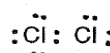
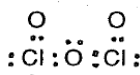
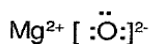


Escuela: E.P.E.T. N°5**Orientación: Energías Renovables- Equipos e Instalaciones Electromecánicas****Docente: Stabile, Jazmín- Liporace, Darío****Año: 4° División: 1° y 2°****Turno: Tarde****Espacio curricular: Química- Química Aplicada****Título de la propuesta: Enlaces Químicos, covalencia y polaridad.**

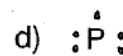
Posterior a la Lectura del material proporcionado responda la siguiente Guía de Actividades:

1. Mencione los diferentes tipos de uniones químicas que conoce. De un ejemplo de cada una de ellas.
2. Enuncie la regla del octeto.
3. En las siguientes representaciones, indique sobre la línea de puntos el tipo de unión química que presentan:



4. Marque con una X la respuesta correcta:

- De acuerdo con la notación de Lewis el fosforo se puede representar:



- La unión iónica se produce entre un elemento de bajo potencial de ionización y otro de:

- a. Baja afinidad electrónica
- b. baja electronegatividad
- c. bajo potencial de ionización
- d. elevada afinidad electrónica

- En la unión covalente de los átomos:

- a. comparten electrones
- b. ceden electrones
- c. transfieren electrones
- d. ganan electrones

- La electronegatividad es la capacidad que posee un átomo para:

- a. repeler electrones
- b. compartir electrones
- c. atraer electrones
- d. transferir electrones

- Cuando la diferencia de electronegatividad entre dos átomos es mayor de 1,7 la unión es:

- a. iónica
- b. covalente polar
- c. covalente apolar
- d. covalente coordinada

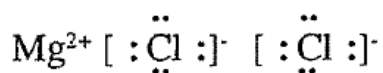
- Cuando el par de electrones compartidos es aportado por uno solo de los átomos la unión es:

- a. iónica
- b. covalente polar
- c. covalente apolar
- d. covalente coordinada

5. Utilice la tabla de electronegatividades para ordenar por polaridad creciente los siguiente compuestos:

HCl- NH₃-AlCl₃- LiF- Br₂- SO₂

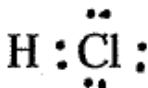
6. Analice las siguientes representaciones y luego, responda.



a. ¿A qué tipo de unión corresponde?

b. Justifique

c. Explique cómo se realiza esta unión



a. ¿Cuál de los dos átomos es más electronegativo?

b. Justifique

c. ¿Es una unión covalente? De ser afirmativa la respuesta ¿Qué tipo de unión covalente es?
¿Por qué?

7. Lea el listado de propiedades y coloque A en caso de ser un COMPUESTO IÓNICO y B si se tratara de un COMPUESTO COVALENTE.

- Solubles en agua
- Punto de fusión bajo
- No conducen la electricidad
- Son electrolitos
- Punto de ebullición alto
- Solubles en Nafta
- Estructura cristalina iónica

8. Investigue un compuesto iónico o covalente y detalle lo siguiente:

a. Nombre del compuesto elegido

b. Fórmula Química

c. Propiedades que lo diferencian de los demás tipos de compuestos hablados en esta Guía.

La Guía debe ser presentada en Formato Word bajo el nombre de ***“Guía N°2 Nombre y apellido”*** colocando su nombre completo para identificar cada trabajo con su respectivo autor, el mismo tiene plazo de entrega hasta el 9 de Abril SIN EXCEPCION.

A todo trabajo presentado fuera de este término le corresponde la colocación de un signo negativo el cual influirá en la nota al final del trimestre. Todo trabajo que tenga similitud con el de algún compañero en los puntos de redacción propia les corresponde la colocación de un signo negativo.

Para entregar el trabajo y realizar cualquier consulta sobre el mismo deben escribir al correo jazminstable97@gmail.com.

Director: Raúl López