta el siglo XVIII, en donde tuvo lugar la transformación de todos los saberes químicos en una verdadera ciencia en el sentido moderno.

La **historia de la Química** está ligada al desarrollo del hombre y el estudio de la naturaleza, ya que abarca desde todas las transformaciones de materias y las teorías correspondientes. A menudo la historia de la Química se relaciona íntimamente con la historia de los químicos y según la nacionalidad o tendencia política del autor resalta en mayor o menor medida los logros hechos en un determinado campo o una determinada nación.

La **ciencia Química** surge antes del siglo XVII a partir de los estudios de **Alquimia**, populares entre muchos de los científicos de la época. Se considera que los principios básicos de la Química se recogen por primera vez en la obra del científico británico **Robert Boyle**: The Sceptical Chymist (1661). La Química como tal comienza sus andares un siglo más tarde con los trabajos de **Antoine Lavoisier** que junto a **Carl Wilhelm** **Scheele** descubrieron el **oxígeno**, Lavoisier a su vez propuso la **ley de la conservación de** **la masa** y **la refutación de la** **teoría del flogisto** como teoría de la combustión.

 **LA ALQUIMIA**

La **Alquimia** ocupa el estado intermedio entre el saber químico de la Grecia Antigua y los cimientos de la química moderna en los siglos XVII – XVIII. Este largo viaje en la historia a través de la Edad Media, con los aportes de la cultura Árabe, parte de las explicaciones aristotélicas, de la transformación de unos elementos en otros.

La **Alquimia** se ocupa del pretendido arte de **transformar los metales inferiores en oro** mediante el descubrimiento de **la piedra filosofal**. Con el tiempo, el objetivo inicial de la **Alquimia** **de encontrar la piedra filosofal, que convirtiese en oro todos los metales**, se amplió a buscar también **el elixir** que proporcionase **la juventud eterna**, y por tanto **la inmortalidad.**

El razonamiento alquimista era deductivo y se basaba en que todo era el resultado de la combinación e interacción de los principios alquimistas:

* El **mercurio** o principio de fluidez
* La **sal** con sus propiedades térreas
* El **azufre** con sus propiedades favorecedoras de la combustión

Estos 3 principios podían proporcionar el oro.

Un hecho importante en el desarrollo de la Alquimia hacia la Química, fue el que numerosos médicos medievales insistieron en el uso de **preparados químicos** para tratar diversas enfermedades.

 **** 

El despegue de la Ciencia Química, se inicia con la reforma en el ejercicio de la medicina que intentó el profesor de medicina de la Universidad de Basilea, Theophrastus Bombastus von Hohenheim (1493 – 1541), más conocido por **Paracelso.** Al parecer su idea fundamental es que la vida es en esencia un proceso químico, si es el hombre un compuesto químico de los 3 principios alquímicos admitidos: mercurio, azufre y sal, entonces la buena salud sería una señal de que estos se hallan mezclado en la proporción correcta, mientras que la enfermedad demostrará que uno o más de estos son diferentes. Por consiguiente, el tratamiento lógico será dosificar al paciente con lo que le falta en forma conveniente para la asimilación. Tales consideraciones indujeron a Paracelso a abandonar las hierbas y estractos principalmente usados por los médicos de su tiempo y a prescribir **sales inorgánicas** en sus tratamientos

   

 **Aristóteles Paracelso Georg Pawer**

Hombre muy diferente a Paracelso fue el alemán contemporáneo suyo, **Georg Pawer** (1404 – 1555), que escribió con el nombre latinizado de **Agrícola**. Su obra **De re** **Metállica**, ha servido durante mucho tiempo como manual de Metalurgia, al recoger todos los conocimientos prácticos sobre minería y metalurgia hasta entonces conocidos.

 **LA METALURGIA**

La **metalurgia** es uno de los principales procesos de transformación de la materia utilizados hasta 1991. Comenzó con el descubrimiento del **cobre**, del **oro** y de la **plata**.

Aunque el **cobre** existe en la naturaleza como elemento químico, la mayor parte se halla en forma de **minerales** como la **calcopirita**, la **azurita** o la **malaquita**. Especialmente, las últimas son fácilmente reducidas al metal. Se supone que unas joyas fabricadas de alguno de estos minerales y caídas accidentalmente al fuego, llevaron al desarrollo de los procesos correspondientes para obtener el metal.

Luego por experimentación o como resultado de mezclas accidentales, se descubrió que las propiedades mecánicas del cobre se podían mejorar en sus **aleaciones**. Especialmente tuvo éxito la **aleación del cobre con el estaño** y **trozos de otros** **elementos** como el **arsénico** conocido como **bronce**, que se consiguió de forma aparentemente independiente en oriente próximo y en China desde donde se extendió por casi todo el mundo y que dio el nombre a **la edad del bronce**.

Una de las minas de **estaño** (como otro mineral esencial en la obtención de esta aleación) más importantes de la antigüedad, se hallaban en las islas británicas. Originalmente el comercio fue dominado por los **fenicios**. Luego el control sobre este recurso importante probablemente era la razón de la invasión romana en las islas británicas.

Los **hititas** fueron unos de los primeros en obtener el **hierro** a partir de sus minerales. Este proceso es mucho más complicado, ya que requiere temperaturas más elevadas y por lo tanto, la construcción de hornos especiales. Sin embargo, el metal obtenido así era de baja calidad, con un elevado contenido en carbono y tenía que ser mejorado en diversos procesos de purificación y forjándolo. La humanidad tardó siglos en desarrollar los procesos actuales de **obtención de acero**, generalmente por oxidación de las impurezas, insuflando oxígeno o aire en el metal fundido (**proceso de Besner**). Su dominio era uno de los pilares de la **revolución industrial**.

Otro hito metalúrgico fue la **obtención del aluminio**. Descubierto en los albores del siglo XIX y en un principio **obtenido por reducción de sus sales con metales alcalinos**, se destacó por **su ligereza**. Su precio superó el oro y era tan apreciado que unos cubiertos regalados a la corte francesa se fabricaron de este metal. Con el descubrimiento de la síntesis por **electrólisis** y posteriormente el desarrollo de los **generadores eléctricos**, su precio cayó, abriéndose nuevos campos para su uso.

**ACTIVIDAD**

1. ¿Qué científico es considerado como el fundador de la Química?
2. ¿Cuándo comenzó la Química?
3. ¿Por qué ha sido tan importante el descubrimiento del fuego?
4. ¿En dónde tuvo su origen la Química?
5. La teoría de los 4 elementos fue dada a conocer por Empédocles, cuáles son esos 4 elementos?
6. ¿A qué está ligada la historia de la Química?
7. La ciencia Química surge antes del siglo \_\_\_\_ a partir de los estudios de \_\_\_\_\_\_\_
8. ¿Qué científicos descubrieron el oxígeno?
9. ¿Quién propuso la Ley de la conservación de la masa?
10. ¿De qué se ocupa la Alquimia?
11. ¿Cuáles son los 3 principios alquimistas?
12. ¿Quién decía, “es que la vida es en esencia un proceso químico”?
13. ¿Qué es la metalurgia y cómo comenzó?
14. ¿En qué minerales se halla el cobre?
15. ¿De dónde se obtiene el bronce?
16. ¿Qué metal obtuvieron los hititas?
17. Consulta cómo el hombre obtuvo el acero.
18. ¿Qué otro metal descubrió el hombre en el siglo XIX?
19. Consulta a qué se llaman aleaciones.
20. ¿Por qué la edad del bronce lleva este nombre?

  