

Agente secante	Fórmula(s) de hidratación	Observaciones prácticas	Otros comentarios
Sulfato de magnesio	$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	Elimina rápidamente la mayor parte del agua y puede retener mucha para su masa (0,15-0,75g de agua por g de desecante). Es un polvo fino, por lo que debe filtrarse por gravedad. Su elevada superficie significa que adsorberá algo de compuesto: asegúrese de enjuagar después de filtrar.	El $\text{Mg}(\text{H}_2\text{O})_2^{+4}$ es algo ácido, por lo que es incompatible con grupos muy sensibles a los ácidos.
Sulfato de sodio	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	Elimina el agua a un ritmo moderado, por lo que debe dejarse reposar la solución con el agente desecante durante algún tiempo. Puede retener mucha agua para su masa (1,25g de agua por g de desecante), pero puede dejar pequeñas cantidades de agua restante. Las soluciones con Na_2SO_4 suelen poder decantarse.	No se puede secar bien el éter dietílico a menos que se utilice un lavado con salmuera.
Cloruro de calcio	$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	Elimina bien el agua rápidamente, aunque se necesitan mayores cantidades que otros agentes secantes (contiene 0,30 g de agua por g de desecante). Si se utiliza un polvo fino, se debe filtrar la solución por gravedad y enjuagar el agente desecante. Si se utilizan gránulos, la solución debe dejarse reposar durante unos minutos y luego decantarse.	Absorbe tanto el agua como el metanol y el etanol.
Sulfato de calcio (Drierite)	$\text{CaSO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	Elimina rápidamente el agua, pero necesita grandes cantidades ya que retiene poca agua por gramo. Se utilizan sobre todo en desecadores y tubos de secado, no con soluciones.	