



Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Físico Química
Ciclo: ciclo básico
Curso: 3ero *Divisiones:* 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

Fecha de entrega: hasta el 3 de agosto

Dirección de envío: sollenardon@gmail.com vía whatsapp: 155134137

Trabajo N°2 (2do trimestre)

Cambios físicos y químicos

Te propongo que ahora pongas a prueba tus conocimientos de los cambios físicos y químicos que trabajamos la clase anterior tildando la respuesta correcta.

(esta actividad se encuentra en un link, para que puedas completarla sin necesidad de fotocopiar o escribir en tu carpeta: <https://forms.gle/a3jrtoQQJmyd3kee6>)

- 1) Obtención de cobre a partir de óxido de cobre
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 2) La combustión de la gasolina en un motor de automóvil
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 3) La fusión de un cubito de hielo
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 4) Respirar
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 5) La rotura de una botella de vidrio
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 6) La evaporación de un perfume cuando el recipiente esta destapado.
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 7) La formación de nubes
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico



Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Físico Química
Ciclo: ciclo básico
Curso: 3ero **Divisiones:** 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

- 8) Mezclar manteca y azúcar
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 9) La corrosión del hierro
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 10) La fusión de una vela encendida
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 11) La formación del arco irris
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 12) Hacer un batido de leche y frutas
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 13) Dejar secar la ropa al sol
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 14) Romper una botella de vidrio
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico
- 15) Obtención de cobre a partir de óxido de cobre.
 - Cambio Físico
 - Cambio Químico



Área: Cs. Naturales
Espacio Curricular: Físico Química
Ciclo: ciclo básico
Curso: 3ero **Divisiones:** 1ero y 2da
Profesor responsable: Solange Lenardón
Ciclo Lectivo: 2020

(Seguimos completando la carpeta: todo lo que se encuentra a continuación debe estar copiado en la carpeta y enviar imágenes por las vías mencionadas)

Las reacciones químicas y la ecuación química

Una reacción química es un proceso en el que un conjunto de sustancias llamadas reactivos se transforman en un nuevo conjunto de sustancias llamadas productos. En otras palabras, una reacción química es el proceso mediante el cual tiene lugar una transformación química. En muchos casos no sucede nada cuando se mezclan las sustancias; cada una de ellas mantiene su composición original y sus propiedades. Se necesita una evidencia experimental antes de afirmar que ha tenido lugar una reacción. Esta evidencia puede ser un cambio en las propiedades físicas como:

- Un cambio de color;
- La formación de un sólido (precipitado) en el seno de una disolución transparente;
- El desprendimiento de un gas;
- El desprendimiento o absorción de calor.

Se dice que los reactivos dan lugar a los productos.

Una ecuación química es la representación escrita de lo que sucede durante una reacción química.

De forma general:



De forma específica:

