

» Definamos concentración:

Se conoce como **concentración** al acto y consecuencia de concentrar o de concentrarse (concepto que hace referencia al logro de reunir en un determinado punto lo que se encontraba separado, de reducir en varias partes o sustancias el líquido para disminuir su volumen, y a la capacidad de reflexionar de manera profunda).



Desde la perspectiva de la química, concentración es una noción que describe a la relación, asociación o proporción que se puede establecer al comparar la cantidad de soluto (es decir, de **sustancia capaz de disolverse**) y el nivel de disolvente (es decir, la sustancia que logra que el soluto se disuelva) presentes en una disolución. Cuanto más baja sea la proporción de soluto disuelto, más chica será la concentración, y viceversa.

» La concentración de muestras:

A menudo, el fundamento de la preparación de la muestra para el análisis es la concentración del elemento a analizar y la separación de la matriz de la muestra. Para la separación se utilizan las técnicas más diversas, con las cuales el elemento relevante se separa de los restantes componentes que eventualmente pueden **perturbar** la medición. En el caso de que el elemento esté presente en la muestra en forma de vestigio, se aplican diferentes **técnicas de concentración**.

Los métodos habituales son el **secado** de la muestra, **precipitación** y **evaporación**, **pirolisis**, **extracción** y **disgregación**.



¿Porqué hacer concentraciones « de muestras en tu industria?

Es un hecho que en la mayoría de los ambientes, la **densidad microbiana** suele ser demasiado elevada o baja para poder realizar una siembra directa de la muestra que de buenos resultados en la enumeración de microorganismos. Esta situación hace necesaria la **dilución** o la concentración de la muestra previa a la realización de cualquier estudio, o de lo contrario sería **imposible** realizar los análisis de **manera adecuada**.



COMINTEC
Al Servicio de la Ciencia y la Industria

www.comintec.com.mx

