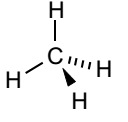
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **SEMANA**  **N°2 SEPTIEMBRE** | **ASIGNATURA: QUIMICA 4MEDIO** | |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE**  **Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_** | | |
| **Nombre Estudiante:** | | **Curso: 4 medio** |
| **Unidad: Enlace químico (PSU)** | | |
| **Objetivo de Aprendizaje: Comprender ,analizar y aplicar los conceptos relacionados con enlace químico.** | | |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar:**  **Libro , ppt, internet** | | |
| **Instrucciones: CONTESTE LAS SIGUIENTES ALTERNATIVAS Justifique cada una de ellas** | | |

1. La siguiente figura muestra la estructura del gas metano.



Al respecto, ¿qué valor adopta el ángulo de enlace en este este compuesto?

A) 90,0º D) 120,0°

B) 104,0° E) 180,0°

C) 109,5°

1. ¿Cuál(es) de los siguientes compuestos presenta(n) enlace de tipo covalente
   1. **CsF**
   2. BrCl
   3. CsBr

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Electronegatividades | | | |
| Cesio (Cs) | Bromo (Br) | Cloro (Cl) | Flúor (F) |
| 0,7 | 2,8 | 3,0 | 4,0 |

1. Solo I D) Solo I y III
2. Solo II E) I, II y III
3. Solo I y II
4. ¿Cuál(es) de los siguientes pares de átomos se unen mediante un enlace covalente polar?

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| I)  II III | Oxígeno con sodio Oxígeno con oxígeno Oxígeno con hidrógeno |  |
| A) | Solo I | D) Solo I y II |
| B)  C) | Solo II  Solo III | E) Solo II y III |

1. ¿Qué tipo de geometría molecular exhibirá el tetracloruro de carbono (CCl4)?
2. Lineal D) Piramidal
3. Triangular plana E) Angular
4. Tetraédrica
5. De las siguientes moléculas
   1. BeCl2
   2. BF3
   3. CF4

¿Cuál(es) **no** cumple(n) con la regla del octeto?

1. Solo I D) Solo I y II
2. Solo II E) I, II y III
3. Solo III
4. Según la configuración electrónica, ¿cuáles de las siguientes especies cumplen con la regla del octeto?
5. Na+, O2– y Cl– D) Cl–, Br y I–
6. Na, O2– y Cl– E) Na+, O2– y Cl
7. Na+, K+ y Li

II ) conteste las siguientes preguntas :

a) ¿Cuál de los siguientes compuestos no constituye una excepción a la regla del octeto de Lewis?

I). H2SO4 II. XeF2 III. BF3 I V. NH3

b) Considerando las distintas polaridades de las moléculas y que “lo semejante disuelve lo semejante”, determine ¿Cuál de los siguientes pares de sustancias son solubles en agua?

A) NH3 y PCl5 B) NaCl y PCl3 C) XeCl2 y BCl3 D) BeCl2 y CO2