

	<b>SECRETARÍA DE EDUCACIÓN MUNICIPAL</b>	
	<b>I.E. RODRIGO CORREA PALACIO</b> Aprobada por Resolución 16218 de Noviembre 27 de 2002 <b>DANE 105001006483 - NIT</b> <b>811031045-6</b>	

### RECUPERACIÓN 2023

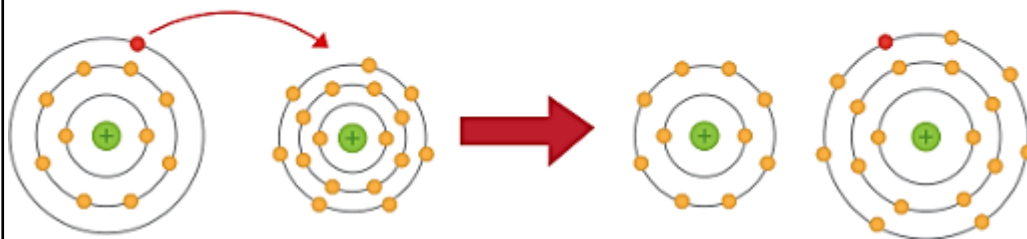
<b>AREA O ASIGNATURA:</b> QUÍMICA
<b>DOCENTE:</b> NATALY BOTERO RIVERA
<b>ESTUDIANTE:</b> _____ <b>GRUPO:</b> 10°
<b>CONTENIDOS TEMÁTICOS A RECUPERAR</b>
<p>Modelo atómicos  Configuración electrónica y diagramas de orbital.  Electronegatividad y electrones de valencia.  Ley del octeto- estructuras de Lewis.  Enlace químicos entre átomos (iónico, covalente y metálico).  Reutilización de aguas residuales.  Gases Ideales  Masa, presión, volumen y temperatura de los gases.  Ley de gases.  Gases reales.</p>
<b>INDICADORES DE DESEMPEÑO A RECUPERAR</b>
<p>Reconoce las fuerzas de atracción que mantienen unidos átomos y moléculas en las sustancias.</p> <p>Realiza cálculos cuantitativos para reconocer el reactivo límite y el reactivo en exceso en una reacción química.</p> <p>Valora la importancia de preservar los recursos naturales y explica la importancia de las reutilización de aguas residuales.</p> <p>Reflexiona sobre la importancia de proteger el medio ambiente reconociendo las medidas para prevenir la acidificación de los océanos.</p> <p>Reconoce el comportamiento de los gases ideales y estudia sus propiedades a partir de variaciones del sistema.</p>
<b>ACTIVIDADES PARA DESARROLLAR</b>
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. ¿Qué característica debe tener un átomo para permanecer neutro?</li> <li>2. ¿En qué consisten la configuración electrónica y los diagramas de orbital?</li> <li>3. ¿Qué tipo de productos mineros se encuentran en nuestro país? Escríbelos</li> </ol>

y explica que tan peligroso puede ser.

4. Completa la tabla sobre los modelos atómicos.

Nombre	Representación	En qué consiste	Qué explica
Dalton			
Thomson			
Rutherford			
Bohr			
Schrödinger			

5. Responde las siguientes preguntas con base en la imagen.



Átomo Na

Átomo Cl

Ion Na<sup>+</sup>

Ion Cl<sup>-</sup>

- ¿Qué átomo cede el electrón? ¿Qué nombre reciben los átomos que pierden electrones?
- ¿Qué átomo recibe el electrón? ¿Qué nombre reciben los átomos que gana electrones?

6. Caracteriza las partículas subatómicas

Partícula	Tipo de carga	Ubicación
Protón		
Neutrón		
Electrón		

7. ¿Qué son los gases ideales explicación? ¿Cuáles son las principales características de los gases?

8. ¿Cuántos tipos de gases ideales existen?

9. ¿Cómo se relaciona la temperatura y la presión de un gas

10. De acuerdo con las configuraciones electrónicas de los siguientes elementos, determina los datos que hacen falta y los electrones de valencia que corresponden a cada uno

Elemento	Número atómico Z	Configuración electrónica	Último nivel	Nº de (e-) de valencia
Berilio Be	4	$1s^2 2s^2$	2	
Germanio Ge	32	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$		
Aluminio Al	13			
		$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$		

### ESTRATEGIAS DE EVALUACIÓN

Se evaluará

- Interpretación de la información contenida en el texto.
- Establecimiento de diferencias entre conceptos empleando esquemas comparativos.
- Representación de conceptos a través de gráficos y dibujos.

### REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS

<https://docs.google.com/file/d/0BxluMFH4-OnWMzJLUXJLVjZTVGc/edit?resourcekey=0-KEJI26W41U7tkh5npH1C5Q>