

COLEGIO SAN FELIPE

RBD 24966-1

Avda. Laguna Sur 7241

Fono: 232753100

PUDAHUEL

direccion24966@gmail.com



Corporación Educacional A y G

*"Familia y Colegio, pilar de
formación de nuestros
niños y jóvenes"*

GUÍA Nº 4 CIENCIAS NATURALES PRIORIZACIÓN CURRICULAR NIVEL 1 SEMANA 29 MARZO -2 ABRIL 2021

Alumno(a):	Curso: 1ª MEDIO	Nota:
Profesor(a):	Puntaje:	

OA 12: Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de la constitución de la materia, considerando los aportes y las evidencias de:

- La teoría atómica de Dalton.
- Los modelos atómicos desarrollados por Thomson, Rutherford y Bohr, entre otros

1. Eje Temático: QUÍMICA

2. Habilidades a medir:

Relacionan conclusiones experimentales con el modelo atómico a que dieron lugar

Sintetizar información en tablas sobre Z y A y en una serie de afirmaciones sobre modelos atómicos

ACTIVIDAD1. CONTESTA A LO SOLICITADO

Actividad

1.- Completa las siguientes afirmaciones.

a.- Thomson descubrió que los átomos estaban formados por dos tipos de cargas _____ y _____.

b.- El modelo atómico propuesto por Rutherford indicaba que el átomo estaba formado por una

Región central llamada _____ donde se concentraban las cargas _____, y una _____, donde giran los _____.

c. Según Bohr los electrones giran en _____ mientras se encuentran en ellos no liberan ni absorben _____.

d.- Los electrones que se encuentran en niveles más cercanos al núcleo poseen _____ energía de los que se encuentran _____ de él.



3.- Relaciona las siguientes conclusiones experimentales con el modelo atómico a que dieron lugar: Marca con una X el recuadro que es correcto.

a- El átomo no es indivisible ya que al aplicar un fuerte voltaje a los átomos de un elemento en estado gaseoso, éstos emiten partículas con carga negativa:

Modelo atómico de Thomson	Teoría atómica de Dalton
Modelos atómico de Rutherford	Modelo atómico de Bohr

b.- Los átomos de los elementos en estado gaseoso producen, al ser excitados, espectros discontinuos característicos que deben reflejar su estructura electrónica, en otras palabras absorben o emiten energía.

Modelo atómico de Thomson	Teoría atómica de Dalton
Modelos atómico de Rutherford	Modelo atómico de Bohr

c.-Al bombardear los átomos de una lámina delgada con partículas cargadas positivamente, algunas rebotan en un pequeño núcleo situado en el centro del átomo:

Modelo atómico de Thomson	Teoría atómica de Dalton
Modelos atómico de Rutherford	Modelo atómico de Bohr

1. Con la ayuda de la información de la Tabla Periódica complete la siguiente tabla

Nombre elemento	Símbolo Químico	Número Atómico (Z)	Número Másico (A)	Número de protones	Número de neutrones	Número de electrones
Litio		3				3
	C		12		6	
		1	1	1	0	1
Nitrógeno			14.0			7
	O	8		8		
	Na					
Calcio						