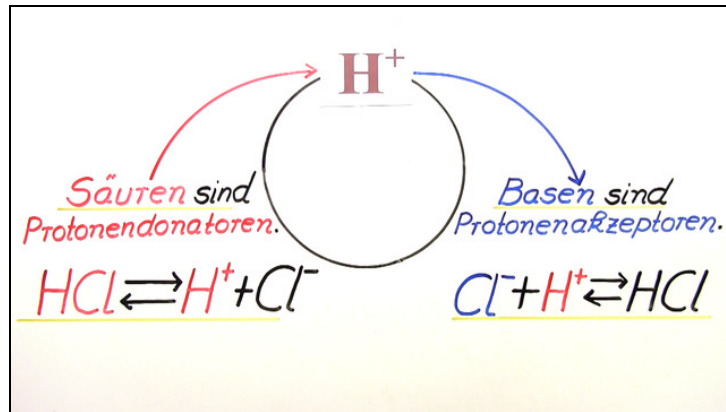




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Bestimmung der konjugierten Säuren und Basen



- 1 Benenne die folgenden Vertreter der Säuren und Basen.
- 2 Definiere den Begriff konjugierte Säure-Base-Paare mithilfe der Theorie von Brønsted.
- 3 Kennzeichne die konjugierten Säure-Base-Paare in den Reaktionen.
- 4 Entscheide, ob es sich bei den Verbindungen um Säuren oder Basen handelt.
- 5 Erläutere die Bedeutung des Kohlensäure-Puffersystems im menschlichen Körper.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

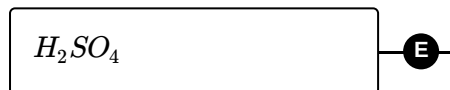
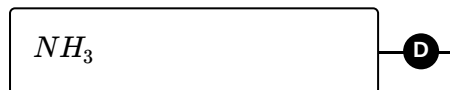
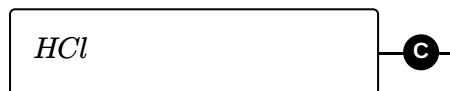
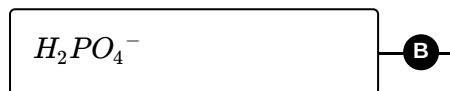
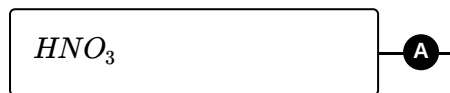


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



Benenne die folgenden Vertreter der Säuren und Basen.

Verbinde die Formeln mit den richtigen Namen.



1 — Phosphorsäure

2 — Dihydrogensulfat

3 — Ammoniak

4 — Salpetersäure

5 — Salzsäure

6 — Schwefelsäure

7 — Dihydrogenphosphat



Unsere Tipps für die Aufgaben

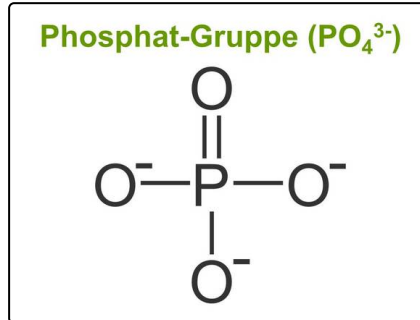
1
von 5

Benenne die folgenden Vertreter der Säuren und Basen.

1. Tipp

Geben Säuren Protonen ab, werden sie zu Säurerest-Ionen. Diese erhalten die Endung -at.

2. Tipp



3. Tipp

Ammoniak enthält Stickstoff.

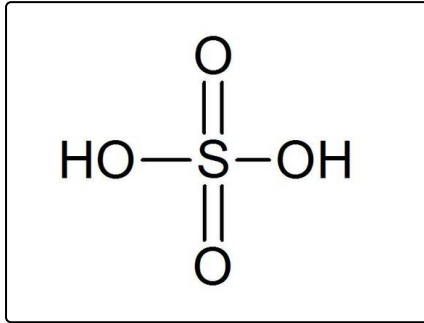


Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 5

Benenne die folgenden Vertreter der Säuren und Basen.

Lösungsschlüssel: A—4 // B—7 // C—5 // D—3 // E—6



Hier siehst du wichtige anorganische Säuren und die Base Ammoniak. Im Chemieunterricht werden dir diese Säuren des Öfteren begegnen, daher ist es wichtig zu wissen, was sich z.B. hinter dem Begriff Salzsäure verbirgt.

Für die Formulierung von Reaktionsgleichungen ist das Wissen um die Formeln der Stoffe besonders wichtig. Präge dir also gut ein, wie viele Protonen die Säuren besitzen. Dadurch kannst du dir auch die Ladung der Säurerest-Ionen merken:

(H_2SO_4 und SO_4^{2-})