

UNIDAD EDUCATIVA JEFFERSON BACHILLERATO GENERAL UNIFICADO LECCIÓN N°1

Asignatura: Química	Profesor:
Curso: 2 BGU A - B	
Fecha:	Nota:
A. TEMA: ESCTRUCTURA DE LI	EWIS
1.1. ESCOJA la respuesta corre	cta.
Un es compuestos químicos.	s la fuerza que une a los átomos para forma
Esta unión le confiere est	tabilidad al resultante.
 La energía necesaria por denomina energía de enla 	paraun enlace químico se ace.
cargas electromagnéticas	ocurre entre átomos no metálicos y de s semejantes (por lo general altas), que se nos pares de electrones de su capa de
	consiste en la atracción electrostática as eléctricas de signos contrarios llamadas les.
	se da únicamente entre átomos elemento, que por lo general constituyen amente compactas.

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

B. TABLA DE LEWIS

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

Elementos	Electrones de LEWIS
Н	
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			
• 222			

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

CaBr2	
NaCI	
SO2	
CCI4	
C3H8	