



TALLER DE TRABAJO 01 QUIMICA			
DOCENTE	SILVIA MAGDALY RODRIGUEZ M.	ÁREA	QUIMICA
E-MAIL	smrodriguez@fmsnor.org	GRADO	DECIMO

DBA	Comprende que los diferentes mecanismos de reacción química (oxido-reducción, descomposición, neutralización y precipitación) posibilitan la formación de compuestos inorgánicos.		
LOGRO	Explico la obtención de energía nuclear a partir de la alteración de la estructura del átomo.		
COMPETENCIA	Establece la relación entre la distribución de los electrones en el átomo y el comportamiento químico de los elementos, explicando cómo esta distribución determina la formación de compuestos, dados en ejemplos de elementos de la Tabla Periódica.		
OBJETIVO	Analizar la naturaleza eléctrica del átomo desde las diferentes teorías y el descubrimiento de las partículas subatómicas.		
CONCEPTO	Sistema	EJE	Ciudadano ambiental activo
TEMA	TEMA 1 - Naturaleza eléctrica de la materia.	FECHA DE PUBLICACION	Mayo 1 de 2020
TIEMPO DE TRABAJO	2 SEMANAS	FECHA DE ENTREGA	15 de Mayo 2020

MOMENTO EN TI

Te invitamos a que brindes un espacio antes de iniciar el taller para darle a tu cuerpo una sana respiración y relajar tu cuerpo y mente para que estés en disposición de iniciar.

Siéntate cómodamente con la espalda recta. Pon una mano en el pecho y la otra en el estómago. Inhala por la nariz. La mano sobre el estómago debe levantarse. La mano en el pecho debe moverse muy poco. Exhala por la boca, expulsando el aire tanto como puedas mientras contraes los músculos abdominales. La mano sobre el estómago debe moverse al exhalar, pero la otra mano debe moverse muy poco. Continúa respirando por la nariz y exhalando por la boca. Trata de inhalar suficiente aire para que la parte baja del abdomen se eleve y contraiga. Cuenta lentamente mientras exhalas. Si tienes dificultades para respirar desde el abdomen mientras estás sentado, trata de acostarte sobre el suelo. Coloca un pequeño libro sobre tu estómago y trata de respirar de manera que el libro se eleve mientras inhalas y caiga mientras exhalas

MOMENTO DE ORACIÓN

En el espíritu, la vida, en el espíritu el amor, nos acercamos a María junto a ti San Marcelino para poder llegar a Dios. Cuando el espíritu se agranda, se agranda todo alrededor, alumbrando nuestros corazones y nos acerca hacia el Amor. Con el corazón puesto en la roca del Señor nos abrimos sin límites a dar todo nuestro interior. No tenemos límites para extender este gran amor. San Marcelino eres el ejemplo de la espiritualidad, luchaste en tu vida por tu obra, para toda la humanidad. Como tú nos enseñaste el que se eleva hacia Jesús para poder llegar a Dios, enciende el fuego de su alma, iluminando todo alrededor. Con tu ayuda cuando un joven, se inclina hacia la educación, nada en el mundo lo detiene para triunfar en la evangelización. Intercede por nosotros para que siempre vayamos por el camino que nos lleva a la salvación.

AMEN.



TALLER DE TRABAJO 01 QUIMICA			
DOCENTE	SILVIA MAGDALY RODRIGUEZ M.	ÁREA	QUIMICA
E-MAIL	smrodriguez@fmsnor.org	GRADO	DECIMO

TALLER DE TRABAJO 01

TENGA EN CUENTA:

1. El taller debe realizarse a mano por el estudiante y archivarlo en carpeta junto con los demás trabajos del área, enviar evidencias fotográficas que se debe escanear con el celular (CamScanner) y el archivo debe tener nombre así: **Ejemplo: AMAYA PEREZ MAICOL ANDRES 10-1.**
2. El trabajo debe ser enviado al correo smrodriguez@fmsnor.org en la fecha establecida o antes si es posible.
3. Recuerde que es importante contar con su responsabilidad y disciplina, en caso de presentar inquietudes o dificultades en la realización o envío de su taller, notifique a su profesor o Director de grado para tener en cuenta y generar estrategias que permitan fortalecer el proceso.

NATURALEZA ELÉCTRICA DE LA MATERIA



Realizada la lectura y el análisis de la guía N°1 y con base en esa información resuelva las siguientes actividades:

1. Anexar la evidencia del diseñador gráfico propuesto en la guía
2. Responda:
 - a. ¿Qué diferencia existe entre un electrón y un protón?
 - b. ¿Cuáles son las partículas subatómicas?
 - c. ¿Que son los rayos catódicos?
 - d. ¿Cuál es la definición de electrodo?
 - e. ¿Cuál fue el aporte de Tales de Mileto al descubrimiento del átomo?
3. Dadas las siguientes afirmaciones indica si son verdaderas o falsas. Justifica tus respuestas.
 - a. Los rayos catódicos son partículas con carga positiva que parten desde el cátodo hacia el ánodo. ()
 - b. John Dalton fue el científico que descubrió la radiactividad en 1895 ()
 - c. Los protones son partículas subatómicas con carga positiva y se encuentran alojadas dentro del núcleo ()
 - d. En 1833 Faraday descubrió la correspondiente partícula subatómica que completaría el núcleo llamada Neutrón ()
 - e. El elemento utilizado por Henry Becquerel para el descubrimiento de radiactividad fue el Tungsteno ()



TALLER DE TRABAJO 01 QUIMICA			
DOCENTE	SILVIA MAGDALY RODRIGUEZ M.	ÁREA	QUIMICA
E-MAIL	smrodriguez@fmsnor.org	GRADO	DECIMO

4. Construye en tu hoja, un cuadro similar a este y completa con la información propuesta en la guía sobre los descubrimientos (del electrón, el protón, la radiactividad y el neutrón)

PARTICULA	INVESTIGADOR	AÑO	CARACTERISTICAS DEL EXPERIMENTO
Electrón			
Protón			
Neutrón			
Radiactividad			

5. Escriba en un texto de mínimo 10 renglones cual considera que es la importancia del descubrimiento de las partículas subatómicas.

PROFUNDIZACIÓN

6. Realiza una infografía similar a la expuesta en la guía sobre los diferentes descubrimientos de las partículas subatómicas (Electrón, protón, neutrón)
7. Represente mediante una historieta la importancia del descubrimiento de la radiactividad (Mínimo 6 cuadros, colores, diálogos)
8. Describa el procedimiento de una experiencia que permita identificar la existencia de los átomos (ver ejemplos de prácticas en la guía N°1) Recuerda que debes utilizar elementos que tengas en casa. (anexa fotos).