



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 RECUPERACIÓN

FECHA:	DOCENTE: Katherine Moreno Moreno
ÁREA/ASIGNATURA: Química	ESTUDIANTE:
GRADO: 10	PERIODO: I, II, III

METODOLOGÍA: El siguiente trabajo será evaluado en dos momentos, un momento de **ENTREGA ESCRITA** en hojas de block, y un segundo momento de **SUSTENTACIÓN**.

ACTIVIDADES

1. Elabore un crucigrama de mínimo 20 pistas sobre las propiedades, estados y cambios de la materia
2. Elabore una historieta explicando los postulados de los modelos atómicos de Dalton, Thomson, Rutherford y Bohr y el modelo cuántico.
3. Condense en una cartelera la explicación sobre qué es un enlace químico y la clasificación de los tipos de enlaces.
4. Determine el peso molecular de los siguientes compuestos químicos:
 - NaClO
 - AgNO₃
 - CaCO₃
 - CuSO₄
5. Resuelva:
 - Determine cuántos moles de HCl hay en 200 gramos de sustancia
 - Determine cuántos gramos de C₆H₁₂O₂ hay en 3 moles de sustancia
 - Calcule cuántos átomos de sustancia hay en 8 moles de NaOH
 - Calcule cuántos átomos de sustancia hay en 30 gramos de NaCl.
6. Escriba al frente el nombre en nomenclatura stock, tradicional y sistemática de los siguientes compuestos:
 - NaCl
 - HCl
 - H₃PO₄
 - H₂SO₄
 - KI
 - K₂Cr₂O₇
 - AgCl
 - Cu₂SO₄
 - SiO₂
 - FeSO₄
 - CaCO₃
 - CaO
 - NaHCO₃
 - KOH
 - NaOH
 - NH₄NO₃
 - CoSiO₃
 - MgSO₄
 - BaCl₂



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

7. 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
- 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
- Monofluorofosfato de sodio
- Cloruro de aluminio
- Ácido clorhídrico
- Ácido sulfúrico
- Ácido fosfórico.
- Ácido nítrico
- Carbonato de Calcio
- Óxido (I) de cobre
- Óxido nitroso
- Dióxido de azufre
- Óxido de silicio
- Cianuro de sodio
- Fosfato de Calcio

8. Consultar y preparar para exponer y mostrar en clase una reacción (NO EXPLOSIVA). Durante la exposición debes mostrar la reacción con los respectivos materiales y escribir en el tablero su ecuación química y los nombres químicos de los compuestos involucrados.

9. Balancee las siguientes ecuaciones químicas:

