



INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA SIERRA

Creada por Resolución N°012065 del 05 de octubre de 2015 y 014399 del 20 de noviembre de 2015.

DANE: 105001026581 NIT:900935808-1

ie.lasierracolegiomaestro@gmail.com

PLAN DE MEJORAMIENTO DECIMO QUIMICA 2021

NOMBRE DEL DOCENTE: ROSINNI ROBLEDO CHAVERRA	ÁREA: QUIMICA - CIENCIAS NATURALES
GRADO: DÉCIMOS 1° Y 2°	PERIODO: DOS
FECHA DE ENTREGA: 6 – Septiembre- 2021	FECHA DE DEVOLUCIÓN: 13-SEPTIEMBRE - 2021
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:	

Objetivo: Proponer estrategias de tipo académico, actitudinal y procedimental para mejorar las falencias que se han presentado en el proceso formativo y de aprendizaje en el área de ciencias naturales (química), realizando un proceso de seguimiento que permita evidenciar los avances obtenidos.

Desempeños a fortalecer:

Reconocer los grupos de compuestos químicos inorgánicos que existen en la naturaleza

ACTIVIDAD

Responde en hojas de block , con base a lo visto en el segundo periodo.

PREGUNTAS

1. Qué es un enlace químico y da ejemplos.
2. Diga la electronegatividad de los siguientes elementos y organízalas de mayor a menor electronegatividad.

Ni ____ Ag ____ Sc ____ Mg ____ K ____ Na ____

Al ____ P ____ B ____

3. Dibuje la estructura de Lewis para los siguientes compuestos indicando el tipo de enlace.

a. Cs y Br b. K y Cl d. C y O

2. Qué diferencia hay entre:

a. Enlace iónico y enlace covalente.

b. Anión y catión

4. Busca la electronegatividad de los siguientes elementos en la tabla periódica, luego predice qué unión se presenta entre ellos (iónica, covalente polar o covalente a polar)

a) Calcio y cloro: _____

b) Sodio y bromo: _____



INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA SIERRA

Creada por Resolución N°012065 del 05 de octubre de 2015 y 014399 del 20 de noviembre de 2015.

DANE: 105001026581 NIT:900935808-1

ie.lasierracolegiomaestro@gmail.com

c) Aluminio y azufre: _____

d) Hidrógeno y yodo: _____

e) Oxígeno y oxígeno: _____

f) Oxígeno y flúor: _____

5. Diga los estados de oxidación de los siguientes elementos:

a. O_2 : _____

b. $H F$: _____ y _____

c. Na : _____

d. $Li O H$: _____ y _____ y _____

6. Que diferencia hay entre un óxido básico y óxido ácido.

7. Escribe cinco utilidades de los óxidos.

8. De los siguientes ejemplos de compuestos diga cuales son óxidos ácidos u óxidos básicos.

FORMULA	TIPO DE OXIDO
FeO	
BaO	
Cl_2O	
I_2O_5	
K_2O	

9. Que es un hidróxido Escribe cinco utilidades de los hidróxidos.

10. Escriba el nombre de los siguientes hidróxidos

a. $Au(OH)_3$ _____

b. $RbOH$ _____

c. $Cd(OH)_2$ _____

d. $Sn(OH)_4$ _____

11. Escriba las fórmulas químicas para los siguientes hidróxidos

a. Hidróxido de níquel(II)

b. Hidróxido de escandio

c. Hidróxido de cadmio

d. Hidróxido de magnesio

