

## BACHILLERATO CUICALLI

### Actividad 3

#### BLOQUE II. Estructura Atómica y Tabla Periódica

#### Tema: La estructura atómica y la tabla periódica

##### Objetivo (s):

- Comprender la estructura y propiedades del átomo mediante el análisis de los modelos atómicos y la clasificación de los elementos químicos.
- Comprender la estructura de los átomos y la configuración electrónica de los diferentes elementos que se encuentran en la tabla periódica.

##### Proceso:

Para realizar los siguientes ejercicios revisa los materiales de apoyo y los **recursos de apoyo** que se te proporcionan en el sitio web.

##### Ejercicio 1:

Con lo estudiado hasta el momento elaborar un mapa mental sobre la estructura de átomos, número atómico, masa atómica, la tabla periódica, números cuánticos de los electrones, configuración electrónica, electronegatividad y los tipos de enlaces atómicos, terminando el ejercicio guárdalo para entregárselo a tu profesor.  
Apóyate del material de estudio de la asignatura de Química que se encuentran en el Sitio Web.

##### Ejercicio 2:

Para el siguiente ejercicio deberás escribir la configuración electrónica de los siguientes elementos, terminando el ejercicio guárdalo para entregárselo a tu profesor.  
Apóyate del material de estudio de la asignatura de Química que se encuentran en el Sitio Web.

Elemento
Boro (Z=5)
Calcio (Z=20)

## BACHILLERATO CUICALLI

Carbono (Z=6)	
Cloro (Z=17)	
Cobalto (Z=27)	
Cobre (Z=29)	
Cromo (Z=24)	
Estaño (Z=50)	
Estroncio (Z=38)	
Hierro (Z=26)	
Magnesio (Z=12)	
Manganeso (Z=25)	
Nitrógeno (Z=7)	
Oro (Z=79)	
Paladio (Z=46)	

## BACHILLERATO CUICALLI

A continuación de las siguientes sustancias, HCl, Cl<sub>2</sub>, NaCl, HF, Br<sub>2</sub>, SiO<sub>2</sub>, Ne Na, deberás:

- Dibuja las representaciones de Lewis
- Indica la clase de enlaces interatómicos
- Indica la clase de fuerzas intermoleculares

Terminando el ejercicio guárdalo para entregárselo a tu profesor.

### Ejercicio 3:

Con lo explicado en clase por tu profesor y con los recursos de apoyo, completa el siguiente cuadro, terminando el ejercicio guárdalo para entregárselo a tu profesor.

Tipo de enlace y ejemplo	Tipo de estructura	Ejemplo de estructura	Propiedades y características
Enlace metálico			
Enlace iónico			

## BACHILLERATO CUICALLI

Enlace covalente			
Enlace combinado			

En caso de dudas o comentarios comunicar a docente (facilitador).

<b>Evaluación</b>		
<b>Producto/Evidencia</b>	<b>Criterios</b>	<b>Ponderación</b>
Mapa mental	<ul style="list-style-type: none"> <li>El mapa mental debe de ser claro.</li> <li>Expresa las ideas principales.</li> <li>Utiliza palabras claves.</li> </ul> Cuenta con ilustraciones, imágenes, dibujos o iconos.	20
Ejercicio de configuración electrónica	<ul style="list-style-type: none"> <li>El resultado debe de ser el correcto</li> </ul>	60
Cuadro de tipos de enlaces	<ul style="list-style-type: none"> <li>El cuadro es claro.</li> <li>Cuenta con ilustraciones.</li> <li>Los ejemplos son claros.</li> </ul>	20

## BACHILLERATO CUICALLI

	<ul style="list-style-type: none"><li>• Tiene un buen desarrollo de los tipos de enlaces</li></ul>	
<b>Total</b>		<b>100%</b>

**Recursos:**

Consultar el material de estudio de la asignatura de Química que se encuentran en el Sitio Web.