

Welche Stoffe lösen sich in welchem Lösungsmittel?

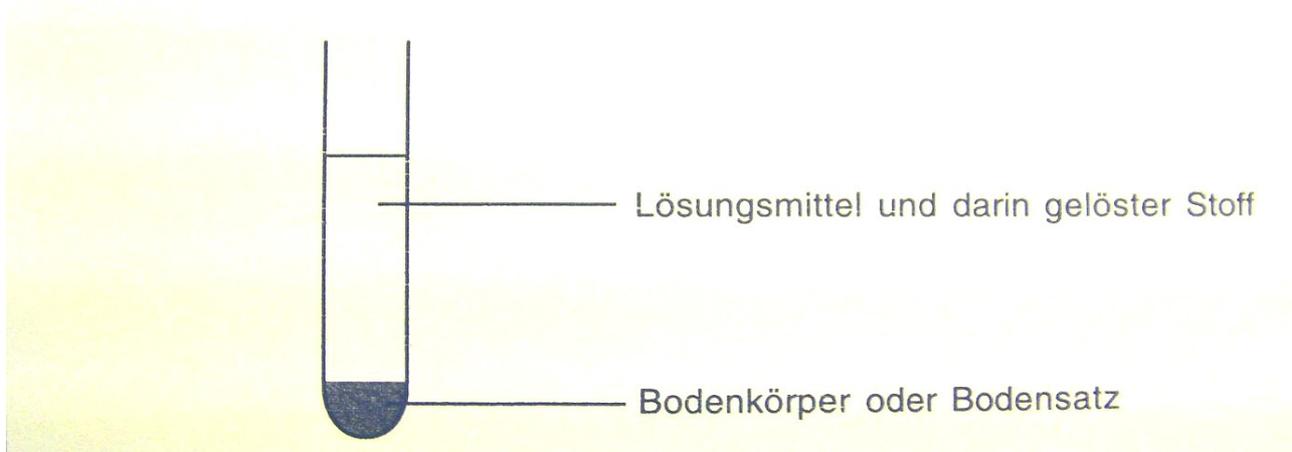
Für die meisten Stoffe gibt es geeignete **Lösungsmittel**. Aber nicht jeder Stoff löst sich in jedem Lösungsmittel. Kochsalz löst sich z.B. gut in Wasser, aber nicht in Benzin. Die Löslichkeit ist eine Stoffeigenschaft, an der man Stoffe unterscheiden kann.

Man kann aber nicht unendlich viel eines Stoffes in einem Lösungsmittel auflösen. Irgendwann ist die Lösung „satt“ und nimmt nichts mehr auf. Man spricht dann von einer **gesättigten Lösung**.

Die Löslichkeit wird in Gramm pro Liter [g/l] angegeben. Die Löslichkeit von Kochsalz in Wasser beträgt 359g/l.

Zu lösender Stoff	Wasser <i>(Lösungsmittel)</i>	Benzin <i>(Lösungsmittel)</i>
Speiseöl		
Kochsalz		

Darstellung einer gesättigten Lösung:



Versuchsanleitung 1

1. Gib in zwei Reagenzgläser etwas Wasser (1cm) und in zwei andere Reagenzgläser Benzin (1cm).
2. Gib jeweils eine Spatelspitze Kochsalz in Benzin und Wasser.
3. Gib 5 Tropfen Speiseöl mit Hilfe einer Pipette in Benzin und Wasser.
4. Notiere die Beobachtungen auf einem Schmierzettel!

Versuchsanleitung 2

1. Gib 2cm Wasser in ein Reagenzglas.
2. Gib einen Teelöffel Salz in das Reagenzglas, verschließe es mit einem Stopfen und schüttele es.