

**INSTITUCIÓN EDUCATIVA
HECTOR ABAD GOMEZ**



Proceso: GESTIÓN CURRICULAR

Código

Nombre del Documento: TAREAS VIRTUALES PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES DE FORMA FLEXIBLE EN CASAS

Versión 01

Página
2 de 9

Sopa de letras de VALORES ABADISTAS

C	E	C	I	U	E	U	U	P	R	S	S	E	S	U	A	R	R	D
O	O	O	F	S	A	T	O	L	E	R	A	N	C	I	A	O	E	C
D	A	R	J	B	C	O	E	M	E	C	C	E	S	L	A	N	S	D
O	N	I	R	O	A	P	Y	N	U	A	E	N	D	N	C	D	P	E
S	A	T	D	E	E	F	R	L	E	C	O	D	T	P	A	N	E	O
T	L	O	A	E	S	P	I	C	A	I	S	O	G	D	I	I	T	A
N	V	E	I	E	A	P	O	A	C	I	D	E	I	C	O	J	O	R
C	J	L	N	U	O	E	O	A	A	A	D	L	I	S	L	S	I	S
R	Y	Z	A	S	E	E	P	N	D	T	I	E	E	O	U	E	T	P
O	D	R	I	A	C	I	G	I	S	B	I	N	N	D	I	C	C	E
I	L	I	I	R	C	D	T	N	A	A	O	A	A	T	D	A	A	R
N	J	P	E	I	O	S	A	S	O	I	B	S	S	L	I	R	D	D
I	T	U	T	S	E	D	N	C	S	O	A	I	O	P	S	D	N	O
D	N	R	S	N	I	O	P	U	A	U	E	I	L	D	E	F	A	N
P	A	A	O	T	P	D	L	A	R	F	T	D	A	I	C	S	U	D
P	A	H	U	S	I	C	I	C	J	S	R	P	N	T	D	O	A	A
D	A	Z	E	I	N	C	R	I	R	M	S	I	O	U	I	A	D	M
I	P	R	R	I	E	S	I	L	E	O	R	L	R	N	O	R	D	O
E	O	S	O	D	R	E	I	A	M	A	Y	R	Q	I	T	N	L	R

Palabras a encontrar:


IDENTIDAD
INCLUSIÓN
JUSTICIA
RESPONSABILIDAD

CORRESPONSABILIDAD
PARTICIPACION
RESPECTO
HONESTIDAD

TOLERANCIA
PERDON
PAZ
AMOR

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

<http://www.periodni.com/es/>



Copyright © 2012 Eri Generalc

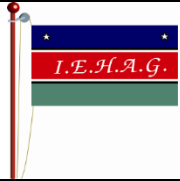

Describe con tus palabras la tabla periódica, según la imagen.

¿Cómo está organizada?

¿Encuentras un orden lógico?

¿Qué relación encuentras entre el nombre y el símbolo?

ACTIVIDAD 2: CONCEPTULIZACIÓN

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: TAREAS VIRTUALES PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES DE FORMA FLEXIBLE EN CASAS		Versión 01	Página 4 de 9

PROPIEDADES PERIÓDICAS (Toma nota detallada del tema)

Grupos:

Corresponde a las líneas verticales, bajo las cuales se agrupan elementos de similares propiedades químicas. Existen grupos tipo A y tipo B, en los grupos tipo A, el grupo es indicativo del número de electrones que tienen los átomos de esa columna en su último nivel de energía, o lo que se conoce como la valencia, importante para determinar los electrones con los que dicho átomo participa en la formación de un enlace químico.

Períodos:

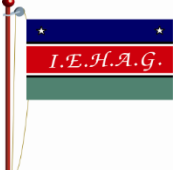

Son las líneas horizontales y son indicativos del máximo nivel de energía que alcanza el átomo de cada elemento.

Grupos de elementos en la tabla periódica

Los grupos se nominan mediante números, que van del 1 al 18.

