

# Nombre: Edgar Olvera López

Matricula: BEO3967

Materia: Química I

Grado: 2°a BEO

Escuela: lamar

Fecha: 17/10/2014

|  |
| --- |
| Mezclas heterogéneas |
| Características | Ejemplos |
| No son uniformes  | Aceite y agua |
| Pueden ser mezclas gruesas: El tamaño de las partículas es apreciable, por ejemplo: las ensaladas, concreto, etc. | Agua y gasolina |
| Pueden ser suspensiones: Las partículas se depositan con el tiempo, por lo general tiene la leyenda "agítese bien antes de usar". | Ensalada |
| Puede observarse la discontinuidad a simple vista | Desmaquillante |
| Puede separarse de maneras simples  | Bionico  |
| Está formada por dos o más sustancias | Fresas con crema  |
| Una mezcla contiene dos o más sustancias combinadas de tal forma que cada una conserva su identidad química. | Agua y arena  |
| Puede separarse mediante filtración, que se utiliza para separar mezclas heterogéneas sólido-líquido. Se hace pasar la mezcla a través de una barrera con poros finos, como un filtro de papel. | Vinagre y Aceite |
| Puede separarse mediante decantación: Permite separar dos líquidos no miscibles. Al dejar reposar la mezcla, el más denso queda en la parte inferior y el menos denso en la superior. | Frijoles y canicas |
| Separación magnética: se utilizan imanes que atraen a las sustancias magnéticas. | Cera y agua |
| Solo se alteran sus propiedades físicas  | Arena y piedras |
| La distribución de las sustancias que la forman es desigual. | Queso con chorizo  |

|  |
| --- |
| Mezcla homogéneas |
| Características | Ejemplos |
| Los componentes de la mezcla no son identificables a simple vista | Refresco |
| No se pueden separar manualmente  | Aire |
| Sus componentes se distribuyen uniformemente  | Chocomilk |
| Se separa por procesos más metódicos y en ocasiones complicados  | Te de hierbabuena |
| Se puede separar por Evaporación: que se utiliza para separar mezclas homogéneas sólido-líquido. El líquido se evapora, quedando un residuo sólido en el matraz. Este líquido se recupera condensando el vapor.  | Alcohol y agua |
| Se puede separar por destilación: se utiliza para separar mezclas homogéneas líquido-líquido, cuando ambos tienen distinta temperatura de ebullición. Al ir calentando la mezcla los vapores desprendidos serán más ricos en el componente más volátil y pueden ser recogidos por un serpentín de refrigeración donde se condensan de nuevo a líquido. | Leche |
| Se subdivide en dos clases: Soluciones y aleaciones | Sangre |
| Puede ser una aleación: las aleaciones son mezclas de elementos que cuentan con las características de los metales. Al menos uno de los componentes en la mezcla debe de ser un metal. | Orina |
| Puede ser una solución, que es una mezcla en donde una de las sustancias disuelve a la otra. La sustancia que se disuelve se llama soluto y la que no se disuelve, solvente. | Puré de papa |
| No se distinguen las partículas que las forman | Jugo |
| Se puede separar mediante centrifugación  | Nieve de limón |
| Si las fuerzas intermoleculares entre moléculas desiguales A-B son aproximadamente iguales a las que actúan entre moléculas iguales (A-A y B-B) se producirá una mezcla homogénea o también llamada disolución | Agua de fresa |