

Begriffe

Diese Datei enthält ein Glossar. Die Einträge werden in Tabellen mit zwei Spalten hinterlegt.

Im Webbrowser werden die Zeilen automatisch alphabetisch sortiert.

H

M

N

P

S

T

U

V

Ä

H

H290 Kann gegenüber Metallen korrosiv sein

M

Maßlösung Lösung mit bekannter Konzentration, mit der die Probelösung im Rahmen einer chemischen Reaktion umgesetzt wird.

N

Natronlauge Basische Lösung, die aus dem Lösen von Natriumhydroxid in Wasser entsteht. Sie enthält nur Natrium- und Hydroxidionen im Verhältnis 1:1.

Neutrale Lösung Eine Lösung mit dem pH-Wert 7

P

Probelösung Bekannter Stoff mit unbekannter Konzentration, dessen Konzentration bestimmt werden soll.

S

Salzsäure Saure Lösung, die aus der Reaktion von HCl-Gas mit Wasser entsteht. Die Lösung enthält nur Oxoniumionen und Chloridionen im Verhältnis 1 zu 1. Es liegen keine undissoziierten HCl-Moleküle vor.

Schwefelsäure Saure Lösung, die durch verdünnen von konz. Schwefelsäure (H_2SO_4) hergestellt wird. In der Lösung liegen Oxoniumionen H_3O^+ , Sulfationen SO_4^{2-} und Hyrogensulfationen HSO_4^- vor.

Stoffmengenkonzentration Die Stoffmengenkonzentration c gibt die Stoffmenge n , die in einem Volumen V eines Lösemittels gelöst ist, an.

T

Titration Ein bekannter Stoff, dessen Konzentration unbekannt ist, wird anhand einer chemischen Reaktion mit einer Lösung bekannter Konzentration umgesetzt, um die unbekannt Konzentration zu bestimmen.

U

Umschlagpunkt Farbänderung des Indikators, die den Äquivalenzpunkt anzeigt

V

Verbrauch Experimentell bestimmtes Volumen der Maßlösung, das zur vollständigen Umsetzung der Probelösung benötigt wurde.

Ä

Äquivalenzpunkt Der Äquivalenzpunkt bei einer Säure-Base-Titration ist der Punkt, bei dem die Stoffmenge der zugetropften Maßlösung der Stoffmenge der Probelösung entspricht.