

Institución Educativa Nuestra Señora de Monteclaro, Cúcuta – Bolívar
Taller de Química Nivelación 3P Octavo Grado
PLAN DE ACTIVIDADES DE REFUERZO
PAR 2023 PERIODO: 3

1. IDENTIFICACIÓN

ESTUDIANTE: GRADO: Octavo

AREA O ASIGNATURA: Ciencias Naturales-Química

DOCENTE: Herneth Antonio Menco Menco

FECHA : 05/10/2023

ACUDIENTE: _____

2. APRENDIZAJES A REFORZAR

- Explica la ley de la conservación de la materia por medio del balanceo de ecuaciones químicas utilizando los diversos métodos (tanteo, algebraico y oxido-reducción)
- Resuelve ejercicios de ecuaciones químicas, dada una reacción sin balancear, cómo se recombinan los átomos para generar moléculas nuevas y los reactivos balanceados con respecto a los productos.
- Es responsable y hace entrega puntual de las actividades asignadas en el área y demuestra intención de aprender más.

3. MOTIVO DE REPROBACIÓN: COGNITIVO: (X) PROCIDEMENTAL: (X) ACTITUDINAL: (X)

- Se le dificulta explicar la ley de la conservación de la materia por medio del balanceo de ecuaciones químicas utilizando los diversos métodos (tanteo, algebraico y oxido-reducción)
- Se le dificulta resolver ejercicios de ecuaciones químicas, dada una reacción sin balancear, cómo se recombinan los átomos para generar moléculas nuevas y los reactivos balanceados con respecto a los productos.
- No es responsable ni hace entrega de las actividades asignadas en el área y demuestra poca intención de aprender más.

4. ACTIVIDADES PEDAGOGICAS ALTERNATIVAS – APA

ACTIVIDAD (ES) (DESCRIPCIÓN)	
✓	Taller de aplicación en donde el estudiante explique la ley de la conservación de la materia por medio del balanceo de ecuaciones químicas utilizando los diversos métodos (tanteo, algebraico y oxido-reducción)
✓	Actividades propias donde el estudiante esuelva ejercicios de ecuaciones químicas, dada una reacción sin balancear, cómo se recombinan los átomos para generar moléculas nuevas y los reactivos balanceados con respecto a los productos.

Nota 1: Se anexa a este documento las respectivas actividades a desarrollar para la recuperación del 3P de la asignatura en mención.
Nota 1: Se precisa entregar las actividades para su revisión, calificación y certificación del 15 al 30 Octubre de 2023 en los horarios académicos estipulados.

Firma del docente: HAMM1971

Vºb Coordinación: _____

Institución Educativa Nuestra Señora de Monteclaro, Cicuco – Bolívar
Taller de Química Nivelación 3º Octavo Grado

Integrante : _____ Grupo: _____

Taller 1

Tema: Balanceo de ecuaciones químicas.

Objetivos de Aprendizajes:

- Balancear las ecuaciones químicas buscando que se cumpla la Ley de la conservación de la materia.
- Identificar los diversos métodos de balanceo de una ecuación química: por tanteo o simple inspección, método algebraico y oxido-reducción.

I. Balancear por el método de Tanteo o simple inspección Las siguientes ecuaciones químicas.

1. $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$
2. $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}$
4. $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_3$
5. $\text{HCl} + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
6. $\text{Hg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{HgSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$
7. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}$
8. $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}$
9. $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$
10. $\text{P} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$
11. $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
12. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
13. $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_3$
14. $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
15. $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
16. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
17. $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_3 + \text{H}_2$
18. $\text{NaOH} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$
19. $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}_2$

Institución Educativa Nuestra Señora de Monteclaro, Cicuco – Bolívar
Taller de Química Nivelación 3º Octavo Grado

Integrante : _____ Grupo: _____

Taller 2

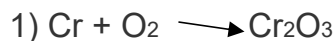
Tema: Balanceo de ecuaciones químicas.

Objetivos de Aprendizajes:

- Balancear las ecuaciones químicas buscando que se cumpla la Ley de la conservación de la materia.
- Identificar los diversos métodos de balanceo de una ecuación química: por tanteo o simple inspección, método algebraico y oxido-reducción.

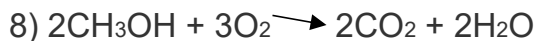
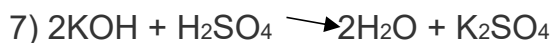
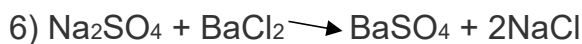
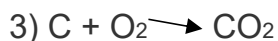
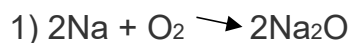
Actividad 1

Balancea las siguientes ecuaciones por el método algebraico.



Actividad 2

¿Cuáles de las siguientes ecuaciones están balanceadas correctamente?



Actividad 3

En una hoja tamaño carta, y a manera de tríptico (folleto o plegable) explica de forma detallada cada uno de los pasos a seguir del método algebraico para balancear ecuaciones químicas. Anexa ejemplos y una actividad con ejercicios a resolver.