

Praktikum 5 – Löslichkeit

Ziel dieses Praktikums ist es, die Löslichkeit von verschiedenen Stoffen ineinander zu überprüfen und anschließend zu erklären.

Versuch 1

Gib in einem Reagenzglas ein paar Milliliter *Benzin* (besteht hauptsächlich aus C_8H_{18}) zu ein paar Millilitern Wasser und schüttele kräftig.

Beobachtung

Versuch 2

Dir stehen die Lösungsmittel *Benzin* und *Wasser* zur Verfügung.

Überprüfe die Löslichkeit der folgenden Feststoffe in diesen beiden Lösungsmitteln: *Kupfer(II)-sulfat*, *Eisen(III)-chlorid*, *Iod*, *Kaliumpermanganat* (enthält MnO_4^- -Ionen).

ACHTUNG: Beim Arbeiten mit Kaliumpermanganat genügt ein winziger Krümel zur Überprüfung der Löslichkeit!!!

Löslichkeit	Wasser (H_2O)	Benzin (C_8H_{18})
Kupfer(II)-sulfat ()		
Eisen(III)-chlorid ()		
Iod ()		
Kaliumpermanganat ()		

Beobachtung

Erklärung:

a) Löslichkeit von Iod in Wasser

b) Löslichkeit von Iod in Benzin

c) Mischbarkeit von Wasser und Benzin

d) Löslichkeit von Salzen

Versuch 3

Schreibe mit einem Permanentmarker deinen Namen auf ein Glasgefäß. Versuche anschließend, das Glas wieder mit den beiden Lösungsmitteln *Wasser* und *Benzin* zu säubern.

Beobachtung

Erklärung