

IE. Miguel De Cervantes Saavedra

Estudiante: Juan Felipe Andrade.

Asignatura: Ciencias Naturales.

Tema: Los fenómenos químicos.

Grado: 8-1.

Los fenómenos químicos.

Ejercicios.

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

(R)

Cambios físicos y químicos

Cambios físicos

Cambios químicos

Ocurren cuando los objetos o sustancias experimentan un cambio que no modifica su composición química. En general un cambio físico, o un método físico, puede modificar una mezcla.

Es todo proceso químico en el cual dos o más sustancias (llamadas reactivos), por efecto de un factor energético, se transforman en otras sustancias llamadas productos.

Evaluación.

1 Explique cambio físico y químico.

1R/ 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.

2R/ 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?

3R/ Los alimentos y, en especial, los frescos como frutas y verduras que no contie-

ner conservantes artificiales se oxidan. La oxidación se produce por las enzimas llamadas polifenol oxidasa, que al entrar en contacto con el aire transforma los fenoles en quinonas.

4 ¿Qué es una fórmula química.

4R) Es la representación de los elementos que forman un compuesto y la proporción en que se encuentran, o del número de átomos que forman una molécula.

5 ¿Qué ocurre en una reacción química?

5R) Se produce cuando las sustancias participantes en ella se transforman en otras distintas. A las primeras se les llama reactivos y a las segundas productos.