

INSTITUCIÓN EDUCATIVA DEPARTAMENTAL MONSEÑOR AGUSTÍN GUTIÉRREZ
ÁREA DE CIENCIAS NATURALES- QUÍMICA 903
PLAN DE MEJORAMIENTO

Gloria Inés Dávila Ríos. Docente

RESOLVER TODOS LOS PUNTOS Y PRESENTAR EN HOJAS TAMAÑO CARTA CUADRICULADAS DEBIDAMENTE ENGANCHADAS

1. Completar el cuadro sobre configuración electrónica

EJERCICIO	ELEMENTO	CONFIGURACIÓN	GRUPO	PERIODO
EJEMPLO	Z = 20	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$	II A	4
A	Z= 8			
B	Z= 15			
C	Z= 27			
D	Z= 35			
E	Z= 55			
F	Z= 1			
G	Z= 40			
H	Z= 80			

2. Realizar la configuración electrónica para los elementos Q, R y Z, teniendo en cuenta los electrones de valencia. Realizar la estructura de Lewis, determinar para cada uno el grupo y el periodo al que pertenecen los elementos:
- Q= 4
 - R= 11
 - Z= 18
3. Realizar la estructura de Lewis, revisando en la tabla periódica el grupo al que pertenecen cada uno de los elementos
- Bromo
 - Calcio
 - Galio
4. Realizar una tabla comparativa con las características del enlace covalente y del enlace iónico teniendo en cuenta lo siguiente:
- ¿Cómo se forma?
 - ¿Qué compuestos lo presentan?
 - ¿Qué propiedades presentan los compuestos de acuerdo con el tipo de enlace?
5. Definir los siguientes términos:
- Enlace químico
 - Valencia
 - Regla del octeto
 - Electronegatividad
6. Con base en los valores de electronegatividad indicar si los siguientes pares de elementos forman enlaces iónicos o covalentes (polar o no polar)

	PARES DE ELEMENTOS	ELECTRONEGATIVIDAD DE CADA ELEMENTO	DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD	TIPO DE ENLACE
Ejemplo	N - H	N: 3,04 H: 2,20	$3,04 - 2,20 = 0,84$	Covalente polar
A	Ca - F			
B	Na - Cl			
C	P - O			
D	Cs - Br			
E	O - H			