
	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA		Versión 01	Página 1 de 4



IDENTIFICACIÓN			
INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ			
<b>DOCENTE:</b> María Eugenia Mazo C(sabatino) <a href="mailto:mariaeugeniamazo@iehectorabadgomez.edu.co">mariaeugeniamazo@iehectorabadgomez.edu.co</a> Natalia Ospina(nocturna) <a href="mailto:natalia.ospina2801@gmail.com">natalia.ospina2801@gmail.com</a>		<b>NÚCLEO DE FORMACIÓN:</b> Técnico-científico	
<b>CLEI:</b> 4	<b>GRUPOS:</b> 401, 402, 403, 404, 405, 406, 407	<b>PERIODO:</b> 4	<b>SEMANA</b> 35
<b>NÚMERO DE SESIONES:</b> 1		<b>FECHA DE INICIO:</b> 26 de octubre de 2020	<b>FECHA DE FINALIZACIÓN:</b> 30 de octubre de 2020

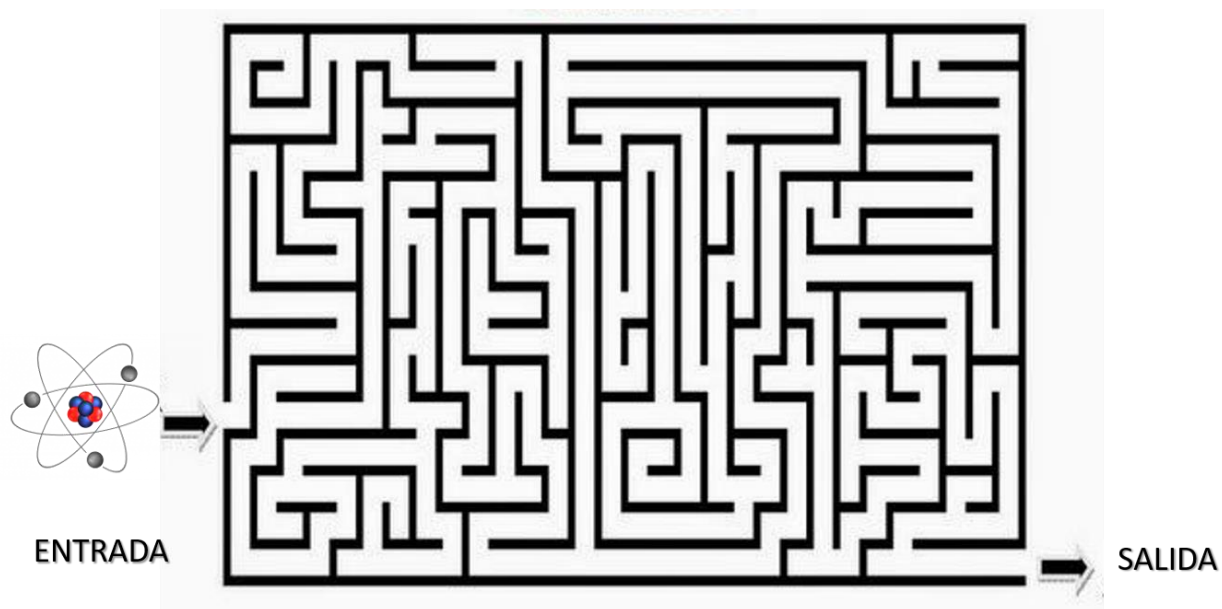
## PROPÓSITO

Una vez terminada la guía, los estudiantes del CLEI 4 de la Institución Educativa Héctor Abad Gómez estarán en capacidad de comprender la regla de octeto y su relación con la formación de enlaces en los compuestos químicos.

## ACTIVIDAD 1 - INDAGACIÓN

Resuelve el siguiente laberinto llevando al átomo hasta la salida

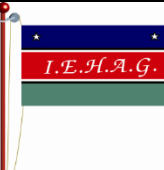

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
<b>Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA</b>	Versión 01	<b>Página 2 de 4</b>	

