

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. Verschliessen sie die RG 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 Mengen von Kaliumnitrat und Kochsalz könnten sie bei 20°C und 80°C theoretisch in 10g Wasser lösen?

2.5 Dichte und Konzentration

Bestimmen Sie von drei geometrischen Körpern die Masse durch Wägen und das Volumen einerseits durch Ausmessen (Durchmesser, Grundfläche, Höhe), sowie durch Wasserverdrängung (nur für die zylindrischen Formen). Aus welchem Stoff bestehen die Körper?

Lesen Sie im Buch S. 16-17 das Kap. 1.5 über die Dichte.

Bestimmen Sie die Dichte gemäss den Angaben im Buch. Entscheiden Sie anhand des Aussehens und mit der Tabelle 28 im Chemiebuch S.18 (Kopie):

Stoff (Aussehen)	Masse	Volumen geometrisch	Volumen Verdrängung	Dichte ρ	Material
Transparenter Klotz			---		