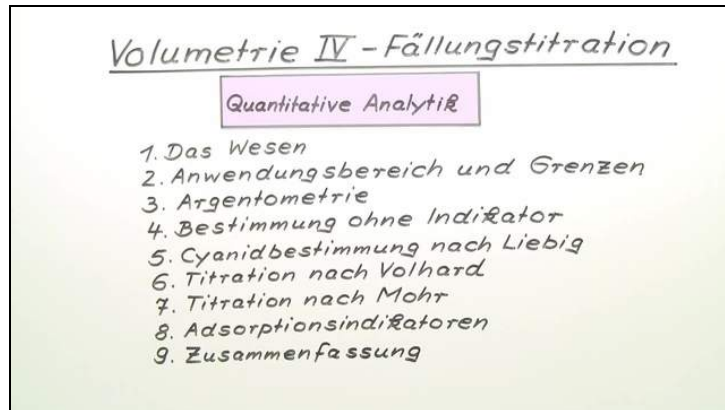




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Fällungstitation



- 1 **Nenne Ionen, die nicht mit der Fällungstitation nach Fajans bestimmt werden können.**
- 2 Beschreibe die Fällungstitation nach Volhard.
- 3 Schildere den Äquivalenzpunkt der Silberbestimmung nach Mohr.
- 4 Bestimme die passenden Indikatoren zu folgenden Methoden.
- 5 Berechne den Silbergehalt einer Lösung.
- 6 Vergleiche die Genauigkeit der Fällungstitionen.
- + 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](https://www.sofatutor.com)



Nenne Ionen, die nicht mit der Fällungstitation nach Fajans bestimmt werden können.

Wähle die richtigen Ionen aus.

 Cl^- **A** F^- **B** CN^- **C** SCN^- **D** Br^- **E** OCN^- **F**



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Nenne Ionen, die nicht mit der Fällungstitation nach Fajans bestimmt werden können.

1. Tipp

Fluoride sind in der Regel sehr gut wasserlöslich.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Nenne Ionen, die nicht mit der Fällungstitation nach Fajans bestimmt werden können.

Lösungsschlüssel: B, C, F

Bei der Titration nach Fajans wird der Gehalt einer Lösung an unterschiedlichen Halogeniden und Pseudohalogeniden bestimmt. Dabei wird der Lösung ein Indikator zugesetzt. Dies ist entweder Fluorescein (Cl^-) oder Eosin. Es wird mit einer Ag^+ -Lösung titriert, dabei fällt das Silber(pseudo)halogenid aus. Beim Erreichen des Äquivalenzpunktes kann das, durch die überschüssigen Silberionen, positiv geladene kolloidale Silber(pseudo)halogenid den Indikator adsorbieren. Dies macht sich in einer Farbänderung des Indikators bemerkbar. Diese Art der Fällungstitation kann mit Cl^- , Br^- , I^- und Thiocyanat durchgeführt werden und liefert sehr genaue Ergebnisse.