

## Löslichkeit von Zucker - Herstellen von

### 1. Versuchsbeschreibung

Durchführung: Zum optischen Vergleich befüllt man ein 100-mL-Becherglas mit 50 mL Wasser und die anderen beiden randvoll mit Haushaltszucker (zusammen etwa 220 g). Nun stellt man das 400-mL-Becherglas auf die Ceranplatte und gibt in dieses die 50 mL Wasser. Dann erhitzt man unter Rühren das Wasser und gibt nach und nach den Zucker aus beiden Gläsern hinzu. Das Gemisch muss so lange erhitzt werden, bis sich eine klare Lösung bildet. Diese lässt man ein wenig abkühlen, stellt sie dann auf eine dicke Unterlage an einen ruhigen Ort. Dort stellt man die drei Holzstäbe hinein und wartet einige Tage.

### Versuchsabbildung



Abb. 25: Lösen und Kristallisieren von Zucker

### 2.1 Entsorgung

Hausmüll

### 2.2 Aufarbeitung

### 3. Substitution

Der Versuch wird mit Alltagschemikalien aus dem Supermarkt durchgeführt.

### 4. Schüler-Lehrerversuch

Schülerexperimente sind in SI und SII zugelassen

### 5. Gefahrenabschätzung

Gefahren	ja	nein	Sonstige Gefahren und Hinweise
durch Einatmen	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	
durch Hautkontakt	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	
Brandgefahr	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	
Explosionsgefahr	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	
			Gefahr durch Verfahren <input type="text"/>

### 6. Schutzmaßnahmen

TRGS 500							weitere Maßnahmen
<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	

### 7. Einstufung der verwendeten Stoffe (Edukte, Produkte und sonstige Stoffe)

Bezeichnung	Piktogramme	H-/EUH-Sätze	P-Sätze	Flammpunkt / Sdt Entsorgung
vereinfachte Kennzeichnung für Laboratorien (pGUV)		Freisetzung		Gefahrenklassen

Datum, Unterschrift Fachlehrer(in)