

Asignatura: Química	Profesor:
Curso: 2 BGU A - B	
Fecha:	Nota:

A. TEMA: ESCTRUCTURA DE LEWIS**1.1. ESCOJA la respuesta correcta.**

- Un _____ es la fuerza que une a los átomos para formar compuestos químicos.
- Esta unión le confiere estabilidad al _____ resultante.
- La energía necesaria para _____ un enlace químico se denomina energía de enlace.
- Los enlaces _____ ocurre entre átomos no metálicos y de cargas electromagnéticas semejantes (por lo general altas), que se unen y comparten algunos pares de electrones de su capa de valencia.
- Los enlaces _____ consiste en la atracción electrostática entre partículas con cargas eléctricas de signos contrarios llamadas iones, no metales y metales.
- Los enlaces _____ se da únicamente entre átomos metálicos de un mismo elemento, que por lo general constituyen estructuras sólidas, sumamente compactas.

1.2. DEFINA un ejemplo de enlaces covalentes, iónicos, metálicos.

	Ejemplos
Enlaces covalentes	
Enlaces iónicos	
Enlaces metálicos	

B. TABLA DE LEWIS

2.1. Según la tabla de Lewis complete los siguientes electrones de los elementos químicos.

Elementos	Electrones de LEWIS
H	
Ra	
In	
Sn	
Bi	

C. TABLA DE ELECTRONEGAIVIDAD

3.1. Escoja la electronegativa que corresponda al elemento químico.

Elementos	Electronegatividad
Potasio	
Calcio	
Hidrogeno	
Oxigeno	
Azufre	

D. APOLAR – POLAR

4.1. ESCOJA un ejemplo de elemento o compuesto polar y apolar.

	Ejemplo
Polar	
Apolar	

4.2. APLICAR Lewis, definir qué tipo de enlaces pertenece y ver si comparte o transfiere electrones.

CaBr₂	
NaCl	
SO₂	
CCl₄	
C₃H₈	