Gefährdungsbeurteilung Heißes Wasser löst Salze.

Vorgang: Vergleich der Löslichkeit von Natriumchlorid und Kaliumnitrat in heißem Wasser

LV SV

aufgerufen: 01.05.2025

Beschreibung: Reagenzglasversuche: In jeweils 5 ml Wasser gibt man exakt 2 g des jeweiligen Salzes. Man verschließt mit Gummistopfen und schüttelt, bis die verbleibende Salzportion konstant bleibt. Man misst die Höhe des Salzrückstandes im Rggl. Dann entfernt man den Stopfen und erhitzt über der Brennerflamme vorsichtig bis zum Sieden. Die Rggl. werden abgestellt, der verbliebene Salzrückstand erneut mit dem Lineal gemessen.

Schadensrisiko:

durch heißes / tiefkaltes Material

Beteiligte Gefahrstoffe:

Kaliumnitrat [Achtung] GHS03

H272: Kann Brand verstärken.



andere Stoffe:

Natriumchlorid

Substitutionsprüfung durchgeführt

Substitution nicht erforderlich: nahezu risikofreier Standardversuch

Besondere Sicherheitshinweise:

Maßnahmen / Gebote:



______ Schule _____ Lehrkraft _____ Unterschrift

Autor: Peter Slaby

Quelle: Verlag Volk & Wissen, Chemie Schülerexperimente (Berlin 1980, Ausg. 7/8, S. 29)

erstellt am: 06.02.2015 geändert am: 06.02.2015