

## El escenario

Tema	Extracción con un disolvente orgánico
Duración	5,52 minutos
Objetivos principales	Aprender el método de aislar una sustancia de una mezcla o una solución en otro solvente
Objetivos detallados	Observación de los cambios que tienen lugar durante la extracción Entendiendo el proceso de extracción
<b>Estructura y descripción de los experimentos:</b>	
1. Introducción	La extracción implica transferir una sustancia de una fase sólida o líquida en la que la sustancia se disuelve a otra fase líquida. La extracción se refiere a procesos llevados a cabo en sistemas líquido-líquido o líquido-sólido. En el caso de extracción líquido-líquido, los líquidos deben tener una solubilidad limitada.
2. tema principal	Descripción: Estudio del proceso de extracción.
experimento	<p><b>Equipamiento:</b> un anillo de metal para dejar a un lado el colector o un soporte grande para un trípode, un trípode</p> <p><b>Vidrio:</b> embudo con tapón, dos matraces cónicos, dos probetas graduadas</p> <p><b>Reactivos:</b> cloroformo, solución acuosa de yodo</p> <p><b>Descripción:</b> Vierta 10 ml de una solución acuosa de yodo en el colector instalado en el soporte, con el grifo en posición cerrada (¡nota! ¡Tenga cuidado cuando trabaje con yodo! ¡Use guantes!). Luego agregue 15 ml de cloroformo al embudo (¡Cuidado! ¡Sustancia inflamable! ¡Trabaje en campana extractora!). Tape el embudo con un tapón y agite su contenido intensamente (durante unos 5 segundos) y luego levante suavemente el tapón para igualar la presión dentro del embudo (síntoma de esto será un ligero silbido). A continuación, agite de nuevo el embudo de separación, repitiendo el proceso tres veces más. Después de la agitación final, coloque el embudo en la gradilla y separe las dos capas vertiendo cada capa en un matraz cónico separado. Evaluar las diferencias en el aspecto del contenido de ambos matraces.</p> <p><b>preguntas :</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Registre las observaciones que tuvieron lugar en la variedad.</li> <li>2. ¿En qué capa (superior o inferior) estaba el cloroformo en los separadores de embudo? Justifica tu respuesta.</li> <li>3. Dé dos ejemplos del uso de la extracción en la vida cotidiana.</li> </ol> <p><b>Conclusiones :</b> La extracción es el proceso de mover una sustancia de una fase sólida o líquida en la que la sustancia se disuelve a otra fase líquida. La extracción se refiere a procesos llevados a cabo en sistemas líquido-líquido o líquido-sólido. En el caso de extracción líquido-líquido, los líquidos deben tener una solubilidad limitada.</p> <p>En el experimento, el yodo de la capa acuosa se extrajo en la capa orgánica (cloroformo). El cambio de color de la solución de cloroformo de incoloro a rosa y la decoloración simultánea de la capa de agua demuestra la "transición" del yodo de la capa de agua a la capa orgánica.</p>

	<p>La extracción se usa a menudo para eliminar las impurezas no deseadas o las impurezas de las mezclas.</p> <p>Un ejemplo de extracción líquido-sólido es la preparación de té, hierbas y café.</p> <p><b>Nivel</b> : Bachillerato</p>
--	---