



CORPORACIÓN EDUCACIONAL A Y C

Guía de Actividades N° 8 Unidad 1 reacciones química cotidianas (Eje Química)

Alumno(a):	Curso: 1° medio	2 horas pedagógicas
Profesor(a): Monica Gana R	FECHA: 18 /04/2020	

Objetivo: Investigar experimentalmente y explicar, usando evidencias, que la fermentación, la combustión provocada por un motor y un calefactor, y la oxidación de metales, entre otras, son reacciones químicas presentes en la vida diaria, considerando: La producción de gas, la formación de precipitados, el cambio de temperatura, color y olor, y la emisión de luz, entre otros.

1. Eje Temático: Química

2. Habilidades a medir:

Aplicar conocimientos de contenido directo sobre teoría de las colisiones

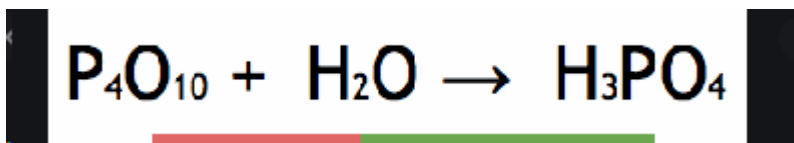
INTERPRETAR IMÁGENES

Queridos estudiantes, esperando se encuentren todos muy bien junto a sus familias quería transmitir la siguiente información que a partir de la guía n° 5 deberán subir su guía desarrollada a la plataforma classroom .

Muchos cariños y un gran abrazo a la distancia

RECORDEMOS ¡!!!!!!

INDIQUE en el espacio en blanco del recuadro CUÁNTOS ÁTOMOS Y MOLÉCULAS HAY EN LA SIGUIENTE REACCIÓN TANTO EN LOS REACTANTES Y PRODUCTOS



REACTANTES		PRODUCTOS	
N° de átomos de P		N° de átomos de P	
N° de átomos de H		N° de átomos de H	
N° de átomos de O		N° de átomos de O	

N ^a moléculas de P_4O_{10}		N ^a moléculas de H_3PO_4	
N ^a moléculas de H_2O			

Tipos de reacciones:

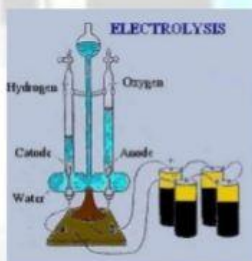
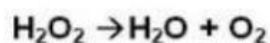
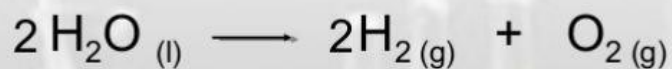
REACCIONES DE DESCOMPOSICIÓN:

Las **Reacciones de Descomposición** son aquellas que a partir de un compuesto se forman dos o más sustancias. En esta reacción los átomos que forman un compuesto se separan para dar los productos según la fórmula:

Descomposición



REACCION DE DESCOMPOSICIÓN: Ejemplo



EJEMPLO

2.Reaccion de Descomposicion:

Un compuesto se descompone en dos o mas



Por: Alma Gutierrez

APLICA

DESCOMPONE LAS SIGUIENTES REACCIONES



