

Allgemeine Chemie

Name:..... Klasse:.....

Datum:..... Note:.....

Löslichkeit von Salzen in Wasser

1 Bestimmung des Salzgehaltes einer gesättigten Lösung

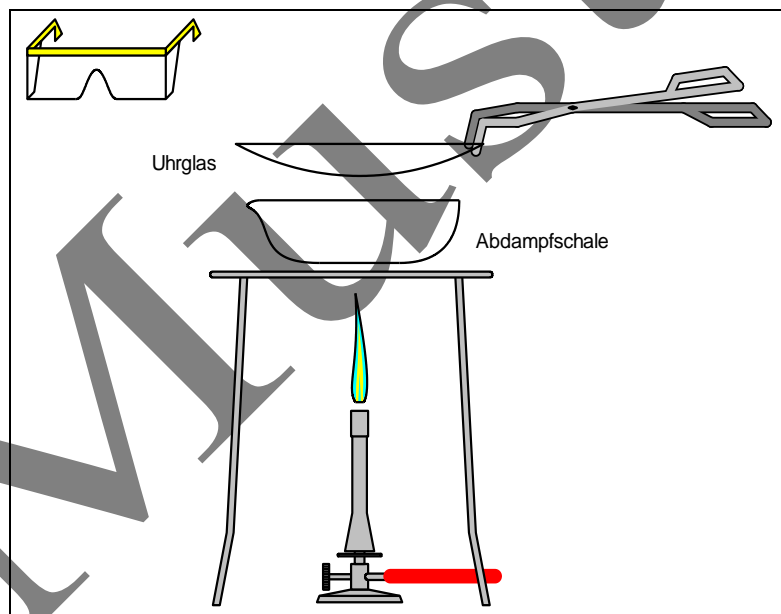
1.1 Allgemeines

Salze lösen sich unterschiedlich gut in Wasser. Eine Lösung mit der höchstmöglichen Menge an gelöstem Salz wird gesättigte Lösung genannt. Im folgenden Versuch wird die Salzkonzentration einer gesättigten NaCl-Lösung bestimmt.

1.2 Chemikalien

Gesättigte NaCl-Lösung.

1.3 Versuchsaufbau



1.4 Versuchsdurchführung

Einige Tage vor Versuchsbeginn gibt man einen Überschuss an NaCl in Wasser, um eine gesättigte Lösung zu erhalten. Zu Beginn des Versuches wird eine Abdampfschale gewogen, erhitzt und nach dem Abkühlen wieder gewogen. Die Messergebnisse werden notiert. In diese Schale werden exakt 10 ml der gesättigten Salzlösung abpipettiert und die Schale mit der Lösung gewogen. Der Wert wird notiert und die Dichte der Lösung bestimmt. Anschließend wird die Lösung vorsichtig mit einem Bunsenbrenner eingedampft. Gegen Ende des Versuches hält man ein Uhrglas über die Schale, um verspritzendes Salz aufzufangen. Wenn alles Wasser verdampft ist, wird die abgekühlte Schale mit dem Salz gewogen und der Wert notiert.