

Nombre: Santiago Steven Ortiz Gil

Grado: 8-7

Asignatura: Ciencias Naturales

- Realice un mapa conceptual sobre los cambios físicos y químicos de las sustancias

Cambios Físicos y Químicos

Cambio Químico

Cambio Físico

- | | |
|---|---|
| <ul style="list-style-type: none">• Hay un cambio en la identidad química de la materia• El Cambio es permanente• Una o mas sustancias se consumen al menos parcialmente• Una o mas sustancias se producen al menos parcialmente• Se absorbe o libera energía | <ul style="list-style-type: none">• No cambia la identidad química de la materia• El Cambio no es permanente• Se absorbe o libera energía |
|---|---|
- Explique cambio físico y químico
 - Cambio Físico
 - Los cambios físicos de la materia son cambios que no forma sin modificar su composición. Durante un cambio físico, la sustancia no varia, es decir, no importa una reacción química. Se trata de cambios de estado de agregación de la materia (**Sólido, líquido, gaseoso**) y otras propiedades físicas como el color, la densidad o el magnetismo.

los cambios físicos suelen ser reversibles ya que alteran la forma o el estado de la materia, pero no su composición.

Cambio Químico

- Los cambios químicos son un tipo de alteración en la materia que modifica su constitución química, o sea, que altera su naturaleza y no solamente su forma. Esto quiere decir que los cambios químicos, también llamados reacciones químicas o fenómenos químicos, implican ruptura y formación de los enlaces químicos de sustancias o compuestos químicos para formar nuevas sustancias o compuestos.

• En este consiste los cambios de estado

- Cambio de estado. En física y química es la evolución de la materia entre varios estados de agregación. Pero químicamente un cambio en su composición. Los 3 estados más estudiados y comunes en la tierra son sólido, líquido y gaseoso; no obstante el estado de agregación más común en nuestro universo es el plasma material del que están compuestos los estrellas.

(Si descartamos la materia oscura)

- ¿Por qué ocurre la oxidación de un alimento?

- Al cocinar o almacenar nuestras frutas y verduras, muchas veces nos encontramos con coloraciones visualmente poco atractivas. Aguacates partidos a la mitad, cubos de carne, rebanadas de peras e incluso lechugas roceadas... nada se salva. A este fenómeno le adjuncamos el término oxidación, pero ¿sabes realmente cómo se produce? En realidad, es la actividad química general de captar electrones de otros átomos y en ella interviene 3 factores. Estos son los compuestos fenólicos, ciertas enzimas vegetales y oxígeno.

- **Que es una fórmula química**

- Se trata de una expresión alfanumérica que se utiliza para indicar la composición de una sustancia química y que se construye a partir de los símbolos de sus elementos constituyentes afectados por subíndices numéricos que informan del número de átomos de cada elemento que entra a formar parte de la sustancia en cuestión.

¿Que ocurre en una reacción química?

- Las moléculas de un reactivo para formar una nueva sustancia durante una reacción química. A medida que los enlaces químicos se rompen, las posiciones de los electrones cambian dando como resultado un producto con propiedades que son diferentes de las propiedades que son diferentes de las propiedades de los reactivos. Se necesitan varias temperaturas diferentes reacciones químicas.