ACTIVADES DE REPASO

Ciencias Naturales

Escoge o escribe la respuesta correcta para las siguientes preguntas tomadas del libro de Ciencias Naturales, postprimaria rural, grado 7°.
Hay Límite de tiempo.

LIVEWORKSHEETS

Pregunta 1

Completa los espacios vacíos que aparecen en las siguientes frases.

a) La materia es _____; es decir, está formada por partículas _____ denominadas átomos.
b) La agrupación de dos o más átomos unidos mediante enlaces forma las _____.
c) Los átomos sólo se pueden _____ con un microscopio.
d) Los _____ solo pueden observarse con un _____ de efecto _____.

LIVEWORKSHEETS

Pregunta 2

Ordena correctamente las siguientes frases sobre las ideas que el químico británico John Dalton tenía acerca del átomo.

a) La constituida está por átomos materia.

b) Los indivisibles no son átomos y se modifican en las reacciones químicas.

c) Los átomos iguales de todos son un mismo elemento químico.

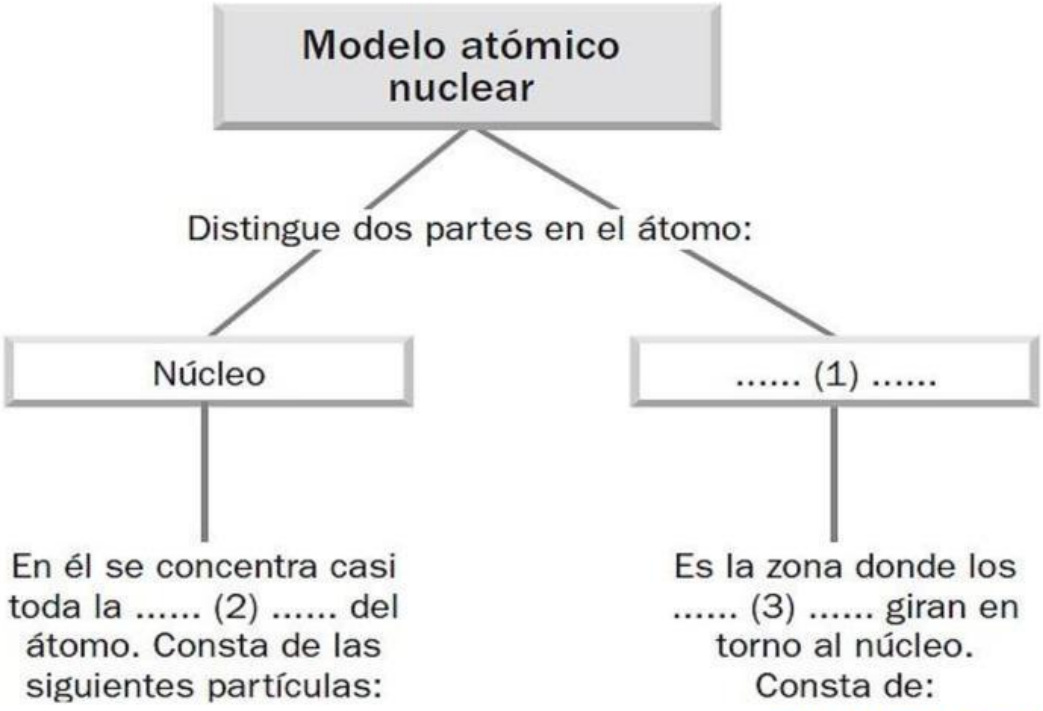
d) Los átomos son diferentes de diferentes elementos químicos.

e) Los de distintos elementos formados están compuestos por la unión de átomos.

