

EVALUATORIO FINAL 4TO BIMESTRE

ESTRUCTURA DE LEWIS

UNION IONICA

1. Asocie con una línea

- ❖ A MAYOR NIVEL DE ENERGÍA
- ❖ NO METALES
- ❖ DISMINUYE LA ELECTRONEGATIVIDAD
- ❖ AUMENTA LA ELECTRONEGATIVIDAD
- ❖ A MENOR NIVEL DE ENERGIA
- ❖ METALES

- ❖ 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.

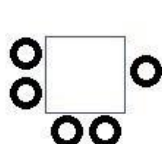
Las uniones químicas se realizan para que :

- 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

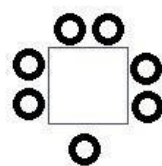
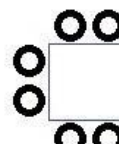
- Cede electrones y se transforma en cation
- es un gas noble
- gana electrones y se transforma en anion
- Posee 17 electrones de valencia

3. Ubica el elemento en su estructura de Lewis correcta



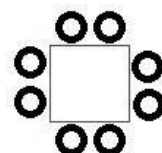
Na

Cl



Al

O



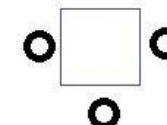
Ra

Xe



C

N



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

K₂O

KO

KO₂