

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.

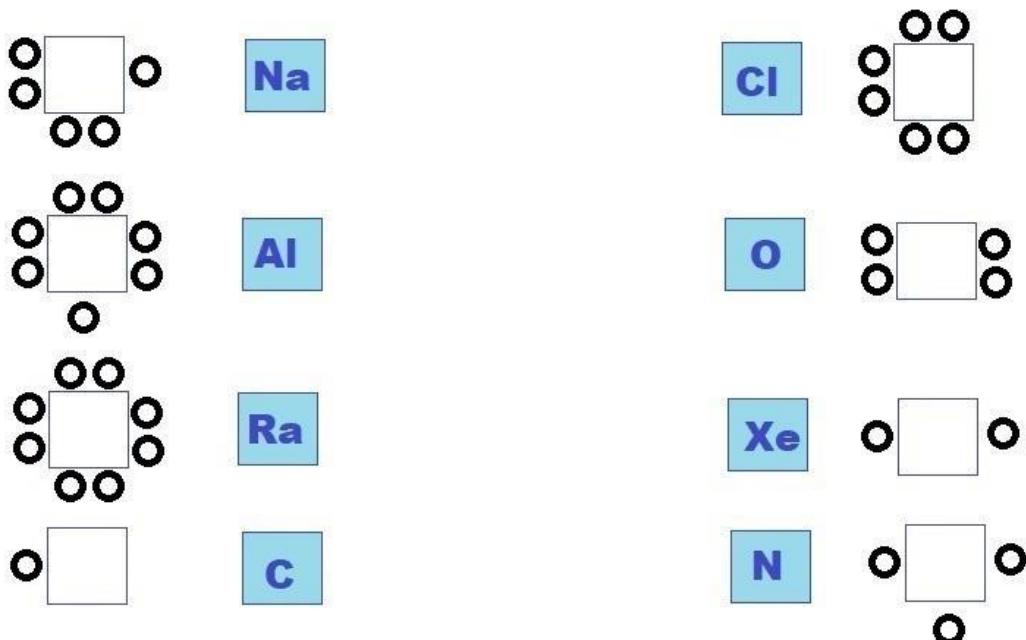
Las uniones químicas se realizan para que :

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



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

K₂O

KO

KO₂