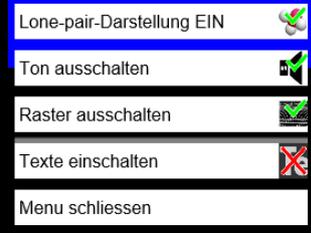


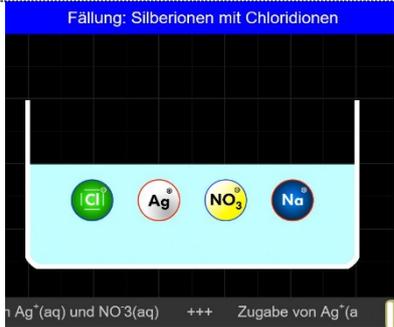
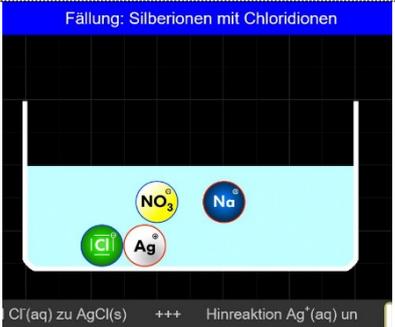
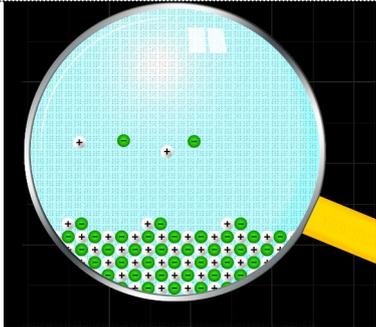
Kategorie: Animieren & Simulieren

Allgemeines zu Bedienung und Einstellungen

	<p>In der linken oberen Ecke der Bildschirme finden sich drei Striche (= Symbol für ein Einstellmenü, ein sogenanntes Hamburger Menü-Icon).</p> <p>Programmstart: Klick unten rechts (weißer Pfeil auf grünem Feld).</p>
	<p>Die Atome können mit freien Elektronenpaaren dargestellt werden.</p> <p>Es kann ein dreidimensionaler Raum angedeutet werden.</p> <p>Der untere Lauftext (Kommentare oder Reaktionsgleichungen), kann aus-geblendet werden, damit die Schüler ihre Kommentare dazu abgeben können.</p>

Fällung von AgCl mit AgNO_3 und NaCl

Es werden zunächst bei der Simulation ein Natrium- und ein Chlorid-Ion vorgegeben. Nach der Zugabe eines Silber- und eines Nitrat-Ions kommt es zur Ausfällung von Silberchlorid. Das Natrium- und das Nitrat-Ion bleiben hydratisiert in der Lösung zurück. Aber auch hier gibt es eine **Rückreaktion**: Die Animation läuft weiter.

		
<p>Ausgangssituation</p>	<p>Bodenkörper hat sich abgesetzt</p>	<p>Gleichgewicht durch die "Reaktionslupe"</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.