Los elementos que forman cada grupo tienen en general propiedades químicas similares entre sí, aunque hay excepciones. Esto es debido a que todos coinciden en su configuración electrónica.

ACTIVIDAD 3: APLICACIÓN Y EVALUACIÓN

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: TAREAS VIRTUALES PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES DE FORMA FLEXIBLE EN CASAS		Versión 01	Página 5 de 9

Teniendo en cuenta los conceptos leídos anteriormente y utilizando la tabla periódica responda las siguientes preguntas:

1. Escribe al frente de cada elemento relacionado a continuación, el símbolo según la tabla periódica:

Elemento	Símbolo.	Elemento	Símbolo.
Rubidio		Flúor	
Plomo		Cloro	
Oxígeno		Nitrógeno	
Hidrógeno		Cobre	
Aluminio		Azufre	

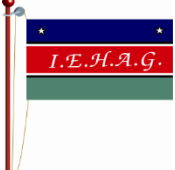

2. Escribe al frente de cada elemento relacionado a continuación, el número atómico que lo identifica según la tabla periódica:

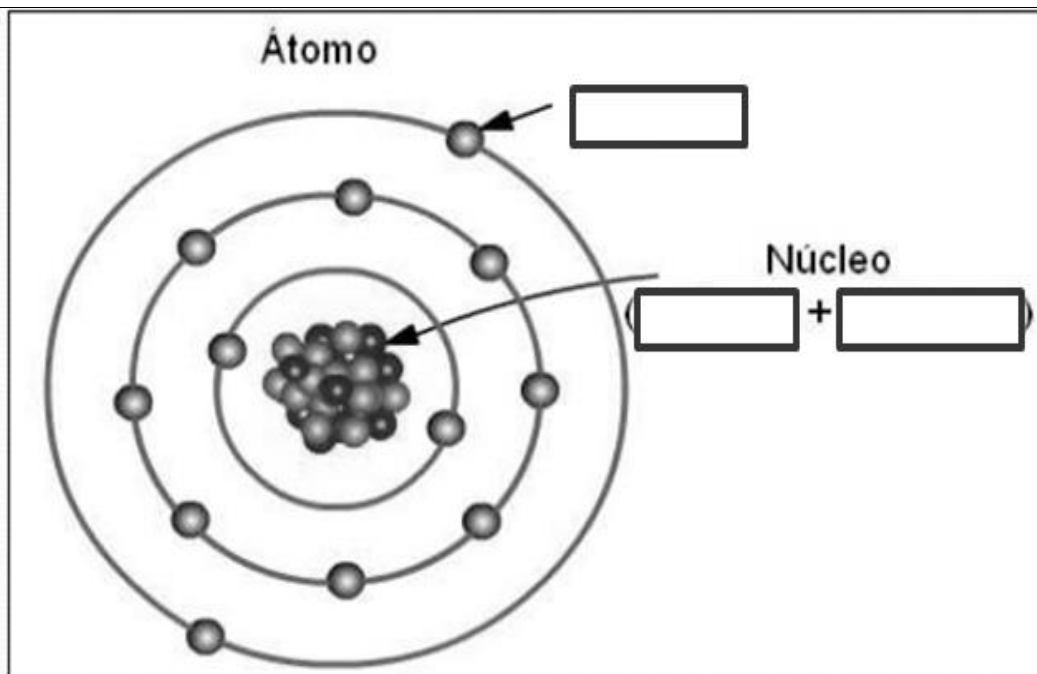
- | | |
|--------------|------------|
| a. Hidrógeno | f. Astatio |
| b. Helio | g. Selenio |
| c. Sodio | h. Uranio |
| d. Cobalto | i. Plata |
| e. Bromo | j. Carbono |

3. Consulta y escribe al frente de cada elemento relacionado a continuación, la masa atómica según la tabla periódica:

- | | |
|--------------|--------------|
| a. Hidrógeno | f. Nitrógeno |
| b. Sodio | g. Aluminio |
| c. oxígeno | h. Bromo |
| d. Magnesio | i. Boro |
| e. Potasio | j. Cloro |

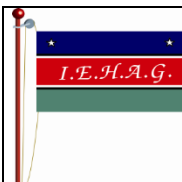
4. Completa la siguiente imagen de manera organizada, con excelente estética en los recuadros escribir el nombre de la partícula subatómica que está señalando la fecha respectiva.

