



GUIA DE EVALUACION (QUIMICA)


Nombre			
Curso		Fecha:	
P.I. 24	P.R.	Nota :	
Objetivo: <ul style="list-style-type: none">❖ Recordar contenidos trabajados en clases❖ Identificar conceptos de ciencias (cargas eléctricas, calor y temperatura)			

RESPONDA LAS PREGUNTAS QUE A CONTINUACION SE PRESENTAN (2 punto c/u)

OBSERVE LA SIGUIENTE IMAGEN


Teoría atómica

- ✓ Todo el universo está formado por átomos y vacío.
- ✓ El átomo es la partícula más pequeña de la materia.
- ✓ Los átomos son indivisibles, invisibles e indestructibles.
- ✓ Las propiedades de la materia varían según cómo se agrupen los átomos que la componen.



Teoría de los cuatro elementos

- ✓ No hay límites para dividir la materia.
- ✓ Todas las sustancias están constituidas por la combinación de cuatro elementos: agua, fuego, aire y tierra, los cuales se forman por estados intermedios: frío, húmedo, seco y cálido.



1. ¿Cómo la analogía del papel explica lo planteado para el átomo por Leucipo y Demócrito?

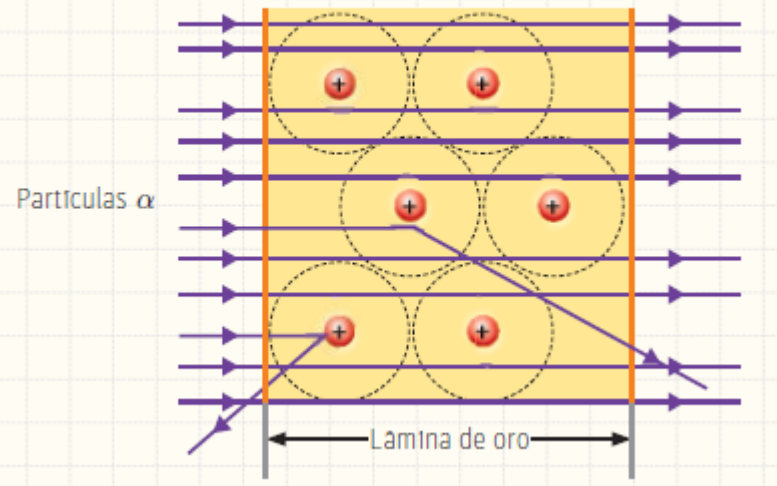
2. ¿Por qué crees que la teoría de Leucipo y Demócrito no fue aceptada como la de Aristóteles?

3. Según la historia, la teoría atómica de Demócrito fue ignorada hasta que en 1589 Galileo Galilei la apoyó públicamente, rechazando la teoría de los cuatro elementos. Sin embargo, sus evidencias no fueron suficientes para recibir apoyo de sus pares y solo se aceptó como válida en el siglo XVII.

a. ¿Por qué crees que Galileo no recibió el apoyo que necesitaba?

OBSERVA LA SIGUIENTE IMAGEN

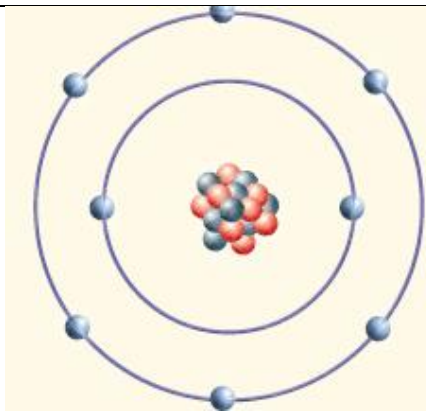
Observa la imagen y luego responde la pregunta planteada.



1.- Interpreta Según la imagen superior y lo establecido por Rutherford en su modelo atómico, ¿dónde se encuentran las partículas positivas y las negativas?

2.- Explica.- ¿Qué limitación tenía el modelo de Rutherford que llevó a Bohr a establecer su propio modelo?

A PARTIR DE LA IMAGEN RESPONDA



1.- **Calcula** ¿Cuál es el número atómico (Z) y el número másico (A)?

2.- **Interpreta** ¿Cuántos electrones de valencia posee este átomo?

3.- **Decide** El átomo al enlazarse, ¿cederá, ganará o compartirá electrones?

4.- **Explica** ¿Cómo ocurre una reacción química en cuanto a la transferencia de electrones y reorganización de átomos?

5.- **Clasifica** Si tienes un elemento hipotético X, cuyas características son: es sólido, conduce la electricidad y el calor, es dúctil y maleable, ¿cómo se puede clasificar?

6.- **Explica** Que tipo de enlace formara el sodio (Na) $Z = 11$ con el cloro (Cl) $Z = 17$?
Explica.

7.- **Aplica** Unos empresarios necesitan decidir que material usar para fabricar un dispositivo eléctrico.
Si observan la tabla periódica, ¿en que grupo de elementos químicos deberían fijarse?
