



Temas: MEZCLAS
Subtemas: Teorías atómicas, mezclas, tipos de mezclas, separación de mezclas.

PREGUNTAS POR PROCESO DE PENSAMIENTO.

1. Escriba la letra del autor con su correspondiente característica de la teoría atómica.

A. Dalton.		Los antiguos filósofos griegos pensaron que existía una partícula diminuta e indivisible a la que llamaron átomo
B. Thomson		Es el modelo clásico que más usamos en los colegios. El átomo se parece a un mini sistema solar : en el centro hay un núcleo pesado (como el Sol) con protones y neutrones, y los electrones giran alrededor a gran velocidad (como los planetas).
C. Rutherford Y Bohr		los átomos son como canicas o bloques de LEGO sólidos y duros. Cada elemento (como el oro, el oxígeno o el agua) tiene su propio tipo de canica o bloque diferente.
D. Demócrito y Leucipo		Descubrió que el átomo no era una simple canica maciza, sino que tenía cargas eléctricas. Como un budín o ponqué con pasas incrustadas: la masa del pastel era positiva y las pasas eran las cargas negativas (los electrones).

2. Consulte el concepto de mezcla y posteriormente dibuje tres ejemplos de la vida cotidiana.

3. Complete el siguiente cuadro comparativo con por lo menos dos características de las sustancias puras y las mezclas.

SUSTANCIAS PURAS	MEZCLAS

4. Diríjase al siguiente enlace, escuche las diferentes explicaciones y posteriormente resuelva la actividad (Link actividad sustancia pura y mezclas:
https://contenidosparaaprender.colombiaaprende.edu.co/G_4/S/S_G04_U02_L01/S_G04_U02_L01_03_01.html#)

5. Una los tipos de mezclas con sus características según corresponda.

MEZCLA
HOMOGENEA

MEZCLA
HETEROGENEA

Ejemplo: Agua con sal, donde la sal se disuelve completamente en el agua.

Los componentes no están distribuidos de manera uniforme y se pueden distinguir fácilmente a simple vista o con un microscopio.

Son aquellas en que los componentes no pueden distinguirse.

Ejemplo: Ensalada o arena con agua, donde los componentes permanecen separados.

6. Pegue las imágenes de acuerdo con el tipo de mezcla (Homogénea o heterogénea) según corresponda. Encontrará las imágenes en el **anexo 1** al final del taller.

HOMOGENEA	HETEROGENEA

7. Consulte cuales son los tipos de separación de mezclas que existen y de un ejemplo de cada uno

8. Indique que tipo de separación implementaría en cada situación.

Filtración, tamización, imantación, decantación

- a. Solidos de diferentes tamaños, como harina y trigo: _____
- b. Solidos de los líquidos, como el café pesado: _____
- c. Dos líquidos de diferentes densidades como aceite y agua: _____
- d. componentes de atracción magnética, como arena y tachuelas: _____

PREGUNTAS POR COMPETENCIA

9. María está preparando una limonada. Mezcla agua, azúcar y jugo de limón en un vaso y revuelve todo hasta que no puede ver los granos de azúcar. Luego, decide agregar trozos de fresa. De acuerdo con estas características se trata de una mezcla

- A. homogénea.
- B. heterogénea.
- C. compuesta.
- D. gaseosa.

- evaporación.
- filtración.
- decantación.
- tamizado.

- Teorías atómicas: <https://www.hiru.eus/es/quimica/teorias-atomicas>
- Mezcla: <https://concepto.de/mezcla/>
- Ejemplos de mezclas homogénea y heterogéneas: <https://www.ejemplos.co/50-ejemplos-de-mezclas-homogeneas-y-heterogeneas/>
- Separación de mezclas: <https://concepto.de/metodos-de-separacion-de-mezclas/>

Firma: _____

MEZCLAS

educra

MEZCLAS

IMÁGENES PNG - ESTE SET INCLUYE IMÁGENES EN BLANCO Y NEGRO SET023