

ESCUELA: CENS N°134

ESPACIO CURRICULAR: QUÍMICA

DOCENTES:

❖ BELÉN QUIROGA

❖ MARCELA SILVA

❖ MARTIN SILVA

AÑO: 3° (TODAS LAS DIVISIONES)

NIVEL: EDUCACIÓN ADULTOS

TURNO: NOCHE

TÍTULO: REVISIÓN DE ÁTOMO Y SISTEMAS MATERIALES.

OBJETIVOS

Distinción de las partículas del átomo

Reconocimiento de sistema material homogéneo y heterogéneo

CONTENIDOS

Modelos atómicos. Átomo: partículas subatómicas

Clasificación de las mezclas: Sistema material Homogéneo y Heterogéneo.

Métodos de separación de sistema material.

CAPACIDADES

Reconocer las partículas de un átomo de un elemento químico

Distinguir los isótopos de algunos elementos químicos

Diferenciar los tipos de mezclas.

Resolver actividades sobre los métodos de separación aplicados a mezclas

Interpretación de ejemplos de sistemas materiales

ACTIVIDADES

1) Selecciona con una x la respuesta correcta:

I. Si tuvieras que definir los átomos según los postulados de Dalton, dirías que los átomos son partículas

- A) Pequeñas y divisibles.
- B) Grandes e indivisibles.
- C) Diminutas e indivisibles.
- D) Grandes y divisibles

II. Luego de estudiar los modelos atómicos ¿Cuál de las siguientes frases no corresponde al modelo atómico propuesto por Bohr?

- A. Los electrones se mueven alrededor del núcleo sólo en órbitas permitidas.
- B. Si un electrón absorbe energía puede pasar a otra órbita más alejada del núcleo.

C. Los electrones se mueven alrededor del núcleo en el mismo nivel de energía

III. El modelo atómico que decía que el átomo era la partícula más pequeña con forma de esfera corresponde a:

- A. Dalton
- B. Thomson
- C. Lewis
- d. Bohr

IV. El átomo está constituido por :

- A) Fotones, neutrones y protones.
- B) Protones, neutrones y electrones.
- C) Neutrones, aniones y electrones.

V. Los electrones son partículas con carga :

- A) positiva
- B) nula
- C) negativa

2. Completar la siguiente tabla

Elemento	Símbolo	N° másico	N° Atómico	p+	e-	n°
fluor			9			10
	Kr	84			36	
	Hg	200				
sodio			23	10		
hierro		56	26			
	Li				3	4

3. En el siguiente cuadro aparecen isótopos de un mismo elemento.

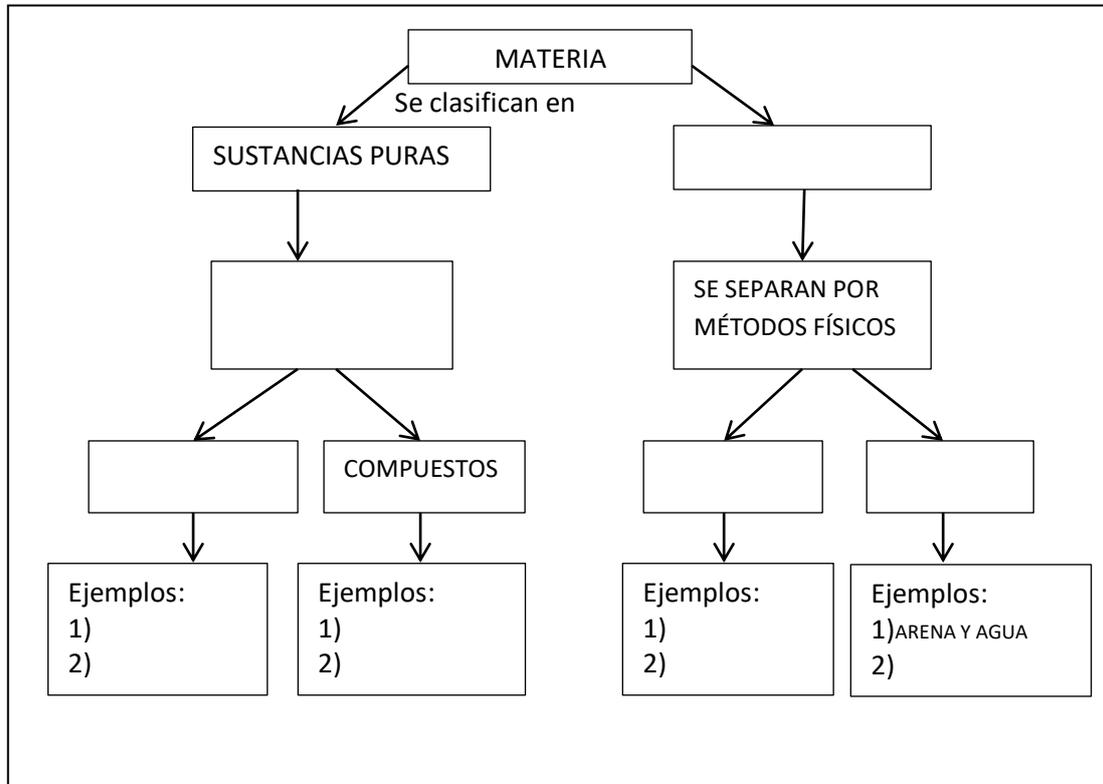
	ELEMENTO A	ELEMENTO B	ELEMENTO C	ELEMENTO D
Número másico: A	23	40	23	35
PROTONES	11	17	16	17
NEUTRONES	12	23	7	18

- a. ¿Cuáles son los elementos que son isótopos?
- b. Explica como lo resolviste, ten en cuenta la definición de isotopo al hacerlo.

4. Completar el esquema con los siguientes conceptos y ejemplos

HIERRO
 MEZCLAS
 AZÚCAR
 HOMOGÉNEAS
 OXÍGENO

CAFÉ CON LECHE
 NO SE SEPARAN POR MÉTODOS FÍSICOS
 AGUA
 ELEMENTOS
 HETEROGÉNEAS
 ENSALADA DE FRUTAS
 ALCOHOL Y SAL



5. Escribe Verdadero o Falso, escribe la respuesta correcta de la opción falsa.

- a. En una mezcla homogénea sus componentes se distinguen a simple vista.
- b. Las mezclas heterogéneas presentan una separación de fases.
- c. Los componentes de una mezcla homogénea forman una sola fase.
- d. En la mezcla heterogénea sus componentes se separan por métodos químicos.
- e. Las mezclas heterogéneas forman una sola fase.

6. Completar el cuadro

Ejemplo de mezcla	Tipo de mezcla	Método de separación
Agua con azúcar		
Arena con piedra		
Agua con aceite		
Arena y limaduras de hierro		
Cereal y leche		
Vino		
Arena con agua		
Sangre		

DIRECTOR: ROBERTO SILVA