
	I. E. RODRIGO CORREA PALACIO Aprobada por Resolución 16218 de noviembre 27 de 2002 DANE 105001006483 – NIT 811031045-6		
	PLAN DE APOYO	Código PAC-13-01	
	Fecha: Agosto de 2024	Versión: 03	

ACTIVIDADES DE APOYO – SEGUNDO PERIODO

Área: Química	Grado: S2
Docente: Liselly Giraldo Salcedo	

Indicadores de desempeño

Comprende que en una reacción química se recombinan los átomos de las moléculas de los reactivos para generar productos nuevos.

Reconoce sustancias de uso cotidiano (sal de cocina, agua, cobre, entre otros) con sus símbolos y fórmulas químicas (NaCl, H₂O, Cu)

Desarrolla las actividades asignadas, realizando algunas consultas previas y demostrando básica comprensión de los temas al participar en la socialización de saberes.

Actividades para desarrollar

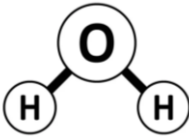
1. Identifica los siguientes elementos:



Z = 6

Z= 11

Z= 53

2. Representa 5 moléculas e indica su composición

Agua 		
2 átomos de hidrógeno 1 átomo de oxígeno		

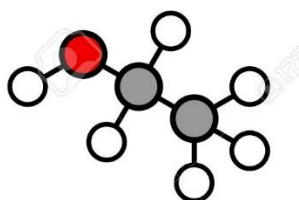
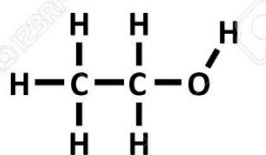
	I. E. RODRIGO CORREA PALACIO Aprobada por Resolución 16218 de noviembre 27 de 2002 DANE 105001006483 – NIT 811031045-6		
	PLAN DE APOYO	Código PAC-13-01	
	Fecha: Agosto de 2024	Versión: 03	

3. Consulta 3 compuestos químicos, representa su fórmula molecular y estructural y describe su composición.

1. ¿Qué es una fórmula química?

2. Representa la fórmula estructural y empírica de las siguientes sustancias

- Alcohol etílico



- Dióxido de carbono
- Cloruro de sodio
- Ácido fosfórico
- Carbonato de calcio

3. ¿Qué es una reacción química?

4. ¿Qué es una ecuación química?

5. Señalas las partes de una ecuación química



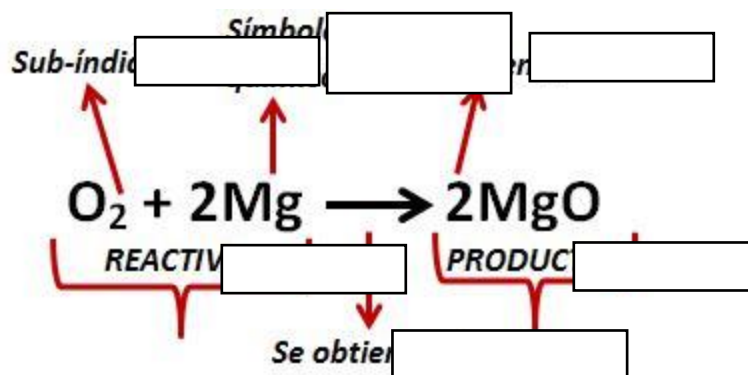
Calle 103 No 66 – 63. Barrio Girardot

Línea de atención: (604) 267 74 45

www.ierodrigocorreapalacio.edu.co

**“Educamos desde la diversidad
para la Convivencia y la Paz”**

Resolución 1618 de noviembre 27 de 2002
DANE 105001006483 - NIT: 811031045-6



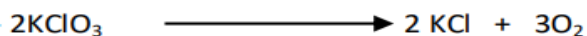
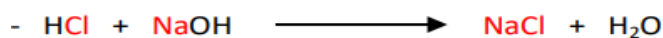
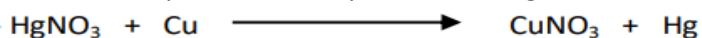
6. Consulta las ecuaciones químicas de las siguientes reacciones y señala en cada una los reactivos y productos

- Fotosíntesis.
- Combustión del metano
- Hidrólisis del agua
- Neutralización
- Oxidación del hierro

7. Define cada una y escribe un ejemplo

Reacciones exotérmicas	Reacciones endotérmicas

8. Define cada tipo de reacción y clasifica las siguientes reacciones en cada ejemplo





Calle 103 No 66 – 63. Barrio Girardot

Línea de atención: (604) 267 74 45

www.ierodrigocorreapalacio.edu.co

**“Educamos desde la diversidad
para la Convivencia y la Paz”**

Resolución 1618 de noviembre 27 de 2002
DANE 105001006483 - NIT: 811031045-6

	I. E. RODRIGO CORREA PALACIO Aprobada por Resolución 16218 de noviembre 27 de 2002 DANE 105001006483 – NIT 811031045-6		
	PLAN DE APOYO	Código PAC-13-01	
	Fecha: Agosto de 2024	Versión: 03	

Síntesis

• Definición: son qualla en las que dos o más compuestos reaccionan entre sí para formar un nuevo producto.

• Ejemplo: $Ba + Br_2 \longrightarrow BaBr_2$

Descomposición

• Definición:

• Ejemplo:

Desplazamiento

• Definición:

• Ejemplo:

Doble desplazamiento

• Definición:

• Ejemplo:



Calle 103 No 66 – 63. Barrio Girardot

Línea de atención: (604) 267 74 45

www.ierodrigocorreapalacio.edu.co

**“Educamos desde la diversidad
para la Convivencia y la Paz”**

Resolución 1618 de noviembre 27 de 2002
DANE 105001006483 - NIT: 811031045-6