

EVALUATORIO FINAL 4TO BIMESTRE

ESTRUCTURA DE LEWIS

UNION IONICA

1. Asocie con una línea

- | | |
|---|--|
| <ul style="list-style-type: none"> ❖ A MAYOR NIVEL DE ENERGÍA ❖ NO METALES ❖ DISMINUYE LA ELECTRONEGATIVIDAD ❖ AUMENTA LA ELECTRONEGATIVIDAD ❖ A MENOR NIVEL DE ENERGIA ❖ METALES | <ul style="list-style-type: none"> ❖ DE DERECHA A IZQUIERDA ❖ DE IZQUIERDA A DERECHA ❖ MENOR ELECTRONEGATIVIDAD ❖ MAYOR ELECTRONEGATIVIDAD ❖ TIENDEN A RECIBIR ELECTRONES ❖ TIENDEN A CEDER ELECTRONES |
|---|--|

2. Seleccione la respuesta correcta.

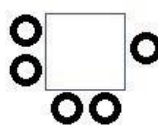
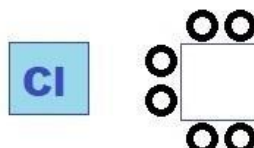
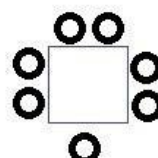

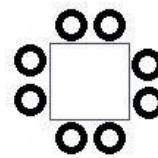
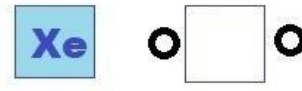

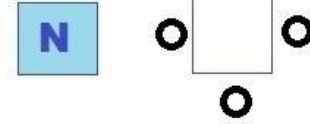
Las uniones químicas se realizan para que :

- Los átomos se transformen en iones
- Para cumplir con la regla del octeto
- Los átomos sean más estables
- Sean átomos energizados

Un elemento del grupo VIIA

- Cede electrones y se transforma en cation
- es un gas noble
- gana electrones y se transforma en anion
- Posee 17 electrones de valencia

3. Ubica el elemento en su estructura de Lewis correcta

	<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; width: 40px; margin: 0 auto;">Na</div>		<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; width: 40px; margin: 0 auto;">Cl</div>
	<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; width: 40px; margin: 0 auto;">Al</div>		<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; width: 40px; margin: 0 auto;">O</div>
	<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; width: 40px; margin: 0 auto;">Ra</div>		<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; width: 40px; margin: 0 auto;">Xe</div>
	<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; width: 40px; margin: 0 auto;">C</div>		<div style="border: 1px solid black; padding: 2px; width: 40px; margin: 0 auto;">N</div>

4. Seleccione la fórmula del compuesto correcta para el óxido de potasio:

