



# Institución Educativa Juan XXIII

Resolución de Aprobación 11 75 del 31 de octubre de 2012

Resolución de Aprobación Media Técnica: 1263 del 7 de Febrero de 2017

DANE: 105001006556 – NIT: 900585184-1

## Plan de apoyo

ASIGNATURA/AREA: Química	FECHA: Agosto 21 de 2024
PERIODO: Dos	GRADO(S): Octavos
NOMBRE DEL DOCENTE: Carlos Mario Tobón Vásquez	
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:	
FECHA DE ENTREGA: Septiembre 02 al 06	FECHA DE SUSTENTACIÓN: Septiembre 02 al 06
LOGROS: -Organizar y clasificar información en esquemas y gráficos -Consultar fuentes de información para ampliar sus conocimientos	
Recursos: hojas de bloc, lápiz, borrador, regla, lápices de colores, textos de biología, internet.	

### ACTIVIDADES

1. De acuerdo a la siguiente ecuación química contestar lo que se te indique en cada uno de los puntos



a. Cuáles son los nombres de los compuestos químicos que participan?

$\text{Fe}_2\text{O}_3 =$  \_\_\_\_\_  $\text{C} =$  \_\_\_\_\_  $\text{Fe} =$  \_\_\_\_\_  $\text{CO} =$  \_\_\_\_\_

b. Cuales son reactivos y cuales productos

$\text{C} =$  \_\_\_\_\_  $\text{Fe}_2\text{O}_3 =$  \_\_\_\_\_  $\text{CO} =$  \_\_\_\_\_  $\text{C} =$  \_\_\_\_\_

c. Cuáles son los estados de agregación de las sustancias que participan?

$(\text{Fe}_2\text{O}_3)$  \_\_\_\_\_  $(\text{C})$  \_\_\_\_\_  $(\text{CO})$  \_\_\_\_\_  $(\text{C})$  \_\_\_\_\_

d. ¿Cuál es la cantidad de átomos en reactivos y en productos de cada uno de los elementos que participan?

Reactivos:

$\text{Fe} =$  \_\_\_\_\_  $\text{O} =$  \_\_\_\_\_  $\text{C} =$  \_\_\_\_\_

Productos:

$\text{Fe} =$  \_\_\_\_\_  $\text{O} =$  \_\_\_\_\_  $\text{C} =$  \_\_\_\_\_

e. ¿Cuál es el peso atómico de cada elemento que participa en la reacción química?

$\text{Fe} =$  \_\_\_\_\_  $\text{O} =$  \_\_\_\_\_  $\text{C} =$  \_\_\_\_\_

2. ¿Cuál es el peso molecular de cada compuesto:

a)  $\text{Fe}_2\text{SO}_4$ :

b)  $\text{AgNO}_3$ :

Dirección: calle 49 # 96 A - 11 Teléfonos: 446 11 00 – 446 90 10

E-mail: rectoriaie@gmail.com



## Institución Educativa Juan XXIII

Resolución de Aprobación 11 75 del 31 de octubre de 2012  
Resolución de Aprobación Media Técnica: 1263 del 7 de Febrero de 2017

DANE: 105001006556 – NIT: 900585184-1

3. Copia y clasifica las siguientes reacciones (Análisis, síntesis, simple sustitución, doble sustitución)



4. Consulta: ¿Por qué ocurre la oxidación de un alimento? y ¿Por qué la respiración se considera un ejemplo de oxidación?

5. Realiza una descripción de los componentes de una combustión y elabora un esquema de esta.

6. Investiga acerca de la “lluvia ácida”, qué es y cómo se produce, ¿Qué cambios se evidencian cuando se produce la lluvia ácida? ¿Qué otros factores contribuyen a la formación de la lluvia ácida?

7. Elabora un mapa conceptual que integre los conceptos de cambios físicos y químicos

**OBSERVACIONES:**

Resuelve las preguntas del taller, escribiendo, el número y la pregunta, bien organizado en hojas de block, con su letra, legible Y entregar en la semana asignada por la coordinación. Estudiar y se hará examen de este. Se aprobará con todas las preguntas del taller resuelto y la evaluación con la mitad más una de las preguntas.

**BIBLIOGRAFÍA:** Zona activa. Ciencias 8. Editorial Voluntad. 2021; Hipertexto Santillana 8. Editorial Santillana.2020; Ciencias naturales 8.Ed. Santillana.2020.

**FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO**

Septiembre 02 al 06 de 2024

**FECHA DE SUSTENTACIÓN**

Septiembre 02 al 06 de 2024

**NOMBRE DEL EDUCADOR**

Carlos Mario Tobón Vásquez

**FIRMA DEL EDUCADOR**