Die Neutralisation

Reagiert eine saure Lösung mit einer basischen Lösung, so entstehen Wasser und ein Salz. Wenn man z.B. Salzsäure und Natriumlauge miteinander reagieren lässt, heben sich die saure bzw. basischen Eigenschaften gegeneinander auf.

$$H_3O^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} + Na^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \rightarrow 2H_2O_{(l)} + Na^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)}$$

Bei der Reaktion wird ein Proton vom Hydroniumion auf das Hydroxidion übertragen. Daher handelt es sich um eine Säure-/Basereaktion. Die Gegenionen Na^+ und Cl^- bleiben unverändert. Wenn man das Wasser entfernt, entsteht der Feststoff Natriumchlorid $NaCl$.



Neutralisationsreaktionen sind i.d.R. sehr stark exotherm, d.h. es wird Energie frei. Das ist auch der Grund, warum man Verätzungen mit einer Säure nicht mit einer basischen Lösung „behandeln“ darf - die entstehende Reaktionswärme würde zusätzlich zur Verätzung Verbrühungen hervorrufen.

Komplexere Neutralisationsreaktionen

Salzsäure ist eine wässrige Lösung von Chlorwasserstoff $HCl_{(g)}$ in Wasser $H_2O_{(l)}$. Die eigentliche Brönstedtsäure ist dabei der Chlorwasserstoff HCl. Er kann ein Proton abgeben. Chlorwasserstoff ist eine einprotonige Säure. Es gibt auch mehrprotonige (mehrwertige) Säuren - gleiches gilt für Basen.

Mehrwertige Säuren

Schwefelsäure (zweiprotonig)

Ein Schwefelsäuremolekül reagiert mit zwei Wassermolekülen zu zwei Hydroniumionen und einem Sulfation. $$H_2SO_{4(l)} + 2H_2O_{(l)} \rightarrow 2H_3O^+_{(aq)} + SO_{4 (aq)}^{2-}$$

Protonenabgabe in Stufen

Ein Schwefelsäuremolekül reagiert mit einem Wassermolekül zu einem Hydroniumion und einem Hydrogensulfation. $$(1) H_2SO_{4(l)} + H_2O_{(l)} \rightarrow H_3O^+_{(aq)} + HSO_{4(aq)}^{-}$$

Ein Hydrogensulfation reagiert mit einem Wassermolekül zu einem Hydroniumion und einem Sulfation. $$(2) HSO_{4(aq)}^{-} + H_2O_{(l)} \rightarrow H_3O^+_{(aq)} + SO_{4 (aq)}^{2-}$$

Phosphorsäure (dreiprotonig)

Ein Phosphosäuremolekül reagiert mit drei Wassermolekülen zu drei Hydroniumionen und einem Phosphation. $$H_3PO_{4(aq)} + 3H_2O_{(l)} \rightleftharpoons 3H_3O^+_{(aq)} + PO_{4(aq)}^{3-}$$

Protonenabgabe in Stufen

Ein Phosphosäuremolekül reagiert mit einem Wassermolekül zu einem Hydroniumion und einem Dihydrogenphoshation. $$(1) H_3PO_{4(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_3O^+_{(aq)} + H_2PO_{4(aq)}^{-}$$

Ein Dihydrogenphoshation reagiert mit einem Wassermolekül zu einem Hydroniumion und einem Hydrogenphoshation. $$(2) H_2PO_{4(aq)}^{-} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_3O^+_{(aq)} + HPO_{4(aq)}^{2-}$$

Ein Hydrogenphoshation reagiert mit einem Wassermolekül zu einem Hydroniumion und einem Phosphation. $$(3) HPO_{4(aq)}^{-} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_3O^+_{(aq)} + PO_{4(aq)}^{3-}$$

Mehrwertige Basen

Hydroxide mehrwertiger Metalle

Hydroxide bilden in Wasser Hydroxidionen, die als Base fungieren können. Je höher die Wertigkeit des beteiligten Metallions, desto mehr Hydroxidionen können gebildet werden.

$$NaOH_{(s)} \rightleftharpoons Na^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)}$$ $$Ba(OH)_{2(s)} \rightleftharpoons Ba^{2+}_{(aq)} + 2OH^-_{(aq)}$$ $$Al(OH)_{3(s)} \rightleftharpoons Al^{3+}_{(aq)} + 3OH^-_{(aq)}$$

Ampholyte

Die einzelnen Protonierungsstufen der Phosphorsäure (eher schwache Säure) sind im Gegensatz zu denen der Schwefelsäure (starke Säure) Gleichgewichtsreaktion. So kann z.B. das Hydrogenphosphationen als Base durchaus zwei Protonen aufnehmen:

$$2H_3O^+_{(aq)} + HPO_{4(aq)}^{-} \rightleftharpoons 2H_2O_{(l)} + H_3PO_{4(aq)}$$

From:
https://schule.riecken.de/ - **Unterrichtswiki**

Permanent link:
https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:neutralisation&rev=1769594115

Last update: **2026/01/28 09:55**