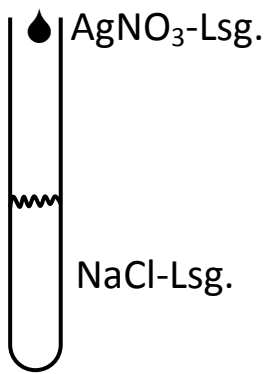


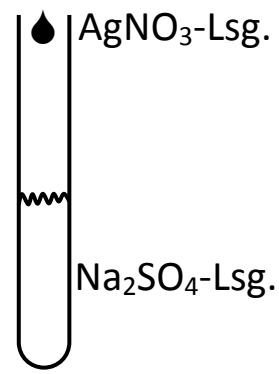
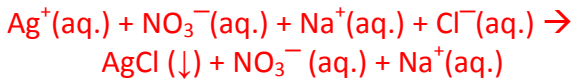
## Wiederholung wichtiger Versuche und ihrer Deutung

### Versuchsreihe 1



Beobachtung: Es fällt ein weißer NS aus

Erklärung:

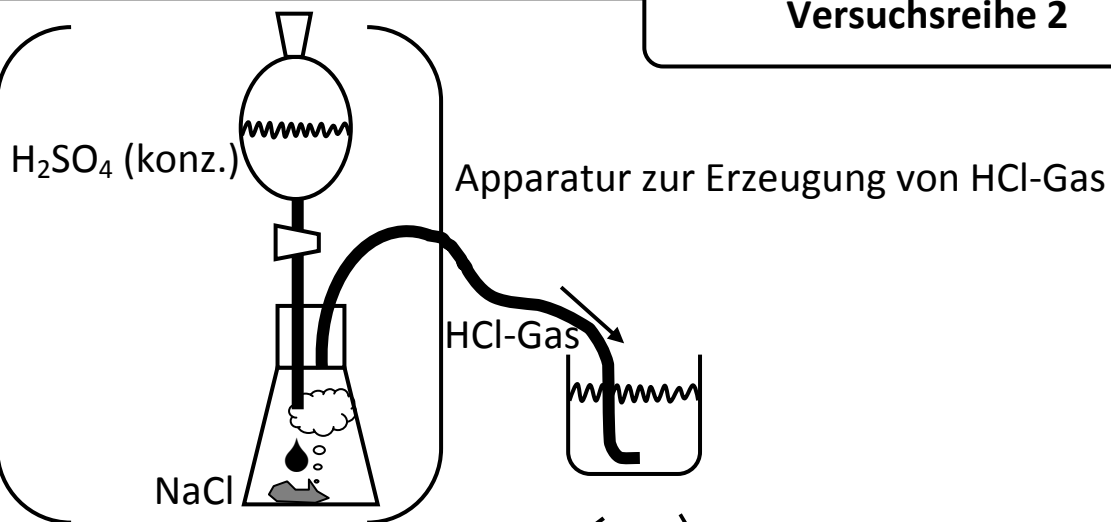


Beobachtung: Es fällt kein weißer NS aus

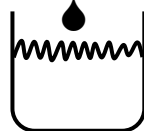
Erklärung:

Alle Ionen bleiben in Lösung. Es bildet sich kein schwerlösliches Salz.

### Versuchsreihe 2



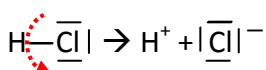
Zugabe von  
AgNO<sub>3</sub>-Lsg.



Beobachtung: Es fällt ein weißer NS aus

Erklärung:

Es müssen Cl<sup>-</sup>-Ionen vorhanden sein, die mit den Ag<sup>+</sup>-Ionen als schwerlösliches AgCl ausfallen! → Es hat eine heterolytische Bindungstrennung stattgefunden:



Zugabe eines Indikators  
(Pflanzenfarbstoff)



Beobachtung: Die Farbe des Indikators ändert sich

Erklärung:

Da der Indikator seine Farbe nicht ändert, wenn man ihn mit Cl<sup>-</sup>-Ionen zusammenbringt, muss die Farbänderung auf das Vorhandensein von den H<sup>+</sup>-Ionen (Protonen) zurückzuführen sein! →

Indikatoren reagieren auf die Protonenkonzentration!