

2.4 Löslichkeit

Experiment

Wägen sie in RG1 und RG2 je 10g demin. Wasser auf der Waage ab. Wägen sie in zwei Wägeschälchen (KN) je 2.5g Kaliumnitrat (KNO_3) und in zwei weiteren (KS) je 2.5g Kochsalz (NaCl) ab. Fügen sie in RG1 2.5g Kaliumnitrat und in RG2 2.5 Kochsalz zu. Verschiessen Sie die RGs mit einem Gummistopfen und schütteln sie kräftig. Lässt sich alles auflösen?

	Beobachtung		Beobachtung
RG1		RG2	

Fügen sie nach dem Schütteln weitere 2.5g Kaliumnitrat in RG1 und Kochsalz in RG2 und schütteln sie erneut:

	Beobachtung		Beobachtung
RG1		RG2	

Entfernen sie die Gummistopfen und stellen sie RG1 und RG2 für ca. 5 Min. in ein 80°C Wasserbad:

	Beobachtung		Beobachtung
RG1		RG2	

Aufgaben

- Lesen Sie im Buch (Kopie) S. 15-16 das Kap. 1.4 über die Löslichkeit.
- Fassen Sie in Ihrem Heft die wichtigsten Zusammenhänge und Begriffe zusammen.
- Betrachten sie Abb. 20 im Buch S. 15. Welche maximale Menge an Kaliumnitrat und Kochsalz könnten sie bei 20°C und 80°C theoretisch in 10 g Wasser lösen?