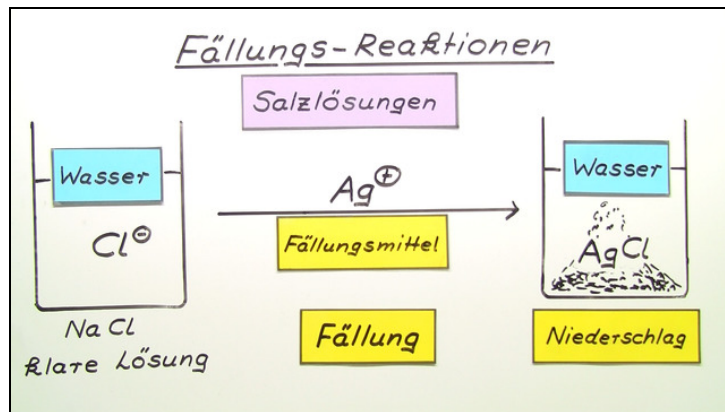




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Fällungsreaktionen



- 1 **Gib an, mit welchem Fällungsmittel die folgenden Ionen nachgewiesen werden können.**
- 2 Definiere den Begriff Fällungsreaktion.
- 3 Bestimme, unter welcher Bedingung ein Silberchlorid-Niederschlag auftritt.
- 4 Ermittle, wodurch eine Fällung hervorgerufen werden kann.
- 5 Bestimme, wie Calciumoxid, Calciumchlorid und Calciumsulfat unterschieden werden können.
- 6 Berechne das Löslichkeitsprodukt von Silberchromat.
- + 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)



Gib an, mit welchem Fällungsmittel die folgenden Ionen nachgewiesen werden können.

Verbinde die Ionen mit ihrem Fällungsmittel.

Cl^-	A	1	Fällungsmittel
Pb^{2+}	B	2	Ag^+
nachzuweisendes Ion	C	3	SO_4^{2-}
Ba^{2+}	D	4	S^{2-}



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Gib an, mit welchem Fällungsmittel die folgenden Ionen nachgewiesen werden können.

1. Tipp

Es bildet sich bei jeder aufgeführten Reaktion ein Niederschlag mit dem Ionenverhältnis 1:1.



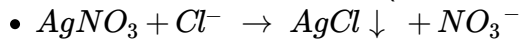
Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Gib an, mit welchem Fällungsmittel die folgenden Ionen nachgewiesen werden können.

Lösungsschlüssel: A—2 // B—4 // C—1 // D—3

Chlorid-Ionen werden quantitativ mit Silber-Ionen nachgewiesen. Bei der Reaktion beider Stoffe bildet sich das schwerlösliche Silberchlorid (Niederschlag):



Umgekehrt können natürlich auch Silber-Ionen mithilfe von Chlorid-Ionen in Form von Salzsäure oder Natriumchlorid nachgewiesen werden.

Barium-Ionen können mithilfe von Sulfat-Ionen gefällt werden. Es bildet sich fein kristallines, weißes Bariumsulfat, auch Schwerspat genannt. Blei-Ionen bilden mit Sulfid-Ionen einen schwarzen Niederschlag.

