

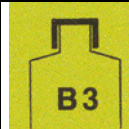
## Löslichkeit

## Stoffmerkmale

Version 1.1



Benzin, Spiritus: entzündlich



Wässrige Lösungen im Ausguss,  
Benzinhaltige Lösungen im Sam-  
melkanister.



Chemikalien im Auge:  
sofort mit viel Wasser  
ausspülen



Ein Liter Cola-Getränk enthält bis  
zu 110 g Zucker

Getränke sind Mischungen, die viele gelöste Stoffe enthalten. So können in 1 Liter Cola bis zu 110 g Zucker enthalten sein. Zu sehen ist der gelöste Zucker weder mit dem bloßen Auge noch mit dem besten Mikroskop. Trotzdem schmeckt jeder Schluck süß nach Zucker.



Die Kleidung ist mit Grass- und Ölflecken verreckt. Ob das mit Wasser wieder rausgeht? Warum wird dafür häufig Benzin genommen?

Dieser Versuch wird dir helfen die Fragen zu beantworten.

Geräte: Reagenzglasständer, 12 Reagenzgläser, Benzin, Zucker, Salz, Speiseöl, Brennspritus

### Versuchsdurchführung:

1. Prüfe im Reagenzglas, ob sich folgende Stoffe jeweils in Wasser und / oder in Benzin lösen.  
**Experimentiere mit kleinen Mengen!**
2. Gib zunächst eine Spatelspitze des zu lösenden Stoffes (oder ein paar Tropfen) in das Reagenzglas und erst dann das Lösemittel. Schüttle kräftig und notiere das Ergebnis deiner Beobachtung mit **>ja<** oder **>nein<** in einer Tabelle nach folgendem Muster.



Stoff	Lösemittel	
	Wasser	Benzin
Zucker		
Salz		
Speiseöl		
Alkohol (Brennspritus)		
<i>selber ausgesuchter Stoff</i>		
<i>selber ausgesuchter Stoff</i>		
<i>selber ausgesuchter Stoff</i>		
Kerzenwachs (Lehrerdemo)		



3. Erstelle ein Versuchsprotokoll (Überschrift, Aufbau, Durchführung, Beobachtung).
4. Ist dir bei einem der oben genannten Stoffe beim Lösen etwas besonderes aufgefallen?
5. Vervollständige folgenden Lückentext mit Hilfe deines Chemiebuches.



Flüssigkeiten, die Stoffe lösen, heißen \_\_\_\_\_. Gelöst werden können feste, \_\_\_\_\_ und gasförmige Stoffe. Bleibt ein Teil des Stoffes ungelöst zurück, nennt man die Lösung \_\_\_\_\_.