COLEGIO INSTITUTO TÉCNICO INTERNACIONAL
ÁREA DE CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL
QUÍMICA 902, 903 Y 904 GUÍA No 2
Prof. Dora Luz Buitrago López
dora.buitrago@iedtecnicointernacional.edu.co
WhatsApp 3053672543 En Facebook y Messenger: Dora Buitrago

TEMA ¿Qué es una reacción química?

Una reacción química es un fenómeno químico que implica un cambio o transformación de unas sustancias iniciales en otras finales completamente diferentes. Ejemplo: la oxidación de un clavo de hierro.

Existen variedad de reacciones químicas que permiten el mantenimiento de la vida en la tierra y que permiten la producción de otras sustancias para el bienestar del hombre. Entre otras se tienen:

1. Combustión
2. Fotosíntesis
3. Digestión
4. Respiración celular
5. Saponificación
6. Corrosión
7. Fermentación
8. Esterificación
9. Polimerización
10. Electrólisis
11. Vulcanización del caucho
12. Neutralización
13. Lluvia ácida

Las reacciones químicas se representan por medio de ecuaciones químicas.

Reacción química: combustión del gas propano
Ecuación química: $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4\ H_2O$.

ACTIVIDAD 1

Elabore un álbum con los 13 ejemplos de reacciones químicas anteriores que incluya

- Definición y características de la reacción química
- Ecuación química que la representa
- Utilidad o perjuicio del proceso químico en la vida, la industria, el ambiente
- Dibujo o imagen de la reacción

PARTES DE UNA ECUACIÓN QUÍMICA

En una ecuación química se reconocen dos partes fundamentales reactivos y productos. Además de que el proceso se indica por una flecha simple o doble y hay unos símbolos que representan el estado físico de las sustancias, si hay que agregar calor o alguna otra sustancia, entre otras cosas.

ACTIVIDAD 2

Consulte que son los reactivos y los productos en una ecuación química y la simbología que aparece en la misma.