

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **SEMANA :N°2OCTUBRE** | **ASIGNATURA: Química 8 básico** | |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE**  **Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_** | | |
| **Nombre Estudiante:** | | **Curso: 8 básico** |
| **Unidad: Enlace químico** | | |
| **Objetivo de Aprendizaje OA 14: Usar la tabla periódica como un modelo para predecir las propiedades relativas de los elementos químicos basándose en los patrones de sus átomos, considerando: Enlaces.** | | |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar:**  **Libro , ppt, internet** | | |
| **Instrucciones: CONTESTE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS** | | |

1) Observe las siguientes representaciones de enlaces enumerados

1. Na-O 2. Ba-Cl 3. C-H 4. C-O

¿En cuáles se presentan enlaces covalentes?

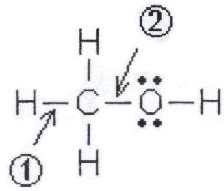
* 1. 1 y 2
  2. 1 y 3
  3. 2 y 3
  4. 3 y 4

1. Lea el siguiente texto

***Cuando los electrones se transfieren de un metal a un no metal se lleva a cabo un enlace química. Los metales tienen electronegatividades bajas y pierden electrones con facilidad. Los no metales tienen altas electronegatividades y tienden a ganar electrones.***

3)¿Cómo se denomina el tipo de enlace que presenta las anteriores características?

* 1. covalente no polar
  2. covalente polar
  3. metálico
  4. iónico

 4) Observe la siguiente estructura de una molécula

Los enlaces señalados con 1 y 2, corresponden en su orden, a enlaces covalentes

* 1. no polares ambos
  2. polar y no polar
  3. no polar y polar
  4. polares ambos

1. Las especies químicas, cuyas fórmulas se ofrecen a continuación:

|  |  |
| --- | --- |
| **KCl** | **Ag** |
| 1 | 2 |

Según el tipo de enlace que presentan, en el orden 1 y 2 se caracteriza por

* 1. presentar puntos de fusión altos y conducir el calor
  2. conducir la corriente eléctrica en disolución y formar moléculas
  3. presentar puntos de fusión altos y conducir la corriente eléctrica
  4. ser dúctil y maleable y conducir en disolución la corriente eléctrica

1. Algunas sustancias que poseen enlaces covalentes, se caracterizan por ser
   1. muy solubles en benceno
   2. presentan puntos de ebullición altos
   3. sólidos o polvos a temperatura ambiente
   4. excelentes conductores de electricidad, cuando están fundidos

**II Para los siguientes compuestos señale el tipo de enlace, la variación de electronegatividad.**

a)CF4 b) PCl3 c) H2S