

Química

Mezclas

UNIDAD 1:
“Una ciencia para todos”

Quím. María Guadalupe Castillo Arteaga



Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo

Escuela Preparatoria Número Cuatro



Las mezclas son sistemas dispersos, que están presentes por todas partes.

Una dispersión de material, sólido, líquido o gaseoso (fase dispersa) que esta disuelta en otra sustancia (sólida, líquida o gaseosa) que constituye la fase dispersora.



Mezclas

Homogéneas

Heterogéneas

Mezclas Homogéneas

Son totalmente uniformes (no presentan discontinuidades al ultramicroscopio) y presentan iguales propiedades y composición en todo el sistema, algunos ejemplos son la salmuera, el aire. Estas mezclas homogéneas se denominan **soluciones**.



[Ir a inicio](#)

Mezclas Heterogéneas



No son uniformes; en algunos casos, puede observarse la discontinuidad a simple vista (sal y carbón, por ejemplo); en otros casos, debe usarse una mayor resolución para observar la discontinuidad.



Mezclas Homogéneas

Pueden distinguirse algunos tipos de mezclas homogéneas:

Soluciones y Coloides



Efecto Tyndall

- Mediante este proceso “Efecto Tyndall” se demostrará la diferencia entre una disolución y un coloide por medio de la dispersión de la luz.
- Por ejemplo, el efecto Tyndall es notable cuando los faros de un coche se usan en la niebla.

Efecto Tyndall

La luz con menor longitud de onda se dispersa mejor, por lo que el color de la luz esparcida tiene un tono azulado. La luz que reciben las partículas es desviada de la trayectoria inicial y se hacen visibles las partículas.



Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo

Escuela Preparatoria Número Cuatro



Efecto Tyndall

También por este mismo efecto el cielo se percibe azul. La luz del sol es dispersada por la atmósfera, en mayor medida por la región del espectro electromagnético que corresponde al azul.



Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo

Escuela Preparatoria Número Cuatro



Ver video sobre Efecto Tyndall



BIBLIOGRAFÍA

Martínez M., E. (2006) *Química 1*. México: Thomson

Recio del Bosque, F. (2008) *Química Inorgánica. Bachillerato*. México: Mc Graw Hill.



Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo

Escuela Preparatoria Número Cuatro

