

# 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.**

# 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 \_\_\_\_\_.

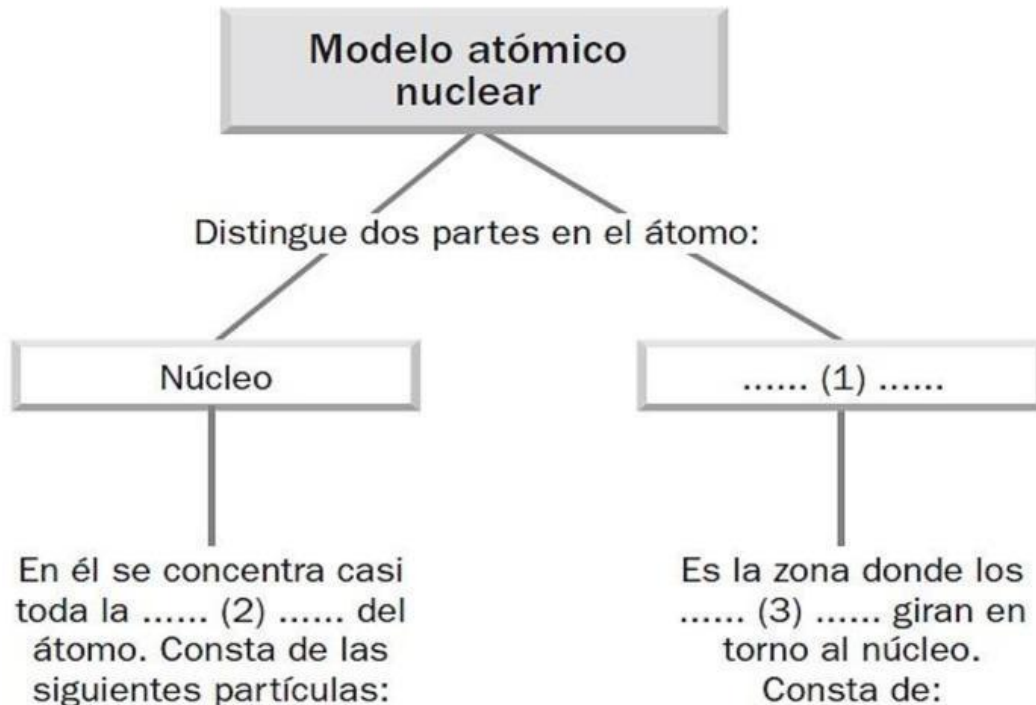
## Pregunta 2

**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.

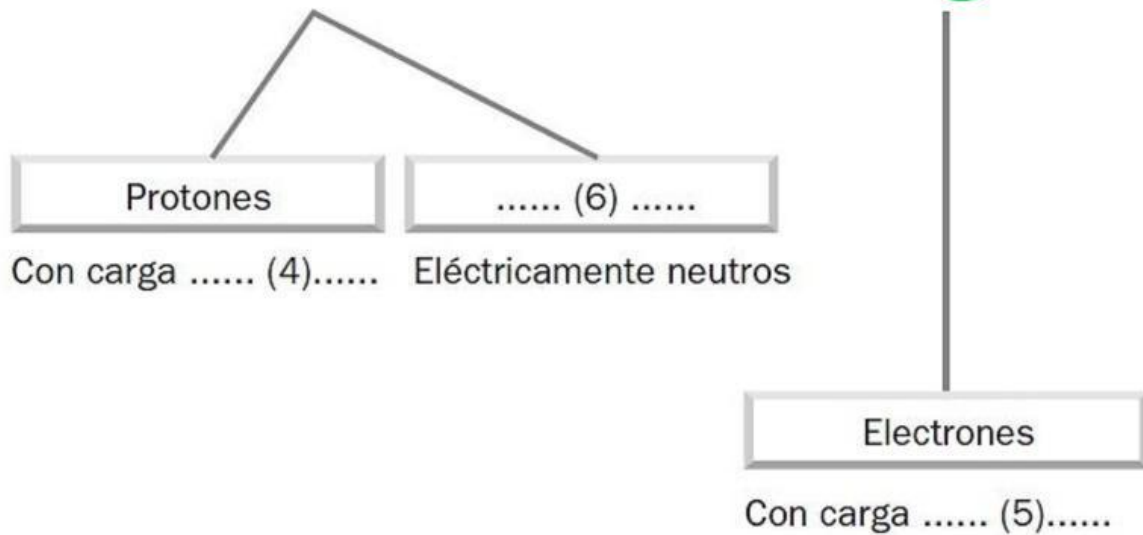
# Pregunta 3

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



## Pregunta 4

Parte 2



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



## Pregunta 5

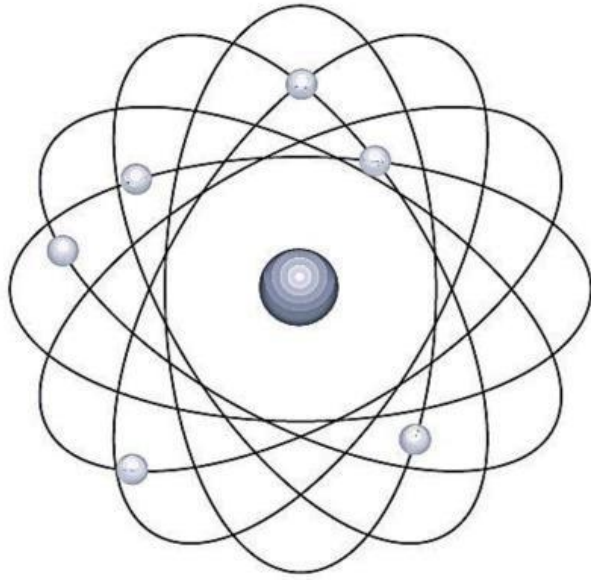
Siguiendo los movimientos del caballo de ajedrez y empezando por la sílaba más destacada, podrás leer en qué consiste el modelo atómico nuclear.

