

MEZCLAS HETEROGÉNEAS



10 Ejemplos de Mezclas Heterogéneas

Una mezcla es la combinación de dos o más sustancias sin que exista entre ellas un cambio químico, es decir no se genera ninguna reacción al combinarlas.

Uno de los tipos de mezcla que existen son las **mezclas heterogéneas**, que son aquellas en las cuales se identifican las sustancias que la forman fácilmente y la separación de éstas es posible por métodos físicos muy básicos, como son la decantación o la filtración.

Las **mezclas heterogéneas** no tienen una composición uniforme y la distribución de las sustancias que la forman es desigual.

Las propiedades químicas de los elementos que forman las **mezclas heterogéneas** no cambian tan solo se alteran algunas de sus propiedades físicas.

10 ejemplos de mezclas heterogéneas:

1. El agua y arena

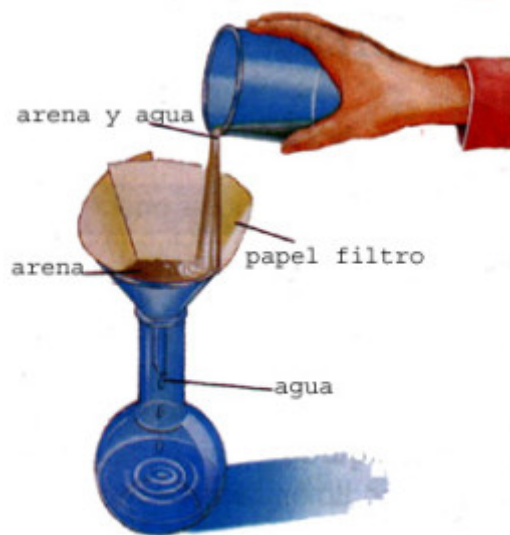
2. Agua y aceite
3. Polvo y aire
4. Una ensalada
5. Frijoles y canicas
6. Gasolina con agua
7. Cera y agua
8. Vinagre y Aceite
9. Arena y piedras
10. Granito

MEZCLAS HETEROGÉNEAS

Son de una composición que no es uniforme y esos componentes son visibles a simple vista.

Además de ello al estar formadas por varias sustancias, éstas se distribuyen de modo diferente y también son diferentes físicamente. Sus partes se pueden separar de forma fácil. De acuerdo al tamaño podrían ser suspensiones o gruesas.

Ejemplos de mezclas heterogéneas, gruesas



Las gruesas se distinguen por el tamaño de sus partículas. Por ejemplo en la construcción la llamada "mezcla" se conforma con cal y cemento que a su vez se "revuelve" con arena. Se forma una pasta

que permite la formación de una superficie de yeso que se utiliza para la construcción exterior de las paredes.

Ejemplos de mezclas heterogéneas, suspensiones.



Ejemplos de mezclas heterogéneas, suspensiones

Son comunes en la combinación de agua con aceite o en los medicamentos que se necesita agitar el frasco antes de ser utilizado. Se forma por partículas pequeñas que no son solubles y un sólido en polvo. Pueden ser dispersadas por medio de un líquido que se tratará de la fase dispersora.

Ejemplos de mezclas heterogéneas, fases

Un sistema puede estar formado por una o más fases. Se entiende por fase a todo medio homogéneo que lo constituye.

Los gases constituyen una sola fase por ser medios homogéneos.

Los líquidos que no son miscibles (no se mezclan) como el aceite y el agua forman tantas fases como líquidos heterogéneos haya.

Los sólidos constituyen una fase determinada.

Según el número de fases que integre un sistema dará por resultado sistemas trifásicos, bifásicos o monofásicos.

Ejemplos de mezclas heterogéneas, coloide



Ejemplos de mezclas heterogéneas, coloide (gelatina)

El coloide, dispersión coloidal o suspensión coloidal necesita formarse por al menos dos fases o más, una de ellas continua y la otra será dispersa a partir de partículas generalmente sólidas.

En menor cantidad se halla la fase dispersa. A pesar de que la [mezcla](#) no puede ser visible con el microscopio, sí es posible visualizar los componentes. Es decir que a simple vista parece homogénea pero al utilizar el microscopio y visualizarse los componentes se comprueba su heterogeneidad.

Ejemplos de mezclas heterogéneas, tipos

En la vida cotidiana muchas de estas mezclas conviven con nosotros: Se forma por ejemplo al mezclar el aserrín con papel.

Cuando vas a la playa y mezclas la arena con el agua también es un ejemplo de ellas.

El agua con el aceite es un ejemplo típico, pues jamás podrían unirse sin observar sus fases.

La ensalada que comes todos los días también cuenta con componentes que no se unen

Asimismo en una ensalada a la que le agregas aceite y vinagre, estos dos son componentes que potencian el concepto de heterogeneidad.

En todos los ejemplos anteriores es posible la identificación de cada uno de sus componentes a simple vista y además de ello no cuentan con un consistencia uniforme como si se tratara de mezclar la leche con el agua, tras lo cual existirá una uniformidad de sus elementos imposible de ser distinguidos uno del otro, sin que sea necesaria la intervención de una reacción química
