

Glosario

Abrasión. Desgaste de una superficie mediante un proceso mecánico infrecuente o anómalo.

Ágata. Mineral formado por un conjunto de variedades microcristalinas de la calcedonia.

Es una roca dura y resistente al ataque de reactivos químicos y es por ello que se utiliza para la fabricación de diversos materiales e instrumentos de laboratorio, como morteros o piezas de molinos.

Análisis cuantitativo. es el estudio experimental de las cantidades de sustancia que aparecen en una muestra o que intervienen en una reacción, y no solamente en la identificación de su naturaleza.

Análisis gravimétrico. El análisis gravimétrico es una clase de técnica de laboratorio utilizada para determinar la masa o la concentración de una sustancia midiendo un cambio en la masa.

Baño María. Método que consiste en conferir temperatura uniforme a una sustancia líquida o sólida o para calentamiento lento. Para llevar a cabo esta técnica, el recipiente que contiene la sustancia (líquida o sólida) debe sumergirse en otro recipiente mayor con agua (u otro líquido) y llevarla a ebullición. Se utiliza en el laboratorio químico, en cocina y en la industria farmacéutica, alimentaria y de cosméticos.

Decantación. Procedimiento para separar dos sustancias mezcladas, una líquida de otra que no lo es o dos líquidos inmiscibles (agua y aceite) mediante el vertido de la más densa.

Destilación fraccionada. Proceso físico que sirve para separar una mezcla homogénea compuesta por dos líquidos con un punto de ebullición próximo. La principal diferencia de la destilación fraccionada con la destilación simple es el uso de una columna de fraccionamiento, que permite un mayor contacto entre los vapores que ascienden con el líquido condensado que desciende, por el uso de diferentes platos.

Dispersión. Sistema fisicoquímico formado por dos o más fases: una continua, habitualmente fluida, y otra dispersa en forma de partículas generalmente sólidas, de entre 5 y 200 nanómetros.

Emulsión. Mezcla de dos líquidos inmiscibles de manera más o menos homogénea. Está compuesta por una fase dispersa (líquido) dispersada en una fase continua o dispersante. Ejemplos de emulsiones son aceite/agua, mantequilla, leche, mayonesa, magma, etc.

Fundente. Producto químico que se utilizan en los procesos de fusión de los minerales para rebajar el punto de fusión y eliminar parte de la escoria del propio proceso de fusión.

Hidrociclón. Equipo destinado principalmente a la separación de suspensiones sólido-líquido.

Rotavapor. También denominado evaporador rotatorio. Consiste en un instrumento de laboratorio rotatorio para realizar destilaciones. Está asociado a un baño María. Se utiliza principalmente para separar, por medio de evaporación a presión reducida y suave, el disolvente que acompaña al soluto de interés o para realizar destilaciones fraccionadas.

Suspensión. Mezcla heterogénea formada por un sólido en polvo o por pequeñas partículas no solubles (fase dispersa) que se dispersan en un medio líquido (fase dispersante o dispersora). Ejemplos de suspensiones son el lodo, el barro o la lechada de cal.