

Suspensiones y disoluciones coloidales

suspensiones y disoluciones coloidales. Suspension: es una mezcla heterogenea en la cual las particulas son lo suficientemente grande como para poder ser vistas a simple vista o mediante un microscopio optico. son opacas o translucidas. Ejemplos:barro, jugo de frutas,etc. disolucion coloidal:mezcla heterogenea formada por conglomerados de particulas mas pequeñas q las de las suspensiones, micelas, q no sedimentan pero reflejan o refracta la luz q incide sobre ellas. a la dispersion se la denomina sol si el medio dispersante es un liquido y la fase dispersa un solido (pinturas, tintas..) y gel a los soles que han perdido su medio dispersante (el gel de sílice).

Propiedades de las dispersiones.efecto Tyndall: desviacion de la luz. movimiento browniano. movimiento caótico de las micelas. Carga electrica. las micelas estan cargadas de electricidad. adsorcion. las micelas presentan un elevado poder absorbente.