



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN FRANCISCO DE ASÍS

Aprobado por resolución número 16263 del 27 de noviembre de 2002 para los niveles de preescolar, básica primaria, básica secundaria de educación formal. Aprobado por resolución 0716 del 22 de noviembre de 2004 para el nivel de media académica. Aprobado por resolución 201850055483 del 8 de agosto de 2018 y modificado por la resolución 202350058972 del 28 de julio de 2023 nivel media técnica
Secretaría de Educación Medellín
DANE: 105001002780 NÚCLEO: 924 NIT: 811034828-1

PLAN DE APOYO Y/O MEJORAMIENTO

FECHA: Octubre 31	DOCENTE: Katherine Moreno
ÁREA/ ASIGNATURA: Química	ESTUDIANTE:
GRADO: 10°	PERIODO: 2

INDICADORES DE DESEMPEÑO: Comprensión de las reglas que rigen la nomenclatura química inorgánica, relacionando las propiedades de los diferentes grupos funcionales con el comportamiento químico.

ACTIVIDADES:

1. Diseñe un paso a paso organizado para explicar cómo se puede determinar el peso molecular de un compuesto químico y explique 3 ejemplos.
2. Determine el peso molecular de los siguientes compuestos químicos:
 - NaClO
 - AgNO₃
 - CaCO₃
 - CuSO₄
3. Resuelve:
 - Determine cuántos gramos de HCl hay en 2 moles de sustancia
 - Determine cuántos moles de C₆H₁₂O₂ hay en 300 gramos de sustancia
 - Calcule cuántos átomos de sustancia hay en 5 moles de NaOH
 - Calcule cuántos átomos de sustancia hay en 10 gramos de NaCl.
4. Escriba al frente el nombre (en cualquier nomenclatura) de los siguientes compuestos:
 - NaCl
 - HCl
 - H₃PO₄
 - H₂SO₄
 - KI
 - K₂Cr₂O₇
 - AgCl
 - Cu₂SO₄
 - SiO₂
 - FeSO₄
 - CaCO₃
 - CaO
 - NaHCO₃



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN FRANCISCO DE ASÍS

Aprobado por resolución número 16263 del 27 de noviembre de 2002 para los niveles de preescolar, básica primaria, básica secundaria de educación formal. Aprobado por resolución 0716 del 22 de noviembre de 2004 para el nivel de media académica. Aprobado por resolución 201850055483 del 8 de agosto de 2018 y modificado por la resolución 202350058972 del 28 de julio de 2023 nivel media técnica

Secretaría de Educación Medellín

DANE: 105001002780 NÚCLEO: 924 NIT: 811034828-1

- KOH
- NaOH
- NH4NO3
- CoSiO3
- MgSO4
- BaCl2

5. Escriba al frente la estructura del compuesto indicado:

- Cloruro de sodio
- Peróxido de hidrógeno
- Bicarbonato de sodio
- Monóxido de carbono
- Dióxido de carbono
- Sulfato de Magnesio
- Óxido de zinc
- Monofluorofosfato de sodio
- Cloruro de aluminio
- Ácido clorhídrico
- Ácido sulfúrico
- Ácido fosfórico.
- Ácido nítrico
- Hidróxido de sodio
- Hidróxido de calcio
- Hidróxido de bario
- Nitrato de plata
- Permanganato de potasio
- Sulfato (II) de hierro
- Sulfuro de hierro
- Sulfato de cobre
- Carbonato de Calcio
- Óxido (I) de cobre
- Óxido nitroso
- Dióxido de azufre
- Óxido de silicio
- Cianuro de sodio
- Fosfato de Calcio

6. Consulte:

- ¿Qué es una reacción química?
- ¿Qué es una ecuación química y cuáles son sus componentes?
- ¿Cuáles son las evidencias de que se presentó una reacción química?
- ¿Cuáles son los tipos de reacciones químicas inorgánicas y en qué consiste cada una de ellas? ilustre con ejemplos.

7. Grabe un video realizando una reacción química y explicando lo que va ocurriendo



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN FRANCISCO DE ASÍS

Aprobado por resolución número 16263 del 27 de noviembre de 2002 para los niveles de preescolar, básica primaria, básica secundaria de educación formal. Aprobado por resolución 0716 del 22 de noviembre de 2004 para el nivel de media académica. Aprobado por resolución 201850055483 del 8 de agosto de 2018 y modificado por la resolución 202350058972 del 28 de julio de 2023 nivel media técnica

Secretaría de Educación Medellín

DANE: 105001002780 NÚCLEO: 924 NIT: 811034828-1

Calle 56 No. 16 - 18, Barrio Villatina, Medellín, Antioquia, Colombia

Teléfonos: 604 269 05 20

Email: secretaria@iesanfranciscodeasis.edu.co