Materia: físico-química

Año: 1 año A

Docente: Villarreal Yamila

**Bibliografía actual:** Libro físico y química I. Activados. Puerto de palos

**Bibliografía a utilizar en un mes:** Libro físico y química I. Activados. Puerto de palos

**TRABAJO PRÁCTICO Nº 9**

**“Repaso del 1º trimestre”**

**Temas:**

1. Sistema material: homogéneo y heterogéneo.
2. Propiedades de la materia.
3. Métodos de separación.
4. Soluciones. Concepto, características, solubilidad y tipos de soluciones.

**Actividades:** desde el trabajo practico 5 al 7

1. Complete la frase con las palabras correctas:

En las mezclas \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ es posible diferenciar sus distintos componentes a simple vista, mientras que en las mezclas \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ no podemos diferenciar sus componentes a simple vista, ni con un microscopio. Las mezclas \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ son también llamadas disoluciones.

1. Colocar cada mezcla en su cuadro correspondiente:

Perfume – limonada – café con leche- arroz con leche – agua con arena- jarabe para la tos – crema para la cara- nafta – agua con colorante – alcohol con aceite

|  |  |
| --- | --- |
| Mezcla homogénea | Mezcla heterogénea |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |

1. Explicar cada método de separación y brindar un ejemplo de cada uno.
2. Defina solución, soluto y solvente.
3. ¿Qué es la solubilidad? ¿De qué factores depende?
4. ¿Qué significa que una solución este saturada, sobresaturada o insaturada?
5. ¿Cómo influye la temperatura en la solubilidad de sólidos y gases?
6. ¿Cómo se prepara una solución diluida a partir de una concentrada?
7. ¿Cuáles son los componentes de una solución?