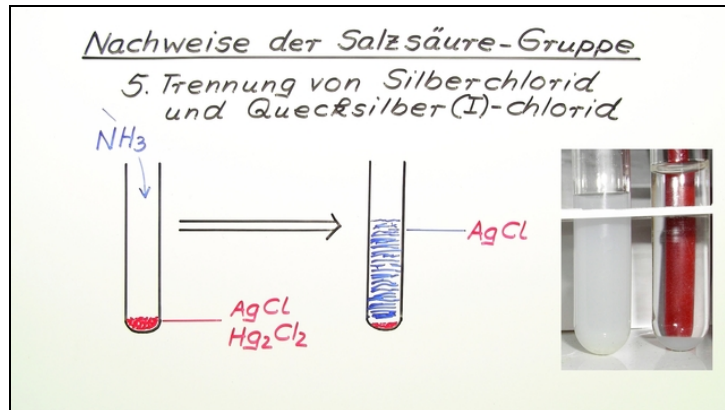




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Nachweise der Salzsäure-Gruppe



- 1 **Formuliere die Fällungsreaktionen in der Salzsäure-Gruppe.**
- 2 Beschreibe Analysedetails bei der Untersuchung der Salzsäure-Gruppe.
- 3 Bestimme die chronologische Reihenfolge der Trennungsganggruppen.
- 4 Beurteile die Löslichkeitsprodukte hinsichtlich des Analysenganges.
- 5 Begründe, warum die Ionen des Kupfers und Cadiums nicht zur Salzsäure-Gruppe zählen.
- 6 Berechne, welche Masse an Blei(II)-chlorid in einem Liter Lösung gelöst sein kann.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

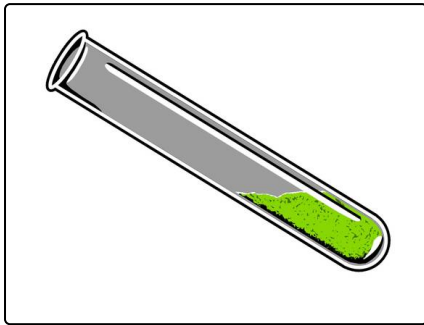


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



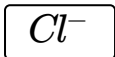
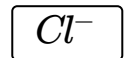
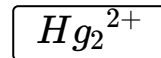
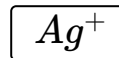
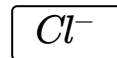
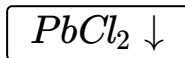
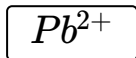
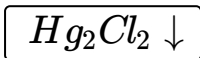
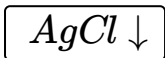
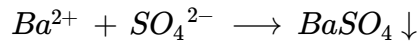
Formuliere die Fällungsreaktionen in der Salzsäure-Gruppe.

Fülle die Lücken mit den korrekten chemischen Symbolen aus.

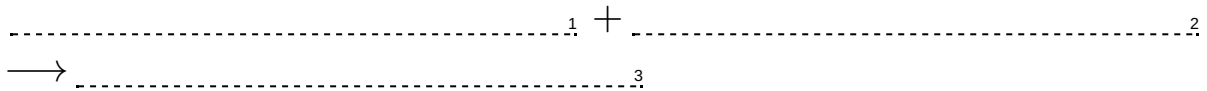


Bei einer Fällungsreaktion reagieren Kationen mit Anionen zu einem schwer löslichen Salz.

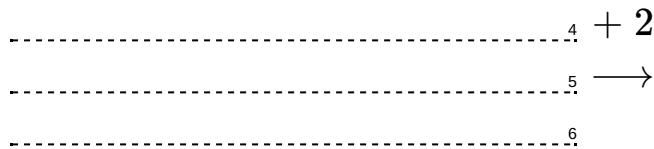
Beispiel:



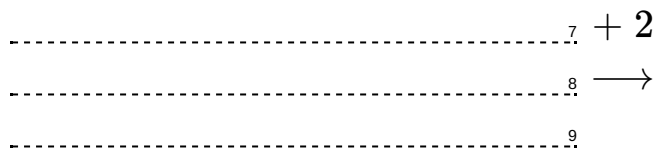
1 Nachweis von Silber-Ionen



2 Nachweis von Quecksilber-Ionen



3 Nachweis von Blei-Ionen





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Formuliere die Fällungsreaktionen in der Salzsäure-Gruppe.

1. Tipp

Die Symbole der hier betrachteten Metalle sind von den lateinischen Namen abgeleitet: argentum, hydrargyrum, plumbum.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

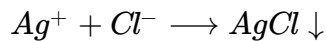
1
von 6

Formuliere die Fällungsreaktionen in der Salzsäure-Gruppe.

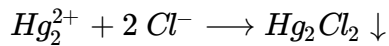
Lösungsschlüssel: [1+2]1: Ag^+ oder Cl^- // 3: $AgCl \downarrow$ // 4: Hg_2^{2+} // 5: Cl^- // 6: $Hg_2Cl_2 \downarrow$ // 7: Pb^{2+} // 8: Cl^- // 9: $PbCl_2 \downarrow$

Jede Antwort darf nur einmal eingesetzt werden. Die Reihenfolge ist frei wählbar.

1. Nachweis von Silber-Ionen Silber-Ionen reagieren mit Chlorid-Ionen zu schwer löslichem Silberchlorid.



2. Nachweis von Quecksilber-Ionen Quecksilber(I)-Ionen reagieren mit Chlorid-Ionen zu schwer löslichem Quecksilber(I)-chlorid.



3. Nachweis von Blei-Ionen Blei(II)-Ionen reagieren mit Chlorid-Ionen zu schwer löslichem Blei(II)-chlorid.

