Gefährdungsbeurteilung Lösungsenthalpie bei Natriumsulfat

ram dangoboar tonang	3

Vorgang: Energetik beim Lösen des Natriumsulfat-Decahydrats (Glaubersalz) in Wasser Beschreibung: Eine definierte Portion Natriumsulfat-Decahydrat wird in Wasser gelöst. Aus der gemessenen Temperaturerhöhung wird die molare Lösungsenthalpie ermittelt.

LV SV

aufgerufen: 01.05.2025

Schadensrisiko:

Beteiligte Gefahrstoffe:

andere Stoffe:

Natriumsulfat-Decahydrat

Substitutionsprüfung durchgeführt

Substitution nicht erforderlich: keine Gefahrstoffe im Experiment

Besondere Sicherheitshinweise:

Maßnahmen / Gebote:



Schule Lehrkraft Unterschrift

Autor: Peter Slaby

Quelle: Schmidkunz, Chemische Freihandversuche I (Hallbergmoos 2011, ISBN 2797, 02.20)

erstellt am: 05.08.2014 geändert am: 17.10.2014