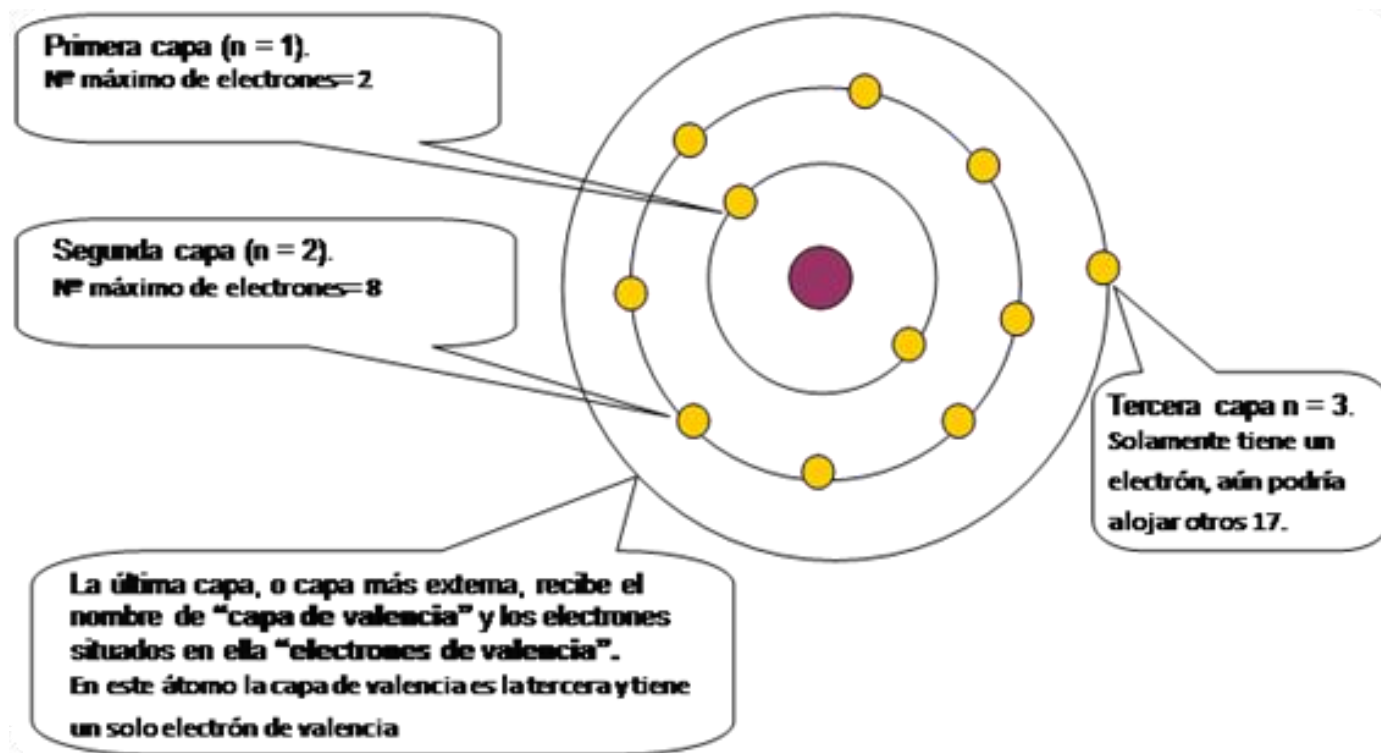


## ACTIVIDAD 2: CONCEPTUALIZACIÓN DE LA TEMÁTICA.

**Enlace químico:** Es la unión entre átomos y moléculas para formar compuestos químicos más grandes y complejos dotados de estabilidad. En este proceso los átomos o moléculas alteran sus propiedades físicas y químicas, constituyendo nuevas sustancias.

**Regla de octeto:** La regla del octeto establece que los átomos de los elementos se enlazan unos a otros en el intento de completar su capa de valencia (última capa de valencia).

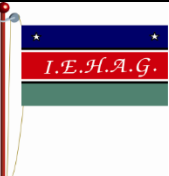

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA		Versión 01	Página 3 de 4



## Tipos de enlaces químicos

Existen tres tipos de enlace químico conocidos, dependiendo de la naturaleza de los átomos involucrados, así:

- **Enlace covalente:** Ocurre cuando dos átomos comparten uno o más pares de electrones de su última órbita (la más externa), y así consiguen una forma eléctrica más estable.
- **Enlace iónico:** Se debe a interacciones electrostáticas entre los iones, que pueden formarse por la transferencia de uno o más electrones de un átomo o grupo de átomos a otro. Tiene lugar con más facilidad entre átomos metálicos y no metálicos, y consiste en una transferencia permanente de electrones desde el átomo metálico hacia el átomo no metálico, produciendo una molécula cargada eléctricamente en algún sentido, ya sea cationes (+1) o aniones (-1).

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	<b>Proceso: GESTIÓN CURRICULAR</b>	<b>Código</b>	
<b>Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA</b>		<b>Versión 01</b>	<b>Página 4 de 4</b>

• **Enlace metálico:** Se da únicamente entre átomos metálicos de un mismo elemento, que por lo general constituyen estructuras sólidas, sumamente compactas. Es un enlace fuerte, que junta los núcleos atómicos entre sí, rodeados de sus electrones como en una nube, y cuesta mucho esfuerzo separarlos.

### ACTIVIDAD 3: APLICACIÓN Y EVALUACIÓN.

1. Consulte las propiedades de los compuestos iónicos, covalentes y metálicos.
2. Consulte 2 ejemplos de enlace iónico, covalente y metálico.
3. Consulte en qué consiste las siguientes fuerzas intermoleculares:
  - a. Interacciones dipole-dipolo
  - b. Puentes de hidrógeno
  - c. Fuerzas de London
  - d. Atracción ión-dipolo

### FUENTES DE CONSULTA

Santillana. (2010). *Hipertexto Química I*. Bogotá: Santillana.