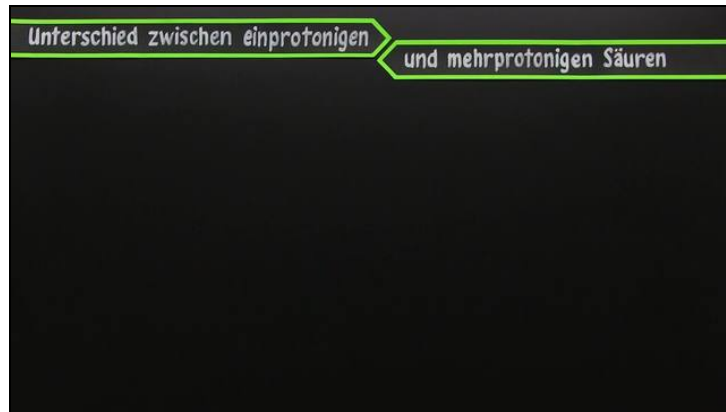




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Titration einer mehrprotonigen Säure



- 1 **Definiere den Begriff mehrprotonige Säure.**
- 2 **Nenne die Geräte und Chemikalien, die du für eine Titration von Schwefelsäure benötigst.**
- 3 **Formuliere die einzelnen Protolyseschritte der Phosphorsäure.**
- 4 **Formuliere die Deprotonierung von Schwefelwasserstoff.**
- 5 **Berechne die Masse der Schwefelsäure.**
- + **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)



Definiere den Begriff mehrprotonige Säure.

Wähle die passende Definition aus.

- A
Mehrprotonige Säuren sind instabile Säuren.
- B
Mehrprotonige Säuren sind besonders starke Säuren.
- C
Mehrprotonige Säuren besitzen freie Elektronenpaare und können mehrere Protonen aufnehmen.
- D
Mehrprotonige Säuren besitzen mehrere Protonen im Molekül, die sie abgeben können.
- E
Mehrprotonige Säuren reagieren in wässrigen Lösungen neutral.



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 5

Definiere den Begriff mehrprotonige Säure.

1. Tipp

Säuren sind immer Protonendonatoren.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 5

Definiere den Begriff mehrprotonige Säure.

Lösungsschlüssel: D

Grundsätzlich sind Säuren Protonendonatoren. Auch mehrprotonige Säuren können Protonen abgeben, nur eben nicht nur ein Proton pro Molekül, sondern mehrere. Die Säurestärke hat damit nichts zu tun, sie beschreibt nur das Gleichgewicht zwischen dissoziiertem und nicht dissoziiertem Zustand.

Beim Titrieren von mehrprotonigen Säuren musst du darauf achten, dass der Faktor bestimmt wird.