LIVEWORKSHEETS

Pregunta 3

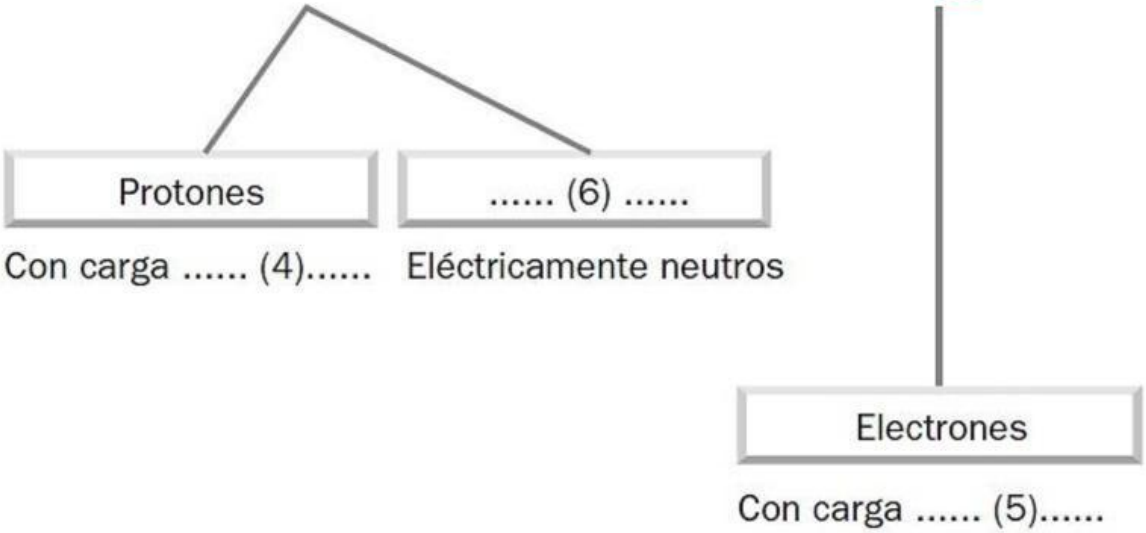
Completa el esquema conceptual rellenando las casillas vacías. (parte 1)



LIVEWORKSHEETS

Pregunta 4

Parte 2



En un ..... (7) ....., coinciden el número de protones y de electrones, por lo que son eléctricamente ..... (8) .....

LIVEWORKSHEETS

Pregunta 5

Siguiendo los movimientos del caballo de ajedrez y empezando por la sílaba más destacada, podrás leer en qué consiste el modelo atómico nuclear.

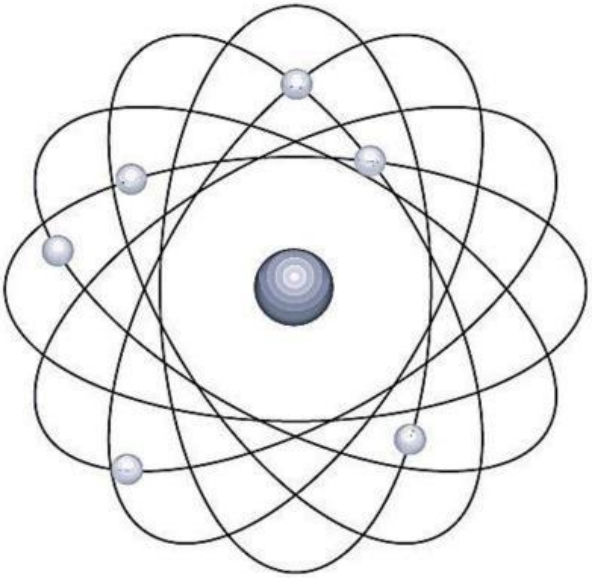
ES	LOS	LOS	TE	CONS	LEC	LOS
PRO	NES,	TÁ	E	POR	COR	NES,
TÁN	O	ZA	TRO	TRO	TI	O
MIEN	TO	NÚ	DO	LA	NEU	TO
CLE	ES	Y	QUE	TU	NES.	ES
NES	TRAS	I	*EL*	LOS	EN	TRAS

LIVEWORKSHEETS

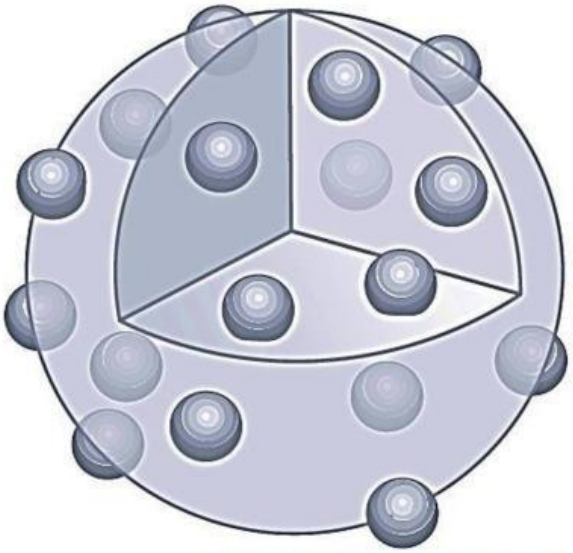
Pregunta 6

¿Cuál de los siguientes modelos crees que corresponde al modelo atómico nuclear? ¿Sabrías identificar a quién corresponde el otro modelo?

a)



b)



LIVEWORKSHEETS

Pregunta 7

Sopa de letras. Localiza 12 elementos del sistema periódico y, con ayuda de la tabla periódica, determina sus números atómicos.

