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:

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

Da es in einem Falls als Base (Protonenakzeptor), im anderen als Säure (Protonendonator) reagiert, gehört es zur Stoffklasse der Ampholyte.

Mehrwertige Säuren reagieren in einer

Neutralisationsreaktion mit mehrwertigen Basen

Bei Redoxreaktion müssen *Elektronen* ausgeglichen werden, weil es sich um *Elektronenübertragungsreaktionen* handelt. Bei Säure-/Basereaktionen müssen *Hydroniumionen als Träger der Protonen* ausgeglichen werden, da es sich im *Protonenübertragungsreaktionen* handelt.

Beispiel

Eine saure Lösung von Phosphorsäure soll mit einen basischen Lösung von Calciumhydroxid neutralisiert werden.

Schritt 1

Reaktionsgleichungen für die Prozesse bei Hinzugabe der Phosphorsäure und des Calciumhydroxids zu Wasser formulieren. Dabei wird die vollständige Reaktion angenommen. $$(1) H_3PO_{4(aq)} + 3H_2O_{(l)} \rightleftharpoons 3H_3O^+_{(aq)} + PO_{4(aq)}^{3-}$$ $$(2) Ba(OH)_{2(s)} \rightleftharpoons Ba^{2+}_{(aq)} + 2OH^-_{(aq)}$$

Schritt 2

Gleichungen so erweitern, dass genau so viele Hydroniumionen wie Hydroxidionen vorhanden sind: $$(1) H_3PO_{4(aq)} + 3H_2O_{(l)} \rightleftharpoons 3H_3O^+_{(aq)} + PO_{4(aq)}^{3-} \space \space \bigg \vert \cdot 2$$ $$(2) Ba(OH)_{2(s)} \rightleftharpoons Ba^{2+}_{(aq)} + 2OH^-_{(aq)} \space \space \bigg \vert \cdot 3$$

$$(1) 2H_3PO_{4(aq)} + 6H_2O_{(l)} \rightleftharpoons 6H_3O^+_{(aq)} + 2PO_{4(aq)}^{3-}$$ $$(2) 3Ba(OH)_{2(s)} \rightleftharpoons 3Ba^{2+}_{(aq)} + 6OH^-_{(aq)}$$

Schritt 3

Die jeweils rechten Seiten können nun zur linken Seite der Neutralisationsgleichung kombiniert werden: $$6H_3O^+_{(aq)} + 2PO_{4(aq)}^{3-} + 3Ba^{2+}_{(aq)} + 6OH^-_{(aq)}$$

Schritt 4

Saure Lösung und basische Lösung werden zu Wasser und Salz (s.o.). Es reagieren lediglich die Hydroniumionen mit den Hydroxidionen, die restlichen Ionen bleiben in wässriger Lösung unverändert:

$$6H_3O^+_{(aq)} + 2PO_{4(aq)}^{3-} + 3Ba^{2+}_{(aq)} + 6OH^-_{(aq)} \rightleftharpoons 12H_2O_{(l)} + 3Ba^{2+}_{(aq)} + 2PO_{4(aq)}^{3-}$$

Auf diese Weise lässt sich jede beliebige Neutralisationsgleichung formulieren. Sehr oft besteht der

Trick darin, komplexe Säure-/Baserestionen durch Abkürzungen (in der Organik oft R_x) zu vereinfachen, um die Gleichung kompakter formulieren zu können.



Neutalisationsreaktionen werden häufig genutzt, um z.B. im Rahmen einer Tritration die Konzentration einer Säure bzw. Base zu bestimmen

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

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

Last update: **2026/01/28 10:23**