****

Nombre: Rodrigo Barajas Navarro

Materia Qumica

Tema: Mezclas Homogenas y Hererogeneas

2-A

Matricula: BEO4194

Fechas: 10/10/16

**Mezclas**

|  |  |
| --- | --- |
| **Homogenas** | **Heterogeneas**  |
| Coloides, son las mezclas en donde las partículas no son visibles a simple vista (su tamaño oscila entre 1 nmy 1 um), y no son filtrables. | Mezclas simples o groseras, en ellas sus componentes se pueden distinguir a simple vista gracias a su tamaño, es el caso de varias sustancias minerales. |
| Soluciones verdaderas, son homogéneas debido a que una vez que están mezclados sus componentes, no se pueden distinguir a simple vista y estos sólo se pueden separar por métodos físicos (filtración, decantación, destilación, etc. | Suspensiones en ellas sus partículas son finas y se encuentran suspendidas en un medio líquido (agua u otro líquido), pero se sedimentan al estar en estado de reposo por un tiempo. |
| Componentes.- Se conforman por una o varias sustancias, mismas que pueden ser elementos distintos mezclados, diversos compuestos, o elementos y compuestos mezclados entre sí. | División.- Las mezclas se dividen en dos ramas principales, en mezclas heterogéneas y homogéneas, mismas que a su vez son subdivididas en mezclas simples, suspensiones, coloides y soluciones. |
| Proporciones variables de sus componentes.- Sus componentes tienen proporciones variables, en ellas los componentes (elementos o compuestos diversos), conservan sus propiedades químicas y pueden ser separados mediante procedimientos mecánicos y físicos. | Tiene Fases |
| Sus componentes no pierden sus propiedades.- Los materiales de que se conforman estas mezclas no pierden sus propiedades químicas particulares, a diferencia de los compuestos en donde sí existe una interacción química. |  |
| La cantidad de componentes es variable.- Los diversos componentes de que están formadas no están siempre presentes en las mismas proporciones, puede haber una mayor o menor cantidad de uno o de varios de los componentes de la mezcla comparativamente a los demás. |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Ejemplo Homogenas** | **Ejemplo Heterogeneas** |
| Agua con azúcar. | El Agua y aceite. |
| Agua con sal. | Tierra y aserrín. |
| El ácido clorhídrico en agua. | El arroz con frijoles. |
| El ácido sulfúrico. | Agua y diesel. |
| El cloro disuelto en agua. | Agua y gasolina. |
| El vinagre con agua. | Vinagre y aceite. |
| La masa de un pastel. | La sopa de fideos |
| La masa para galletas. | Agua y gravilla. |
| La sosa caustica disuelta en agua. | Hojarasca y ramitas secas |