

TALLER No 11

NOMBRE DEL TALLER: Sustancias puras y mezclas

- **ÁREA:** Ciencias Naturales
- **DOCENTE:** Juan David Posada García
- **GRUPO:** Caminar Uno (C1)
- **FECHA:** Oct 2022

FASE DE PLANEACIÓN O PREPARACIÓN

COMPETENCIA:

Comprende que en las cadenas y redes tróficas existen flujos de materia y energía, y los relaciona con procesos de fotosíntesis y respiración celular.

EVIDENCIA DE APRENDIZAJE:

-- Explica tipos de nutrición (autótrofa y heterótrofa) en las cadenas y redes tróficas dentro de los ecosistemas. - Explica la fotosíntesis como un proceso de construcción de materia orgánica a partir del aprovechamiento de la energía solar y su combinación con el dióxido de carbono del aire y el agua, y predice qué efectos sobre la composición de la atmósfera terrestre podría tener su disminución a nivel global (por ejemplo, a partir de la tala masiva de bosques). - Compara el proceso de fotosíntesis con el de respiración celular, considerando sus reactivos y productos y su función en los organismos.

FASE DE EJECUCIÓN O DESARROLLO

INSTRUCCIONES:

Leer, comprender y responder las preguntas.

FASE DE EVALUACIÓN

Mezclas y sustancias puras

La materia está formada por sustancias, estas pueden encontrarse como sustancias puras o como mezclas. Las mezclas son la agrupación de dos o más sustancias.

Estas pueden ser homogéneas (misma fase) o heterogéneas (fases distintas).

Algunos elementos en estado puro presentan características únicas. La unión de dos elementos forma un compuesto.

Las principales diferencias entre las sustancias puras y las mezclas son:

Mezclas



<http://poc.gil/Hf0zgh>

- Mediante los cambios físicos, sus componentes se pueden separar.
- Puede cambiar su composición cuando agregamos un elemento más.

Sustancias puras



<http://poc.gil/X0Cu0U>

- No pueden separarse en sus componentes
- Su composición es constante



INSTITUCIÓN EDUCATIVA LENINGRADO

Resol. No.2285 de mayo 02 de 2011 Jornada Diurna

Resol. No. 3212 de Julio 01 de 2011 Jornada Nocturna

NIT 816.002.832-0 DANE 166001002886



En base a lo mencionado anteriormente la clasificación de la materia es:



Responder:

Identifiquen cuál de estos ejemplos son sustancias puras y mezclas homogéneas o heterogéneas.

- | | | |
|----------------|----------------------|----------------|
| a. Sal de mesa | c. Leche chocolatada | e. Encebollado |
| b. Pastel | d. Polvo de hornear | f. Gaseosa |

Expliquen cómo prepararían una solución homogénea y una heterogénea.