

PREPARACIÓN DE UNA DISOLUCION DE SÓLIDO PURO EN AGUA	
Objetivo/s	Aprender el método de cómo disolver un sólido en un vaso de con agua y después el cómo enrasarlo.
Material	<p>Matraz aforado de 250 ml, vaso de 100 ml, balanza (0,1 decimales es suficiente)</p> <p>Carbonato sódico puro Na_2CO_3 (se puede utilizar un sólido distinto a cada grupo y además que sean para dar soluciones incoloras y coloreadas)</p>
Procedimiento y montaje	<p>NOTA.- el profesor hará grupos a ser posible de 3 alumnos, dará un matraz aforado de 250 ml a cada uno y le indicará la concentración en g/l (para cada uno distinto y solido distinto). Se lo puede escribir ambos datos en un papel de filtro dispuesto en cada grupo.</p> <p>¡IMPORTANTE!: que los alumnos se habitúen a la secuencia del cómo hacerlo, ya que este proceso de disolución de un sólido es muy habitual en Química y otras disciplinas, casi siempre de una forma no cuantitativa.</p> <p>1) Pesar en una balanza 2,31 gramos, por ejemplo de carbonato sódico Na_2CO_3, (en cada caso hacer la proporción indicada a los cálculos sacados en cada grupo) en un vidrio de reloj (trozo de papel o pesasustancias).</p> <p>2) Echarle en un vaso de precipitados de 100 ml y añadirle aproximadamente dos dedos de agua. Mover con un agitador hasta que una parte del sólido al menos, se haya disuelto. Se echa a un matraz aforado de 250 ml solo la parte solubilizada, al resto solido sin disolver se le vuelve echar dos dedos de agua y se repite la operación. Así sucesivamente hasta que se disuelve todo (las veces y el tiempo de disolución depende del tipo de sólido, la temperatura del agua, su solubilidad, etc..). Cuando se haya disuelto todo, se acaba completando con agua hasta la marca del matraz aforado; señal que indica una gran exactitud en el volumen de 250 ml elegido. A este último proceso lo llamamos enrasar con agua.</p>