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: TAREAS VIRTUALES PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES DE FORMA FLEXIBLE EN CASAS		Versión 01	Página 6 de 9



5. Lee comprensivamente el siguiente tema:

Se conoce como modelos atómicos a las distintas representaciones mentales de la estructura y funcionamiento de los átomos, desarrolladas a lo largo de la historia de la humanidad, a partir de las ideas que en cada época se manejaban respecto a de qué estaba hecha la materia. El resumen se encuentra en la siguiente tabla.



INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ



Proceso: GESTIÓN CURRICULAR



Código

Nombre del Documento: TAREAS VIRTUALES PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES DE FORMA FLEXIBLE EN CASAS

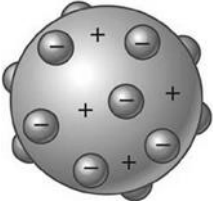
Versión 01

Página
7 de 9

NOMBRE DEL AUTOR	AÑO	MODELO PROPUESTO	CARACTERÍSTICAS
Democrito	460 a.d.e-370 a.d.e		-Los átomos se consideraban eternos e indestructibles. Todo lo que se observaba era resultado del mov. De los átomos que difieren de sus formas, dimensiones y posiciones.
Jonh Dalton	1766-1844		-El átomo es una esfera sólida, compacta e indivisible. -Los átomos del mismo elemento tienen igual masa y propiedades.
JJ. Thomson	1897		-Modelo del Budín de pasas: El átomo se considera como una esfera de carga positiva, con los electrones distribuidos en número suficiente para neutralizar la carga positiva.
E. Rutherford	1910		-Los electrones giran alrededor del núcleo como los planetas alrededor del sol (modelo planetario)
Niels Bohr	1913		-El electrón gira alrededor del núcleo en orbitas circulares
Schrodinger	1926		-Establece la presencia de orbitales, que son regiones en el espacio en donde es probable encontrar el electrón. -Aparecen tres parámetros: n, l, m

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: TAREAS VIRTUALES PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES DE FORMA FLEXIBLE EN CASAS		Versión 01	Página 8 de 9

6. Completa la tabla siguiente teniendo en cuenta las teorías y modelos atómicos, de manera organizada, con excelente estética

NOMBRE DEL CIENTÍFICO QUE PLANTEÓ EL MODELO	TEORIA	MODELO O GRAFICA DEL ATÓMO
DALTON		
		
	Los electrones giran alrededor del núcleo como planetas alrededor del sol (modelo planetario)	
BOHR		

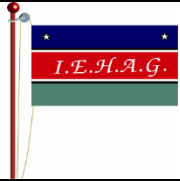

7. Realiza en una hoja de block una mini cartelera con la historia y la importancia de la tabla periódica.

8. Responde

¿Qué es un átomo y cuáles son las partículas subatómicas que lo componen? Explique cada una.

FUENTES DE CONSULTA

Santillana. (2010). Hipertexto Química I. Bogotá: Santillana.

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: TAREAS VIRTUALES PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES DE FORMA FLEXIBLE EN CASAS		Versión 01	Página 9 de 9

ANEXO1: Rúbrica Núcleo Técnico Científico (8°- 9°) Caminar en Secundaria.

Criterio	Superior	Alto	Básico	Bajo
Presenta la guía con la solución completa de cada una de las actividades propuestas				
En el envío del taller, las imágenes son nítidas, se entienden el contenido, y la letra es legible				
Indica el nombre completo y el grado al que pertenece el estudiante. Cumple con los tiempos establecidos para la entrega.				
Da muestra de lo aprendido mediante alguna comunicación con los docentes.				