Institución Educativa La Milagrosa
Secretaría de Educación de Medellín
Distrito de Ciencia, Tecnología e Innovación
Núcleo Educativo 926 La Milagrosa
NIT: 811.017.366-7 DANE: 105001000418

PLAN DE MEJORAMIENTO QUIMICA GRADO DECIMO

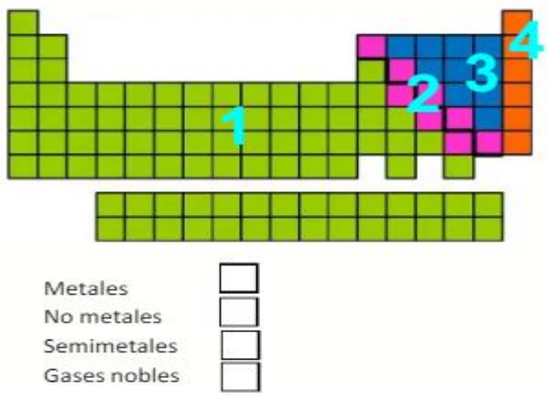
Nombre estudiante:	**Grupo: _____**
Nombre del docente: ROSINNI ROBLEDO CHAVERRA	**PERIODO: _____**
Área: CIENCIAS NATURALES – QUIMICA DECIMO	**Nota:**

Instrucción general: Responde las siguientes preguntas en hojas de block, con letra legible. Utiliza la información de las imágenes y consulta otras fuentes cuando sea necesario. Presenta los procedimientos, explicaciones y dibujos de manera ordenada.

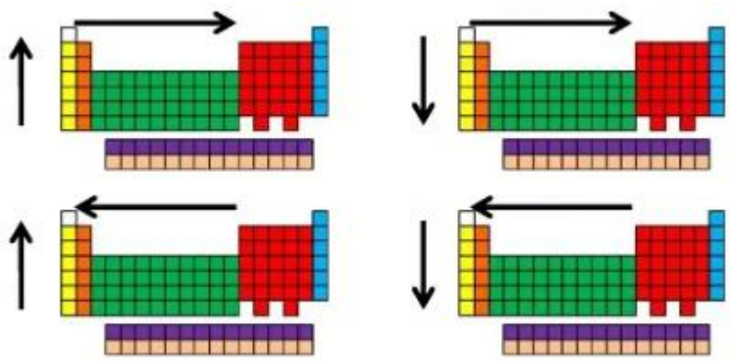
1. Busca el significado de las siguientes palabras y elabora una sopa de letras.

Enlace químico.	No polar.	Positivo.
Enlace iónico.	Electronegatividad.	Negativo
Enlace covalente.	Ley del octeto.	Elementos.
Enlace metálico.	Electrones de valencia.	Configuración electrónica.
Polar.	Estructura de lewis.	Tabla periódica.

2. Escribe las áreas de la tabla periódica que corresponden a:



3. ¿Qué esquema representa el aumento de la electronegatividad?



4. Ordenar los siguientes elementos químicos de mayor a menor electronegatividad

A. F – Cl - Br

b. Ge – As – Sn – Sb

C. Rb – Cs - Fr

5. Dibujar los diagramas de Lewis que expresen los enlaces en los siguientes compuestos:

a. SiH_4 b.BaF_2 c. H_2SO_4

6.Establecer el enlace entre los siguientes pares de elementos:

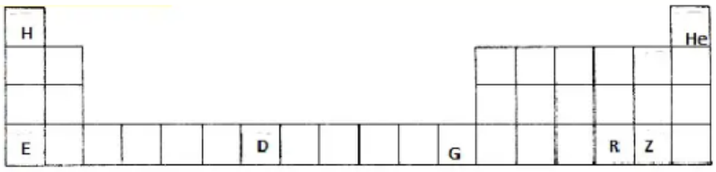
a. Calcio y Selenio b. Cloro y potasio c. Escandio y fosforo

7. Elaborar los enlaces para el cloruro de bromo BrCl y dióxido de carbono CO_2. Diga si son iónicos o covalentes pola o apolar.

8. ¿Cuál de los siguientes compuestos no es un óxido básico

a) MnO_2 b) SnO_2 c) MgO d) UO_2 e) N_2O_5

9. Escriba al frente de cada afirmación Falso o verdadero con base a la imagen



A. El elemento representado por la letra E presenta una gran electronegatividad
B. El elemento representado por Z tiene un alto carácter metálico
C. El elemento H es el más electronegativo de su grupo
D. El elemento representado por la letra D es un gas noble
E. El Elemento He es el de mayor tamaño

10. Relaciona cada elemento con su distribución electrónica

Cl	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$
Ca	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^1$
S	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$
Br	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^1$
Sc	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$
K	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^1$
Al	$1s^2, 2s^2, 2p^6$
Ne	1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10, 4p5

11. Escribe falso o verdadero a las siguientes afirmaciones :

a) Metal + Oxígeno = Óxido metálico
b) No metal + Óxígeno = Óxido ácido
c) Óxido básico + agua = Hidruros
d) Anhídrido + agua = Oxácido
e) Metal + No metal = Sal binaria

12. Nombra los siguientes compuestos:

a) SO_2 : .....
b) Na_2O : .....
c) Cl_2O_7 : .....
d) SnO_2 : .....
e) Au_2O_3 : .....

13.Diga los elementos químicos que encajan en cada una de las estructuras de Lewis que corresponden a cada uno de los cuadros

Li	Ca	C	N	Ne	F	Se	Mg	Bi
Al	Pb	Sn	S	I	B	Na	Ba	H
O	Si	Cl	K	Ge	He			