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

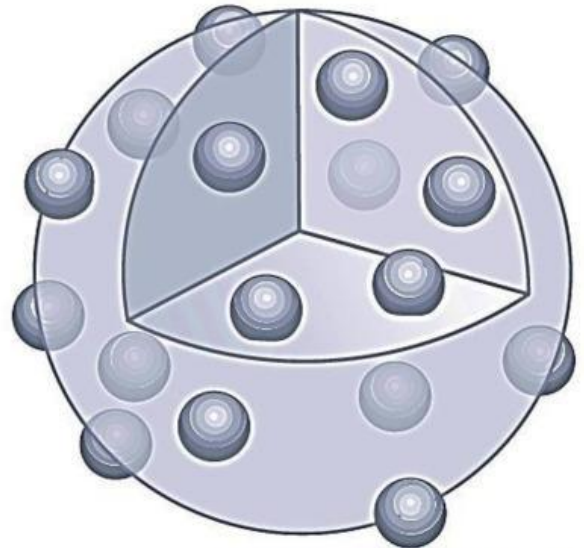
## Pregunta 6

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

a)



b)



# Pregunta 7

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

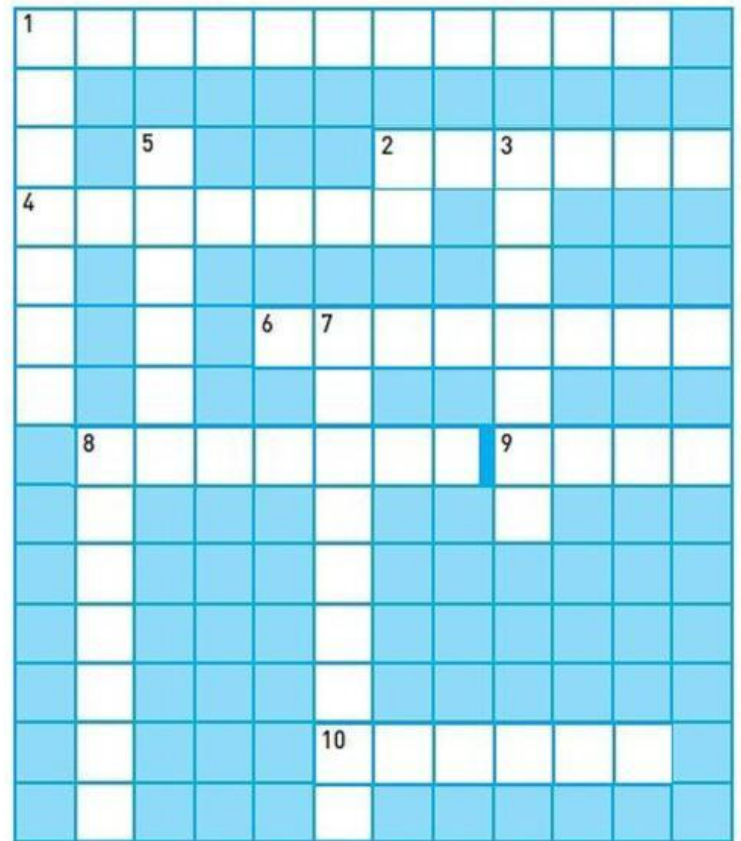
H	W	R	E	T	Y	U	I	O	M
I	I	A	C	D	U	Y	I	P	A
D	S	E	A	C	H	N	O	Ñ	G
R	V	U	R	G	E	M	L	B	N
O	A	R	B	R	V	I	E	C	E
G	S	T	O	C	O	B	R	E	S
E	F	G	N	M	I	F	F	X	I
N	O	R	O	J	C	S	U	Z	O
O	A	R	O	F	I	J	Z	S	K
R	B	A	S	F	L	M	A	A	F
E	A	Z	C	B	I	U	B	C	R
S	P	O	T	A	S	I	O	V	S
K	F	H	K	Ñ	X	Z	D	R	G
L	O	I	R	U	C	R	E	M	H
J	A	R	D	R	T	Y	U	I	M