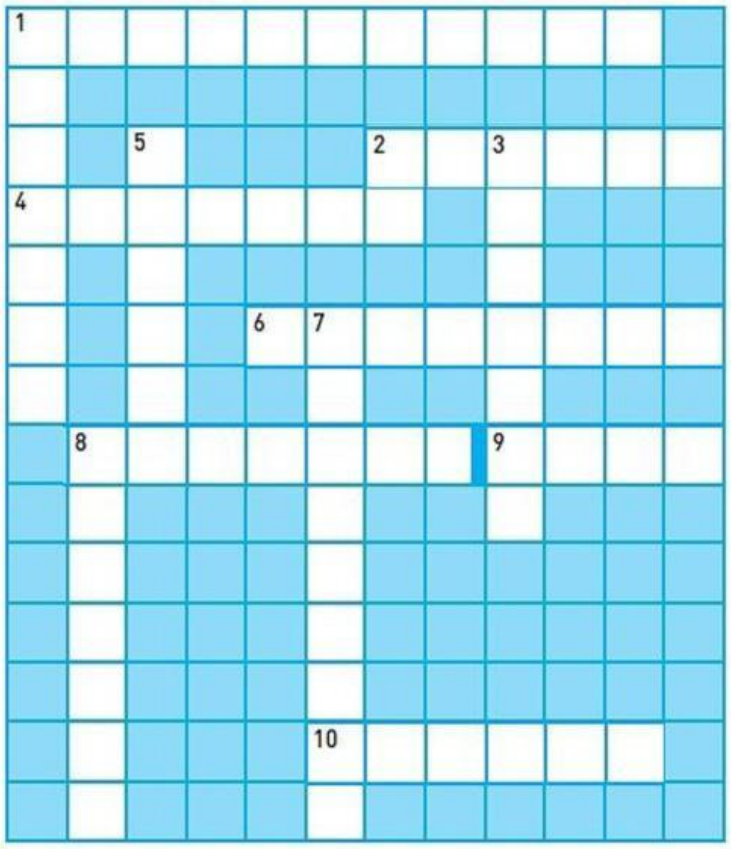
H	W	R	E	T	Y	U	I	O	M
I	I	A	C	D	U	Y	I	P	A
D	S	E	A	C	H	N	O	Ñ	G
R	V	U	R	G	E	M	L	B	N
O	A	R	B	R	V	I	E	C	E
G	S	T	O	C	O	B	R	E	S
E	F	G	N	M	I	F	F	X	I
N	O	R	O	J	C	S	U	Z	O
O	A	R	O	F	I	J	Z	S	K
R	B	A	S	F	L	M	A	A	F
E	A	Z	C	B	I	U	B	C	R
S	P	O	T	A	S	I	O	V	S
K	F	H	K	Ñ	X	Z	D	R	G
L	O	I	R	U	C	R	E	M	H
J	A	R	D	R	T	Y	U	I	M

LIVEWORKSHEETS

Pregunta 8

Resuelve el siguiente crucigrama.

Horizontales. 1. Principal propiedad que se atribuye al átomo. **2.** Una de las partes que constituyen el átomo según el modelo atómico nuclear. **4.** Átomo cuyo número atómico coincide con otro, pero que difiere en el número másico. **6.** Partícula, con carga negativa y masa muy pequeña, que se mueve alrededor del núcleo. **8.** Elemento del sistema periódico que tiene 89 protones. **9.** Elemento metálico de color similar a la plata, de número atómico 30. **10.** Científico que formuló la primera teoría atómica con carácter científico.

