



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	ja
Besonderheit:			

### Programmbeschreibung

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

- Fällung:  $\text{Ag}^+$  mit  $\text{Cl}^-$

### Fällung von $\text{AgCl}$ mit $\text{AgNO}_3$ und $\text{NaCl}$

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.

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

### Aufruf von Fällungsreaktion:

**AK Labor:** von der Homepage AK Kappenberg herunterladen und am PC installieren  
<http://www.kappenberg.com>

**AK MiniLabor:** direkt ansehen per Internet (HTML5):  
[http://www.kappenberg.com/akminilabor/ear/index\\_REAK.html](http://www.kappenberg.com/akminilabor/ear/index_REAK.html)