

|                     |           |
|---------------------|-----------|
| 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.**

|                                   |  |
|-----------------------------------|--|
| <b>CaBr<sub>2</sub></b>           |  |
| <b>NaCl</b>                       |  |
| <b>SO<sub>2</sub></b>             |  |
| <b>CCl<sub>4</sub></b>            |  |
| <b>C<sub>3</sub>H<sub>8</sub></b> |  |