Mezclas

Dos o más compuestos que están completamente entremezclados.

- ✔ Está formada por la unión de dos o más sustancias.
- ✔ Los componentes se encuentran en proporciones variables.
- ✔ Cada componente conserva sus propiedades.
- ✔ Los componentes se pueden separar por procedimientos físicos y/o mecánicos.

Homogéneas	Aquellas cuyos componentes no son visibles a simple vista (solo se distingue en una sola fase). Por ejemplo, sal en agua.
Heterogénea	Aquellas cuyos componentes son visibles a simple vista, como el agua y el aceite.

Clasificación

Cuando se dispersan íntimamente varias sustancias que no reaccionan entre sí, son:

Mezclas groseras	Partículas son discernibles entre si y separables mediante procedimientos mecánicos. Ejemplo: el granito, es un material compuesto por tres clases de tipos de materiales, el primero de ellos es la mica, que presenta manchas oscuras, el segundo es el cuarzo, que presenta fragmentos duros y transparentes y el feldespato, que presenta partículas grisáceas y traslucidas.
Suspen-siones	Partículas finas se dispersan en agua u otro líquido. Partículas más grandes se depositan en el fondo, las más finas quedan suspendidas. Hasta que se depositan en el fondo haciéndose la heterogeneidad evidente.
Mezclas coloidales	Partículas más finas. La heterogeneidad es poco evidente pero por su dispersión demuestra poca homogeneidad. Están el la línea entre las soluciones y las mezclas heterogéneas.
Soluciones verdaderas	No se pueden separar por procedimientos mecánicos y se observan una sola fase homogénea. El soluto se encuentra en menor proporción y un solvente en mayor. Sin embargo esto es generalmente. Por ejemplo, sal en agua, vinagre, agua oxigenada, entre otras.

Efecto Tyndall Dispersión de La Luz. Cuando la luz viaja en el vacío toda su intensidad se transmite en la dirección de su trayectoria. Cuando viaja en una dispersión coloidal en la que están presentes partículas discretas, estas interfieren y hacen que la luz se disperse en todas direcciones. Según este fenómeno, las mezclas homogéneas se pueden clasificar en coloides y soluciones. Si las partículas se ven cuando La Luz la atraviesa, es un coloide, sino es una solución.

By **Val** (CrispyEmoBean)

cheatography.com/crispyemobean/

Published 20th November, 2019.
Last updated 20th November, 2019.

Sponsored by **Readable.com**
Measure your website readability!
https://readable.com

Tipos de soluciones

Solvente	*Soluto*	*Ejemplos*
	Líquido	Anticongelante (glicol de etileno en agua)
Líquido	**Sólido**	Azúcar en agua
	Gas	Bebidas carbonatadas
	Líquido	Humedad (agua en el aire)
Gas	**Sólido**	Bola de naftalina (naftalina en el aire)
	Gas	Aire (oxígeno en nitrógeno)
	Líquido	Amalgama dental (mercurio en plata)
Sólido	**Sólido**	Acero (carbono en hierro)
	Gas	Electrodo de paladio e hidrógeno

By **Val** (CrispyEmoBean)

cheatography.com/crispyemobean/

Published 20th November, 2019.
Last updated 20th November, 2019.

Sponsored by **Readable.com**
Measure your website readability!
https://readable.com