



Kategorie	Animationen & Simulationen		
Übungsmodus	-	Testmodus	-
Schwierigkeitsgrade	-	vorgebbare Aufgabenzahl	-
Aktueller Notenstand	-	Highscore	-
Musik zur Belobigung	-	spezielle Hilfen	-
Steuerung durch Master	ja, Programmaufruf	Auswertung im Master	-
Eignung für Whiteboard	nein	AK Minilabor	nein
Besonderheit:			

Programmbeschreibung

Die Simulation sollen Hilfen darstellen, um sich bestimmte chemische Vorgänge anhand einer Bilderfolge besser vorstellen zu können.

- Fällung: Ag^+ mit Cl^-

Fällung von AgCl mit AgNO_3 und NaCl

Welche Ionen treten beim Zusammengeben von Silbernitrat- mit Natriumchloridlösung in Wechselwirkung und welche Ionen bleiben im hydratisierten Zustand zurück?

Es werden zunächst bei der Simulation ein Natrium- und ein Chloridion vorgegeben. Nach der Zugabe eines Silber- und eines Nitrations kommt es zur Ausfällung von Silberchlorid. Das Natrium- und das Nitration bleiben hydratisiert in der Lösung zurück. Aber auch hier gibt es eine Rückreaktion: Die Animation läuft weiter. Die Hydratisierung wird aber nicht dargestellt.

Fällung: Silberionen mit Chloridionen	Fällung: Silberionen mit Chloridionen	
<p><small>Hinreaktion: $\text{Ag}^+(\text{aq})$ und $\text{Cl}^-(\text{aq})$ zu $\text{AgCl}(\text{s})$</small></p>	<p><small>Das gebildete Silberchlorid setzt sich als Bodenkörper ab.</small></p>	

Ausgangssituation

Bodenkörper hat sich abgesetzt

Gleichgewicht durch die "Reaktionslupe"

Ein Klick auf „Lupe“ zeigt beim Lösegleichgewicht, dass vom Bodenkörper Silberchlorid nur sehr wenige Ionen in Lösung gehen und die Ionen in Lösung auch wieder festes Silberchlorid bilden.