

Secado de Disoluciones Orgánicas

Los procesos de síntesis y aislamiento de compuestos orgánicos generalmente requieren disponer de una solución de dicho compuesto en un disolvente orgánico, contaminado con trazas de agua. Por ejemplo, en las extracciones con disoluciones acuosas de una fase orgánica se produce la transferencia de parte del agua a la disolución orgánica a causa de la miscibilidad parcial de la fase orgánica y el agua. También puede ocurrir que alguna reacción se realice en solución acuosa y sea necesario extraer con un disolvente orgánico el producto obtenido para aislarlo y caracterizarlo adecuadamente.

El procedimiento usual es tratar la solución orgánica con un agente desecante. Los desecantes son sales inorgánicas anhidras que toman agua hasta hidratarse. Las sales más empleadas son:

Compuesto	Capacidad de secado	Velocidad de secado	Aplicaciones
<i>Cloruro cálcico</i> $CaCl_2$	alta	media	secado de hidrocarburos
<i>Sulfato cálcico (Driedrita)</i> $CaSO_4$	baja	rápida	uso general
<i>Sulfato magnésico</i> $MgSO_4$	alta	rápida	No aplicable a compuestos muy sensibles a los ácidos
<i>Carbonato potásico</i> K_2CO_3	media	media	No en compuestos ácidos
<i>Sulfato sódico</i> Na_2SO_4	alta	lenta	uso general