**GUÍA DE ACTIVIDADES N°3**

**“CARACTERIZACIÓN EXPERIMENTAL DE DISOLUCIONES”**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ASIGNATURA:** Química | **CURSO:** 2° medio | **PROFESOR(A):** Franchesca Gajardo |
| **Nombre:** | **Correo:** fran\_1224@hotmail.com |
| **Fecha de entrega:** 17 de junio, 2020. |
| **INSTRUCCIONES:**1. Escriba su nombre y fecha.
2. Lea atentamente las instrucciones, si no le queda claro, lea las veces que lo necesite.
3. Utilice destacador, marcando lo que necesite para responder.
4. Responda utilizando lápiz pasta, negro o azul. No use lápiz grafito.
5. Escriba claro, así leeremos mejor sus respuestas.
6. Con el 60% de la evaluación buena obtiene un 4.0.
7. Ahora empiece a trabajar. ¡Éxito!
 |

**ACTIVIDAD A DESARROLLAR: Siga las instrucciones paso a paso para desarrollar la siguiente actividad práctica, utilizando su guía de contenidos o su texto de estudio en las páginas 21, 23, 28 y 29**

1.- Para el siguiente experimento necesitas 5 vasos pequeños, 2 de ellos con la mitad de aceite en su interior y los restantes con la mitad de agua en su interior.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **N°** | **Vaso** | **Sustancia y Cantidad** |
| **1** | Aceite | + Arena (1 cucharadita) |
| **2** | Aceite  | + Azúcar (2 cucharaditas) |
| **3** | Agua  | + Arena (1 cucharadita) |
| **4** | Agua  | + Aceite (2 cucharadas) |
| **5** | Agua  | + Sal (½ cucharadita) |

2.- Prepare las mezclas que se detallan en cada uno de los vasos. No olvide enumerar cada muestra para evitar confusión.

*\*la arena puede ser reemplazada por gravilla o tierra.*

3.- Revuelva cada muestra para tratar de que quede lo más homogéneo posible.

4.- Para caracterizar las muestras, obsérvelas y complete el siguiente cuadro siguiendo el ejemplo propuesto.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Vaso 1** | **Vaso 2** | **Vaso 3** | **Vaso 4** | **Vaso 5** |
| **Tipo de mezcla** (homogénea o heterogénea) | ***Heterogénea*** |  |  |  |  |
| **Soluto dela mezcla**  | ***Arena*** |  |  |  |  |
| **Solvente de la mezcla**  | ***Aceite*** |  |  |  |  |
| **Estado físico del soluto** (sólido, líquido, gaseoso) | ***Sólido*** |  |  |  |  |
| **Estado físico del solvente** (sólido, líquido, gaseoso) | ***Líquido*** |  |  |  |  |



5.- Mencione indicando el número de cada muestra, aquellas que son consideradas SOLUCIONES.

……………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………