# Pregunta 8

**Resuelve el siguiente crucigrama.**

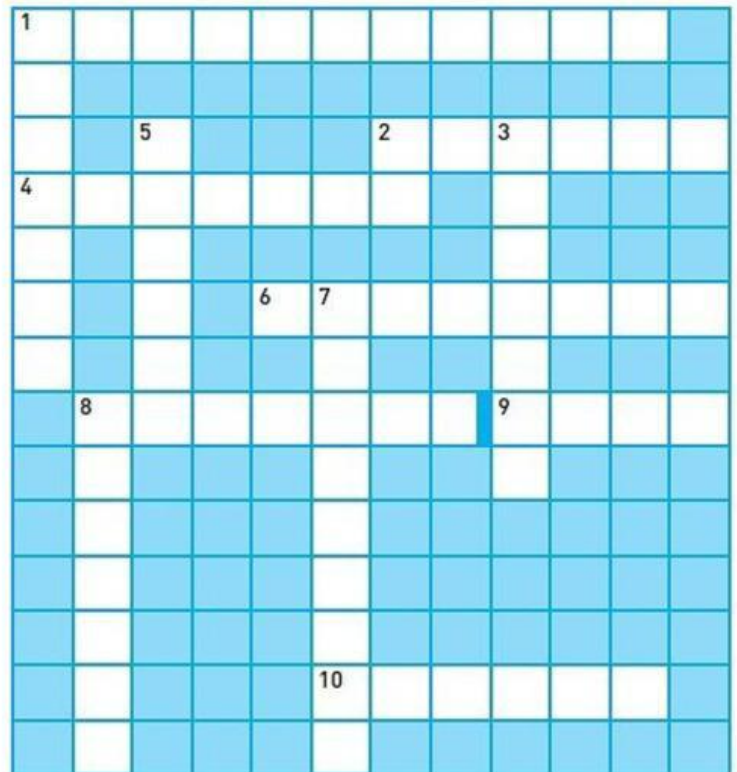
**Horizontales.** **1.** Principal propiedad que se atribuye al átomo. **2.** Una de las partes que constituyen el átomo según el modelo atómico nuclear. **4.** Átomo cuyo número atómico coincide con otro, pero que difiere en el número másico. **6.** Partícula, con carga negativa y masa muy pequeña, 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.



# 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.



## 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.                       |

# 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).

## 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.

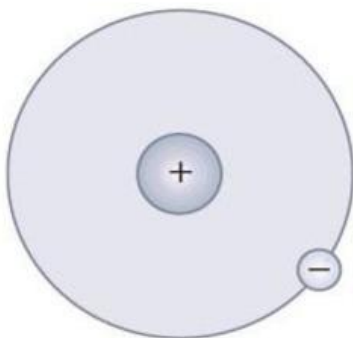




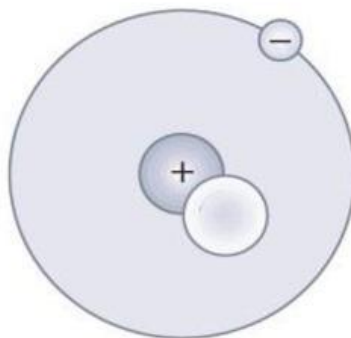
# Pregunta 13

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

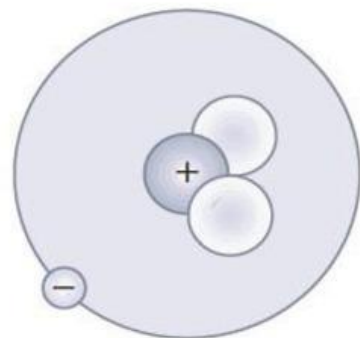
- a) ¿De qué elemento se trata?
- b) ¿En qué se diferencian y qué tienen en común?
- c) ¿Cómo se les denomina?
- d) Averigua cómo se llama cada uno.



(1)



(2)



(3)

## Pregunta 14

Con ayuda del sistema periódico, completa la siguiente tabla.

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