

GUÍA LÚDICA CIENCIAS NATURALES 2° NIVEL EDUCACION DE ADULTOS

Nombre del alumno(a).....Fecha: 27 de Abril.

Puntaje ideal: 30 puntos. Puntaje obtenido:.....puntos.

NOTA:

Correo para dudas: tareasquimicajbd@gmail.com.

UNIDAD 1: ESTRUCTURA ATÓMICA
OBJETIVO: CONOCER E IDENTIFICAR ALGUNOS CONCEPTOS TRATADOS EN GUIAS ANTERIORES

SOPA DE LETRAS

R	I	S	Ó	T	O	P	O	S	A	R	T	I	F	I	C	I	A	L	E	S	R	U	T	E
A	S	E	D	C	B	A	T	E	B	S	A	L	U	C	Í	T	R	A	P	W	Y	O	I	L
D	Ó	L	H	Q	A	Z	O	X	S	W	E	R	T	Y	O	N	O	T	A	L	T	I	O	K
Ó	T	A	R	L	O	N	R	O	J	O	Y	S	O	S	T	Ó	N	A	O	U	S	V	I	T
N	O	R	O	O	R	Ó	I	C	O	W	L	E	R	Y	H	I	G	O	T	J	E	U	N	A
E	P	U	M	B	P	T	O	S	R	B	E	N	A	R	P	T	L	I	E	H	N	L	O	Í
R	O	T	A	I	R	O	M	O	R	X	L	O	S	T	R	A	E	L	N	G	O	O	L	G
F	S	A	D	R	O	F	R	E	H	T	U	R	A	Y	O	C	A	T	Ó	D	I	C	O	R
U	R	N	P	Á	T	O	M	O	P	I	W	T	H	O	M	S	O	N	I	F	O	N	P	E
Z	A	S	O	E	Y	R	O	M	A	Ñ	O	C	I	M	Ó	T	A	O	R	E	M	Ú	N	N
A	D	O	T	D	L	H	Z	U	R	E	T	E	C	D	I	D	P	M	L	P	Y	E	P	E
A	I	P	A	T	O	O	U	I	T	A	I	L	T	R	A	R	E	U	S	C	R	U	A	E
F	A	O	S	I	A	B	U	D	Í	N	D	E	P	A	S	A	S	Ñ	O	Á	A	R	R	D
L	C	T	I	L	T	O	D	R	C	E	I	L	R	Y	T	O	M	E	P	T	E	T	T	S
A	T	Ó	O	E	B	C	A	E	U	U	M	E	O	O	Y	H	L	R	O	O	L	S	Í	E
S	I	S	N	O	I	I	L	N	L	T	I	F	T	S	N	C	C	X	T	D	C	M	C	L
A	V	I	Ó	N	G	S	T	I	A	R	L	A	O	A	Ú	J	I	I	Ó	O	U	A	U	E
L	O	P	I	N	E	Á	O	O	S	O	I	N	N	N	O	I	L	A	S	Y	N	E	L	V
U	S	L	N	E	N	M	N	P	A	N	O	T	E	Ó	B	N	D	N	I	Á	A	R	A	I
C	C	A	A	T	B	O	E	L	L	E	L	E	S	D	I	O	A	A	T	N	C	D	S	N
Í	A	T	K	O	I	R	L	A	F	S	U	N	A	I	S	G	E	M	K	O	I	T	G	T
T	L	I	E	V	Z	E	A	T	A	G	X	A	U	C	A	L	T	O	R	D	M	I	A	H
R	A	D	I	O	X	M	I	A	N	O	G	T	U	O	R	I	L	A	R	O	Í	N	M	J
A	T	E	R	U	P	Ú	H	I	S	I	R	O	L	S	D	A	F	T	U	W	U	E	M	O
P	S	U	S	T	A	N	C	I	A	R	A	D	I	A	C	T	I	V	A	E	Q	Z	A	P

ACTIVIDAD:

Encuentre y marque todos los conceptos, estos fueron entregados en las guías anteriores . Las pistas corresponden a las definiciones de los conceptos que aparecen en la Sopa de Letras.

PISTAS

- 1.- Nombre del primer modelo atómico.
- 2.- Partículas subatómicas con carga negativa.
- 3.- Ésta partícula comienza en el electrodo negativo de la pila, y viaja al electrodo positivo.
- 4.- Es la partícula más pequeña que forma la materia.
- 5.- Éstas partículas viajan en dirección opuesta a las cargas negativas dentro de un tubo de vacío.
- 6.- Partículas subatómicas con carga positiva.

- 7.- Éste científico postula que el átomo está formado por 2 regiones: un núcleo y una corteza.
- 8.- Partículas subatómicas con carga neutra.
- 9.- Éstas corresponden a núcleos de helio (He) con carga positiva que se emiten al desintegrarse un compuesto o sustancia radiactiva.
- 10.- Compuesto que al desintegrarse emite partículas de menor masa y energía en forma de radiación electromagnética.
- 11.- Región del átomo donde se encuentran protones y neutrones.
- 12.- Científico que crea el modelo planetario.
- 13.- Son las orbitas fijas y definidas donde giran los electrones.
- 14.- Emiten energía en forma de luz.
- 15.- Corresponde al número de protones que tiene un átomo.
- 16.- Es el número de protones más el número de neutrones de un átomo.
- 17.- Son átomos que han perdido o ganado electrones.
- 18.- Se forma cuando un átomo gana electrones.
- 19.- Se forma cuando un átomo pierde electrones.
- 20.- Son átomos de un mismo elemento que tienen el mismo número de protones pero distinto número de neutrones.
- 21.- Son alrededor de 300 los que se encuentran en la tierra.
- 22.- Se obtienen en el laboratorio aumentando el número de neutrones de un átomo.
- 23.- Son isótopos inestables y se desintegran fácilmente.
- 24.- Estudia los elementos radiactivos.
- 25.- Pueden ser detenidas por una hoja de papel.
- 26.- Son detenidas por una lámina de aluminio de 1cm.
- 27.- Atraviesan el cuerpo humano pero son detenidas por una lámina de plomo de 5 cm.
- 28.- Sus símbolos químicos son: Th, Po y Ra

,