



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 de 2025
PERIODO: Dos	GRADO(S): Octavos
NOMBRE DEL DOCENTE: Carlos Mario Tobón Vásquez	
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:	
FECHA DE ENTREGA: Septiembre 01 al 05	FECHA DE SUSTENTACIÓN: Septiembre 01 al 05
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?

Fe_2O_3 = _____ C = _____ Fe = _____ CO = _____

b. Cuales son reactivos y cuales productos

C = _____ Fe_2O_3 = _____ CO = _____ C = _____

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

(Fe_2O_3) _____ (C) _____ (CO) _____ (C) _____

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

Reactivos:

Fe = _____ O = _____ C = _____

Productos:

Fe = _____ O = _____ C = _____

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

Fe = _____ O = _____ C = _____

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

a) Fe_2SO_4 :

b) 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)

- a. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{HNO}_3 + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- b. $\text{FeCl}_3 + \text{NH}_4\text{OH} \longrightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- c. $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow \text{KCl} + \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
- d. $\text{CaCO}_3 \longrightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- e. $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- f. $\text{Cl}_2 + 2 \text{FeCl}_2 \longrightarrow 2 \text{FeCl}_3$

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 1 al 05 de 2025

FECHA DE SUSTENTACIÓN

Septiembre 01 al 05 de 2025

NOMBRE DEL EDUCADOR

Carlos Mario Tobón Vásquez

FIRMA DEL EDUCADOR