|  |  |
| --- | --- |
| **GREENHILL**  **COLLEGE**    **Punta Arenas**  **2020** | **Guía evaluada**  **Asignatura Química**  **Curso: 1ero medio**  **Profesor: Thomas Fernández P.** |

|  |
| --- |
| **OBJETIVOS:** |
| * Analizar el comportamiento de la materia, tomando en cuenta los tipos de enlaces que la forman. * Conocer el concepto de electronegatividad en relación a la formación de enlaces químicos. * Diferencias los tipos de enlaces químico según su comportamiento entre átomos y sus propiedades físicas. |

**NOMBRE: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_FECHA: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Puntaje Ideal** | **60 puntos** | **Puntaje Real** |  | **Nota** |  |

**Responder las siguientes preguntas.**

1. **¿Qué es un enlace químico? ¿Cuál es su producto?**
2. **¿Qué factores ambientales pueden romper un enlace químico?**
3. **¿Qué es la electronegatividad? ¿Qué relación tiene con la formación de enlaces químicos?**
4. **¿Cuál es la diferencia entre una propiedad física y una química?**
5. **Describir los siguientes enlaces según el comportamiento de sus átomos y sus propiedades físicas: enlace iónico, enlace covalente polar, enlace covalente apolar.**
6. **Pintar la siguiente tabla, indicando la posición de los alcalinos, alcalinotérreos, metales de transición, no metales y gases nobles. Además, debe describir las propiedades físicas y químicas de cada grupo.**

