# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

Apuntes 9

COLOIDES: Proviene de la palabra cola, que quiere decir pegamento o Resistol.

Están formados por una fase dispersa y una dispersante o dispersora, la fase dispersa es la sustancia que se va a disolver y es la que se encuentra en menor cantidad, la fase dispersante, es la sustancia que va a disolver y que se encuentra en mayor cantidad.

Ejemplos de sustancias coloidales naturales: la sangre y la clara de huevo.

Ejemplos de sustancias coloidales artificiales: Las nubes, el humo, las espumas, el merengue, emulsiones, mayonesa, el queso, las gomitas, los malvaviscos, etc.

MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS:

EVAPORACIÓN: A través de los rayos solares en una disolución de agua salada, estos evaporan el agua y quedan en el recipiente partículas de sal solidificadas

PRECIPITACIÓN: Por acción la gravedad partículas sólidas que no se disuelven en una disolución tienden a bajar y asentarse o precipitarse, este método también recibe el nombre de decantación.

TAMIZAJE: A través de una malla porosa o tamiz, las partículas grandes sólidas quedan atrapadas ahí, permitiendo el paso a las partículas pequeñas

FILTRACIÓN: Se hace pasar a través de una tela una disolución y partículas pequeñísimas sólidas quedan en esa tela, permitiendo el paso a la demás disolución

CROMATOGRAFÍA: Se presentan dos fases una móvil y otra estacionaria, en donde la mancha de dicha disolución queda estacionaria, mientras que la demás sustancia se extiende sobre el material, ya sea tela o papel, siendo ésta la fase móvil

CRISTALIZACIÓN: En una disolución dulce, por acción de la baja temperatura, se adhieren pequeños cristales a un hilo o péndulo incrustado en la preparación.