

CAMBIOS: FÍSICOS Y QUÍMICOS

Cambios físicos

Son transformaciones que pueden cambiar el estado de alguna agregación y el aspecto de cualquier material.

Ejemplos

Arrugar un papel
Estirar una bola de plastilina

Cambios químicos

La desaparición de una sustancia para dar paso a la aparición de una nueva.

Ejemplos

Combustibilidad
Esterificación

LOS FENOMENOS QUIMICOS

Ejercicios

1 Explique los cambios físicos y químicos

R/ **Cambio físico**: cambio que hace que algo sea diferente sin cambiar la composición del material

Cambio químico: ocurre cuando la materia se divide en dos o más sustancias o cuando más de una sustancia se combina para formar una nueva sustancia.

2 En qué consiste los cambios de estado

R/ Se denomina cambio de estado a la evolución de la materia entre varios estados de agregación sin que ocurra un cambio en su composición.

3 Por qué ocurre la oxidación de un alimento?

R/ Los alimentos y en especial los frescos como frutas y verduras que no contienen conservantes artificiales se oxidan. La oxidación se produce por las enzimas llamadas polifenol oxidasa, que al entrar en contacto con el

que transforma los fenoles en quinonas

4. ¿Qué es una fórmula química?

R/ Una fórmula química es la representación de los elementos que forman un compuesto y la proporción en que se encuentran, o el número de átomos que forman una molécula.

5. ¿Qué ocurre en una reacción química?

R/ Las reacciones químicas suceden cuando se rompen o se forman enlaces químicos entre los átomos.