Liceo Bicentenario Héroes de la Concepción

Departamento de Ciencias

**EVALUACION FORMATIVA**

|  |  |
| --- | --- |
| Nombre  |  |
| Curso  | 2° | Fecha |  |
| Subsector  | Química  |  |  |
| Unidad  |  Estequiometria  |

**IMPORTANTE:** Una vez finalizada la evaluación formativa debe enviarla al correo de su profesor asignatura correspondiente.

Se adjuntan los correos de cada profesor:

* **Yasna Saavedra:** **y.saavedra02@ufromail.cl**
* **Constanza Arriagada:** **arriagadabiologia@gmail.com**
* **Carolin Garcés:** **carolinynico@gmail.com**
* **Nayareth Guerrero:** **nayagm23@hotmail.com**
* **Bernarda Barra:** **bernardabarra2040@gmail.com**
* **Hellen Arriagada:** **harriagada02@gmail.com**
* **Claudio Pezo:** **Cpezo22@gmail.com**

**INDICADORES DE DESEMPEÑO**

A continuación, marca con una x el nivel de desempeño alcanzado en tus actividades, previa retroalimentación.

|  |  |
| --- | --- |
| **Criterio de evaluación** | **Indicador de logro** |
| **logrado** | **Medianamente logrado** | **Por lograr** |
| Describo una reacción química a partir del balance de cantidades de reactantes y productos. |  |  |  |
| Calculo la masa molecular y molar de uncompuesto a partir de su fórmula y de lamasa atómica y molar de sus elementosConstituyentes. |  |  |  |
| Determino la cantidad de productos quedeberían formarse según las cantidades de reactantes que se utilizan para ellos |  |  |  |
| Identifico diferentes reacciones químicas desarrolladas en la industria  |  |  |  |

**Responde lo siguiente**

1. ¿Qué contenidos estudiados hasta el momento te han resultado más fáciles?, ¿cuáles más difíciles?
2. ¿A través de que metodología te hubiera gustado trabajar este contenido? Explica.