**GUÍA DE ACTIVIDADES N°2**

**“ESTRUCTURA DE LEWIS Y ENLACES QUÍMICOS”**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ASIGNATURA:** Química | **CURSO:** 1° medio | **PROFESOR(A):** Franchesca Gajardo |
| **Nombre:** | **Correo:** fran\_1224@hotmail.com |
| **Fecha de entrega:** 6 de mayo, 2020. |
| **INSTRUCCIONES:**1. Escriba su nombre y fecha.
2. Lea atentamente las instrucciones. Si lo hace puede desarrollar una buena evaluación.
3. Utilice destacador, marcando lo que necesite para responder.
4. Lea muy atento(a), si no le queda claro, lea otra vez y las veces que lo necesite.
5. Responda utilizando lápiz pasta, negro o azul. No use lápiz grafito.
6. Escriba claro, así leeremos mejor sus respuestas.
7. Con el 60% de la evaluación buena obtiene un 4.0.
8. Ahora empiece a trabajar. ¡Éxito!
 |

**ACTIVIDAD A DESARROLLAR**

**1.- Responda las siguientes interrogantes con letra clara utilizando su guía de contenido o su texto de estudio en las páginas 20, 21, 22 y 23.**

a.- ¿Qué es la estructura de Lewis?

b.- Dibuje la estructura de Lewis de los siguientes elementos químicos.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Ejemplo:**●He●** | **O** | **Mg** | **P** |

c.- ¿Cuál es la principal función de la formación de enlaces?

d.- Describa las características de los Enlaces Iónicos. Mencione un ejemplo.

e.- Describa las características de los Enlaces Covalentes. Mencione un ejemplo.

f.- Considerando que existen tres tipos de Enlaces covalentes; simples, dobles y triples. Describa en el siguiente recuadro cuáles son sus particularidades y su representación

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Tipo** | **Descripción** | **Representación** |
| Simple |  |  |
| Doble |  |  |
| Triple |  |  |