|  |  |
| --- | --- |
| Características y ejemplos de mezclas homogéneas  | Características y ejemplos de mezclas heterogéneas  |
| Coloides, son las mezclas en donde las partículas no son visibles a simple vista (su tamaño oscila entre 1 nm y 1 µm), y no son filtrables. 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.). Su aspecto uniforme (homogéneo)en todas sus partes, sus componentes no se distinguen a simple vista, no sedimentan, atraviesan todos los filtros, sus componentes se pueden separar por métodos químicos o físico-químicos los otros tipos de separación también por la absorción atómica de 2 cuerpos o masEjemplos:1.El aire2. Una taza de café 3. Alcohol con agua4. Gases de invernadero (contaminación)5. Acero6. Gas doméstico | 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.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. Es aquella cuyo aspecto difiere de una parte a otra de ella, está formada por dos o más componentes que se distinguen a simple vista y contiene cantidades diferentes de los componentes. La madera, el granito, las rocas, arena y agua, aceite, la sopa de verduras, las ensaladas son ejemplos de mezclas heterogéneas. Las mezclas heterogéneas son mezclas compuestas de sustancias visiblemente diferentes, o de fases diferentes y presentan un aspecto no uniforme. Un ejemplo es el granito. Las partes de una mezcla heterogénea pueden ser separadas por filtración, decantación y por magnetismo.Ejemplos:1. Agua y arena2. Ensaladas3. Vinagre y aceite4. Sopa de verduras5. Agua y lodo6. Agua y aceite |