Colegio Nuestra Señora de Pompeya

Curso: 1º medio

Asignatura: Química

Profesor Asignatura: Sra. Lilian Osorio A.

**GUÍA DE APRENDIZAJE** **N° 4:** **ENLACES QUIMICOS**

|  |  |
| --- | --- |
|  |  Nota: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Puntaje obtenido \_ / puntaje total: 34 |

Nombre(s) alumno(s) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Fecha: 27 Abril 2020

|  |  |
| --- | --- |
| **Contenidos a evaluar** | **Aprendizajes esperados u objetivos de aprendizaje a evaluar** |
| Unidad 1: Formación de compuestos químicos. | Explicar la formación de compuestos binarios y terciarios considerando las fuerzas eléctricas entre partículas y la nomenclatura inorgánica correspondiente. |

**Instrucciones:**

* Estimados estudiantes, junto con saludarlos, envío guía de aprendizaje, para ello debes usar el **texto de química 1° medio.**
* La guía se debe responder en el computador y luego enviarla al correo guiasytrabajoscnsp@gmail.com.
* Revise la **redacción y ortografía**; ésta es fundamental para la buena comprensión de su respuesta y, por lo tanto, para la evaluación que se haga de ella.
* **Los invito a resguardar su salud**, atender a los llamados de precaución de nuestras autoridades.
* **Mucho Éxito ¡!!!!!**

 

**Use el libro de 1° medio Química**

**I.-Después de leer la pág. 21. Texto de química, indique: (2 ptos c/u) Total: 14**

1. ¿Cómo se forma un enlace iónico?

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….….

1. ¿Qué significa configuración electrónica estable?

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..…………..

1. ¿Qué es un ion positivo o catión? Ejemplo

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

1. ¿Qué es un ion negativo o anión? Ejemplo

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

1. Anote los símbolos químicos y el nombre de los metales de los grupos 1 y 2 en la tabla periódica.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. Anote los símbolos químicos y el nombre de los no metales de los grupos 16 y 17 en la tabla periódica.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. Indique 5 ejemplos de enlace iónico Ej. Cloruro de sodio (NaCl)

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………..

**II.-Después de leer la pág. 22 – 23. Texto de química, indique: (2 ptos c/u) Total: 12**

1. ¿Qué es una molécula?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. ¿Cómo se forma un enlace covalente?

**……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….**

1. Indique 5 ejemplos de enlace covalente Ej. ácido clorhídrico (HCl)

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..

1. Defina:
2. Enlace covalente simple. Ejemplo

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..

1. Enlace covalente doble. Ejemplo

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. Enlace covalente triple. Ejemplo

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

**II.-Después de leer la pág. 26- 27- 28. Texto de química, indique: (2 ptos c/u) Total: 8**

1. Indique el compuesto químico de: ej. Cloruro de sodio (NaCl)
* Cloruro de bario …………………………………………………………
* Hidróxido de sodio……………………………………………………….
* Dióxido de sílice……………………………………………………………….
* Cloruro de litio………………………………………………………………….
1. Indique todas las propiedades de los enlaces iónicos.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

1. Indique todas las propiedades de los enlaces covalentes.

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. Que significa que un enlace covalente sea: polar y/o apolar (ejemplo de cada uno)

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..