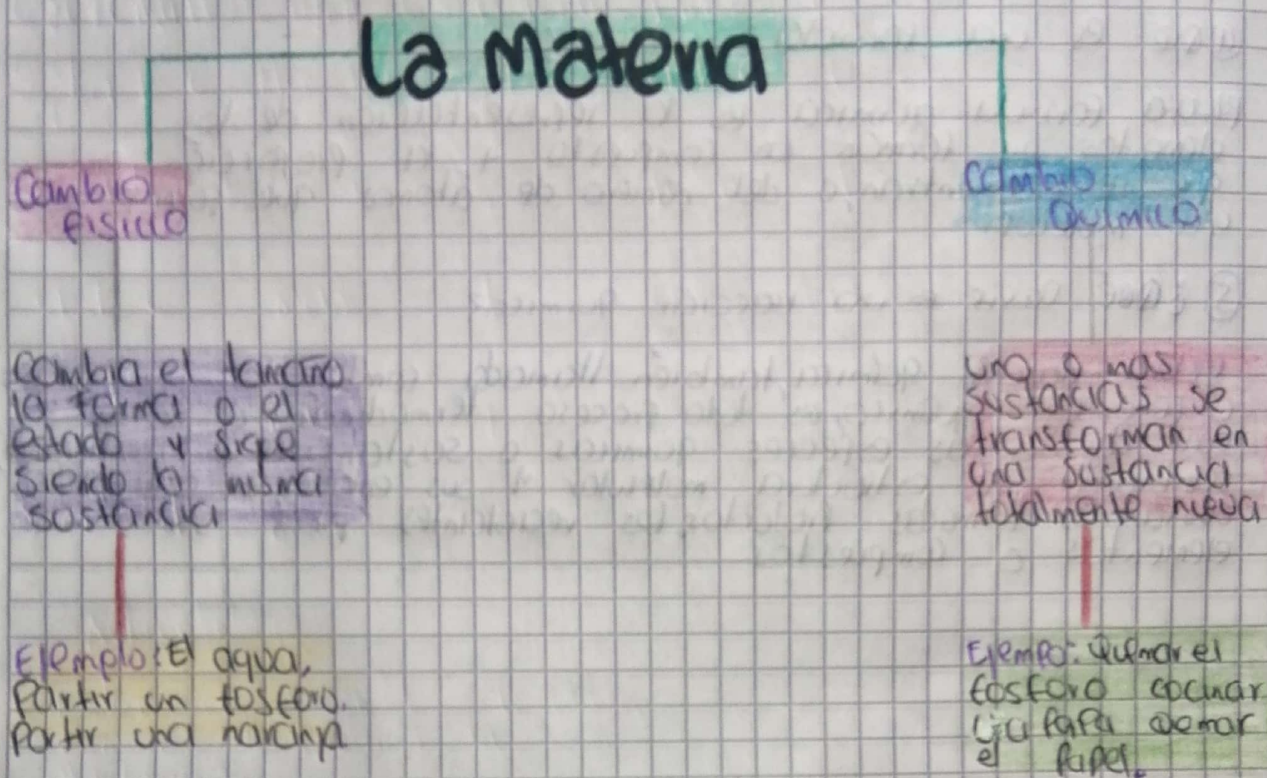


Los fenómenos químicos

Ejercicios

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



Evaluación

- ① Explique cambio físico y químico?

PC = Cambio físico: los cambios físicos son transformaciones que pueden cambiar el estado de alguna agregación y el aspecto de cualquier material, pero nunca su naturaleza química.

Cambio químico: una reacción química o cambio químico 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, esas sustancias pueden ser elementos o compuestos.

- ② En qué consiste los cambios de estado?

PC = En física y química se denomina cambio de estado a la evolución de la materia entre varios estados de agregación sin que ocurra un cambio en su composición. Los tres estados de agregación más estudiados y comunes en la tierra son el sólido, el líquido y el gaseoso, no obstante, el estado de agregación más común es el plasma.

③ ¿Por qué ocurre la oxidación de un alimento?

R Los alimentos en especial, los frescos como frutas y verduras que no tienen conservantes artificiales se oxidan. La oxidación se produce por las enzimas llamadas polifenol oxidasa que al entrar en contacto con el aire transforman 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 del número de átomos que forman una molécula.

⑤ ¿Qué ocurre en una reacción química?

R Una reacción química, también llamada cambio químico o fenómeno químico, es todo proceso termodinámico en el cual dos o más especies químicas o sustancias se transforman cambiando su estructura molecular y sus enlaces en otras sustancias llamadas productos. Los reactivos pueden ser elementos o compuestos.