

COLEGIO CARLOS ALBAN IED	JORNADA TARDE	CIENCIAS NATURALES
ASIGNATURA QUIMICA SEPTIMO	ACTIVIDAD DE RECUPERACION 1,2, PERIODO	DOCENTE ANGELICA RAMIREZ

- **RECUERDE QUE DEBE ASUMIR CON RESPONSABILIDAD ESTE PLAN DE ACTIVIDADES Y CONCERTAR CON EL DOCENTE SU DESARROLLO Y SUSTENTACIÓN.**
-
- **Modo de Presentación:** hojas de Examen debidamente marcadas con nombre y curso
- **1. CRONOGRAMA:**
- Se escriben las fechas acordadas y/o planeadas para la asesoría por parte del docente, presentación y sustentación por parte del estudiante. Estas serán para el siguiente periodo.
- **Fecha de presentación del plan de actividades:** semana del 18 al 21 de octubre de 2022
- Fecha de sustentación: En clase 18 al 21 de octubre de 2022 sustentación en Aula de clase:
- **2.LAS DEBILIDADES QUE PRESENTASTE EN EL ÁREA SON LAS SIGUIENTES:**
- (Desempeños no alcanzados)
- · No presentar los trabajos asignados en la fecha indicada
- · No trabajar en clase y por tanto no presentar las tareas allí asignadas
- · No presentar los trabajos en grupo que se asigna durante la clase, a sabiendas de tener el tiempo en el colegio para realizarlo.
- · Presentar ausencias injustificadas y/o llegar tarde a clase
- · No presentar las actividades de la unidad didáctica. · No participar en clase con la presentación de ejercicios y/o talleres

ACTIVIDAD

1. Organice a través de un mapa conceptual los modelos atómicos que se propusieron en la historia. apóyese del siguiente texto.

MODELOS ATÓMICOS PROPUESTOS A LO LARGO DE LA HISTORIA

La idea del átomo surge desde la antigüedad, al preguntarse por la composición de la materia es así como a lo largo de la historia han surgido varias teorías para dar una respuesta.

Demócrito (450 a.C): Establece la idea de que la materia es discontinua y formada por partículas indivisibles e inalterable

J. Dalton dentro de los años 1700 y 1800 d.C propone la primera teoría atómica la cual se basa en sus propios datos obtenidos a partir de una serie de experimentos determinando de esta manera: La materia está formada por átomos, siendo partículas muy pequeñas e indivisibles.

Los átomos de un mismo elemento químico son todos iguales entre sí y diferentes a los átomos de los demás elementos.

Los átomos de un solo elementos son iguales y poseen la misma masa

J.J. Thomson (1897): Propone un modelo atómico con el que sostiene que los electrones son partículas más ligeras que el átomo del cual son parte de él, que se encuentran inmersos en una carga positiva.

Rutherford (1911): Sugiere un modelo atómico en el que la carga positiva del átomo está concentrada en una región muy pequeña a la que llama del átomo está concentrada en una región muy pequeña a la que llama núcleo atómico y los electrones se encuentran alrededor de él.

N. Bohr (1913). Establece un modelo del átomo en el que los electrones giran alrededor del núcleo a determinadas distancias llamadas niveles de energía o capas (k, L, M, N.....) y la distribución de los electrones en cada capa es 2, 8, 18, 32 consecutivamente. Cada núcleo atómico contiene protones y neutrones.

H.G.J Mosley (1913). Estableció que el responsable de la carga positiva del núcleo es el protón y el valor de la carga nuclear se denomina número atómico (Z).

J. Chadwick (1932). Descubre la existencia del neutrón (partícula de igual masa que el protón pero sin carga); así, la masa atómica (A) de un átomo está dada por la cantidad de protones y neutrones en el núcleo. Por ejemplo, el flúor tiene una carga nuclear $z=9$ (número de protones) y su masa atómica $A=19$ (Cantidad de protones y neutrones)

2, Realice el modelo actual atómico con materiales reciclados, y susténtelo en clase.

El modelo atómico aceptado actualmente, fue propuesto en la década del 1920, el cuál fue desarrollado principalmente por los científicos Schrödinger y Heisenberg. El modelo atómico actual: **Modelo mecánico cuántico**. Este modelo presenta una gran complejidad matemática.