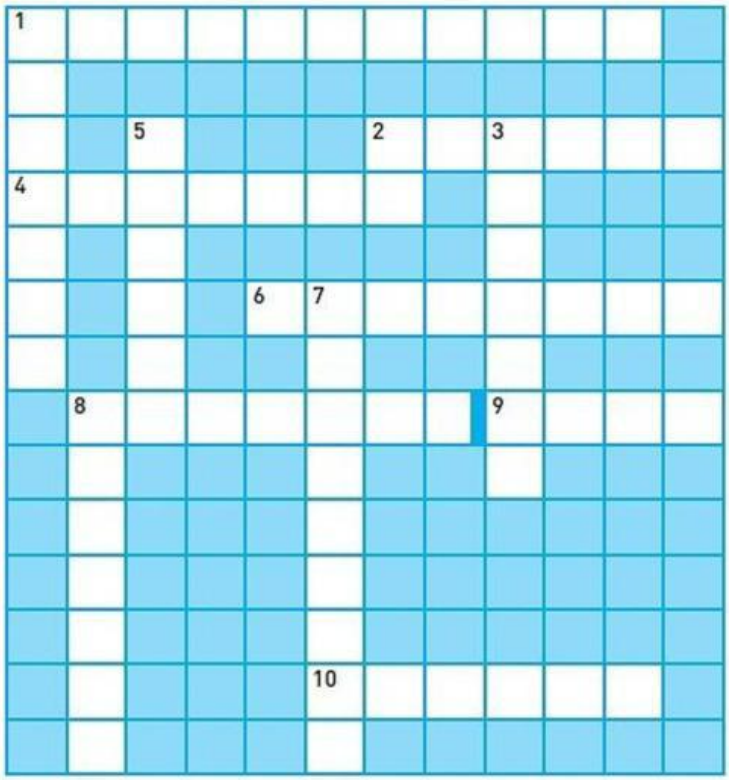


LIVEWORKSHEETS

Pregunta 9

Resuelve el siguiente crucigrama.

Verticales. 1. Propiedad que tienen algunos elementos para ganar o perder electrones y quedar como especies cargadas positiva o negativamente. **3.** Zona del átomo en la que se encuentran los electrones. **5. (Al revés)** Combustible formado fundamentalmente por carbono. **7.** Conjunto de elementos cuyos números atómicos van desde el 57 al 70. **8.** En general, cualquier modelo que trata de explicar la estructura del átomo.



LIVEWORKSHEETS

Pregunta 10

Relaciona los siguientes conceptos con sus definiciones.

b) Corteza.	(2) Átomos que tienen el mismo número atómico, pero distinto número másico.
c) Número atómico.	(3) Distribución de los electrones en los distintos niveles y subniveles del átomo.
d) Número másico.	(4) Zona del átomo donde se localizan los electrones.
e) Unidad de masa atómica.	(5) Átomo con defecto de electrones.
f) Isótopos.	(6) Región de alta probabilidad de encontrar electrones.
g) Configuración electrónica.	(7) Lugar del átomo donde se alojan los protones y neutrones.
h) Catión.	(8) Ion cargado negativamente.
i) Anión.	(9) Número de protones que tiene un átomo.
j) Orbital.	(10) La doceava parte de la masa del isótopo de carbono C-12.

LIVEWORKSHEETS

Pregunta 11

Calcula en kilogramos la masa atómica de los siguientes elementos:

a) Carbono (masa atómica, 12 u).
b) Cobalto (masa atómica, 58,9 u).
c) Azufre (masa atómica, 32,1 u).
d) Boro (masa atómica, 10,8 u).

LIVEWORKSHEETS

Pregunta 12

El muro: comenzando por la sílaba señalada y quitando los ladrillos que se encuentren libres por su parte superior, podrás leer la definición de isótopo.



LIVEWORKSHEETS

Pregunta 13

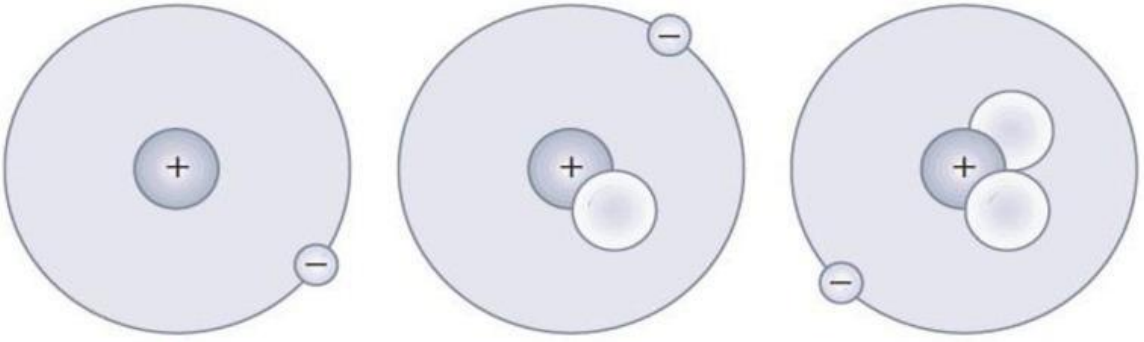
Los siguientes dibujos corresponden a tres átomos de un mismo elemento. Se pide:

a) ¿De qué elemento se trata?

b) ¿En qué se diferencian y qué tienen en común?

c) ¿Cómo se les denomina?

d) Averigua cómo se llama cada uno.



(1) (2) (3)

LIVEWORKSHEETS

Pregunta 14

Con ayuda del sistema periódico, completa la siguiente tabla.

Símbolo	Z	A	Protones	Neutrones	Electrones
Be^{2+}	4	9		5	2
O^{2-}			8	8	
H^{+}	1	1		0	

LIVEWORKSHEETS