

**Vorgang:** Fällung von Kalk aus Kalkwasser und Auflösung zu Calcium- und Hydrogencarbonat-Ionen

**LV SV**

Beschreibung: Mittels Strohhalm wird stetig in ein Becherglas mit Kalkwasser ausgeatmet, bis eine kräftige Trübung entsteht. Anschließend bläst man weiter Atemluft ein, bis die Trübung wieder verschwindet.

**Schadensrisiko:**

durch Einatmen / Hautkontakt

**Beteiligte Gefahrstoffe:****andere Stoffe:**

Kalkwasser, Calciumcarbonat, Calciumhydrogencarbonat-Lösung

**Substitutionsprüfung durchgeführt**

Substitution nicht erforderlich: keine Gefahrstoffe im Experiment

**Besondere Sicherheitshinweise:****Maßnahmen / Gebote:****Schutzbrille**

----- Schule -----

----- Lehrkraft -----

----- Unterschrift -----

Autor: Peter Slaby

Quelle: Schmidkunz, Chemische Freihandversuche I (Hallbergmoos 2011, ISBN 2797, 13.03)

erstellt am: 01.10.2014

geändert am: 14.10.2014