

Übung zur Interpretation von Löslichkeitsdiagrammen

Arbeitsaufträge:

- Beschreibe das Löslichkeitsdiagramm von Natriumnitrat.
- Bestimme den Anteil gelösten Salzes bei einer Temperatur von 40 °C. Was passiert, wenn die Lösung erwärmt wird, ohne dass weiter Salz zugegeben wird?
- Die bei 70 °C gesättigte Lösung wird mit weiteren Stoffportionen Salz im Umfang von 40 g versetzt. Wie hoch muss die Lösung erwärmt werden, um wieder ein gesättigte Lösung zu erhalten?
- Was beschreibt der Verlauf der Geraden von A nach C und von A nach B?
- Beschreibe die verschiedenen Wege, wie man aus einer ungesättigten Lösung in den übersättigten Zustand und von dort aus in den gesättigten kommt.

