

Versuch 1: Bestimmung der Löslichkeit von Kochsalz in Wasser

- (1) Fein pulverisiertes Kochsalz (5.06 g) und dest. Wasser (9.8 ml) wurden in einem Erlenmeyerkolben gemischt (durch wiederholtes Schwenken des Kolbens während ca. 10 min).
- (2) Temperatur der gesättigten Kochsalzlösung: 21 °C
- (3) Die Lösung wurde in zweites Gefäß abgegossen, so dass der Bodensatz im Erlenmeyerkolben zurückblieb (= dekantieren).
- (4) Pipettieren von 5 ml gesättigter Kochsalzlösung in ein leeres Becherglas (BG):
m (BG leer) = 48.25 g
m (BG mit 5 ml Salzlösung) = 54.26 g
- (5) Nach Verdampfen des Wassers (im Trockenschrank) waren kleine, würfelförmige, farblose/weiße Salzkristalle zu beobachten:
m (BG mit Kristallen) = 49.86 g

Versuch 2: Bestimmung von Dichten

Messergebnisse und Berechnungen vgl. Anleitung (Tabelle)