

Begriff	Bedeutung
Aggregatzustand	fest, flüssig, gasförmig
Alkalimetalle	Element der 1. Hauptgruppe im PS: Li, Na, K, Rb, Cs
Analyse	Trennung und Identifizierung von Stoffen
Anion	elektrisch negativ geladenes Atom
Atom	"Kleinstes" Teilchen eines Elementes
Base	nimmt ein (oder mehrere) Protonen auf
Destillation	Stofftrennung durch Verdampfen und wieder Kondensieren lassen
Dipol	Teilchen mit positiven und negativen Teilladungen
Dissoziation	Aufspaltung von Molekülen in Ionen
Edelgase	Elemente der 8. Hauptgruppe im Periodensystem
Edukt	Ausgangsstoff für eine chemische Reaktion
Elektronegativität	Fähigkeit eines Atoms Elektronen anzuziehen
Elektron	Atomhüllenbaustein, negative Ladung (-1e), Masse: $0,911 \cdot 10^{-27}$ g, ca. 1/2000 u
Element	besteht aus Atomen mit gleicher Protonenzahl
endotherm	es wird Wärme vom System aufgenommen
exotherm	Es wird vom System Wärme abgegeben
Halogen	Element der 7. Hauptgruppe im PS: F, Cl, Br, I
Hauptgruppe	senkrechte Spalte im Periodensystem
Hydroxidion	OH ⁻ -Ion
Oxonium-ion	H ₃ O ⁺
Indikator	Anzeiger
Ion	geladenes Teilchen, entsteht durch Entfernen/Zufügen von Elektronen (Ladung oben rechts)
Isotope	Atome mit gleicher Protonen- aber verschiedener Neutronenzahl
Katalysator	Stoff, der eine Reaktion beschleunigt, am Ende unverändert bleibt
Kationen	elektrisch positiv geladenes Atom
Lauge	1. Synonym für Base 2. Lösung mit einem pH-Wert größer 7
Lösung	Stoffgemisch mit Flüssigkeit bei dem optisch keine Teilchen zu erkennen sind
Massenzahl	in wesentlichen Summe der Protonen- und Neutronenmasse (oben links am Elementensymbol)
Mol	Einheit für die Stoffmenge n
molare Masse	Masse von N _A Teilchen in g
Molekül	Kleinster Teilchen einer Verbindung (ausgenommen Ionenverbindungen, Edelgase)
molekulares Volumen	Volumen von N _A gasförmigen Teilchen: 22,4 l bei Normalbedingungen
N _A	Avogadrozahl
Neutron	Kernbaustein, keine Ladung, Masse: $1,675 \cdot 10^{-24}$ g, ca. 1 u
Oktettregel	8 Elektronen auf der Außenschale (K-Schale 2 Elektronen) stellen stabilen Zustand dar.
Ordnungszahl	Anzahl der Protonen oder Anzahl der Elektronen eines Atoms (unten links am Elementensymbol)
Oxidation	Abgabe von Elektronen
Periode	waagerechte Reihe im PS
pH-Wert	negativer dekadischer Logarithmus der Oxoniumionenkonzentration
Produkt	Ergebnis einer chemischen Reaktion
Proton	Kernbaustein; ist positiv elektrisch geladen
Puffer	Stoff, dessen pH-Wert sich kaum ändert, wenn man Säure oder Lauge zugibt
Reaktion	In der Chemie: Es entstehen neue Stoffe mit neuen Eigenschaften
Reduktion	Vorläufig: Abgabe von Sauerstoff - besser: Aufnahme von Elektronen
Salz	Aneinanderlagerung von Kationen und Anionen
Säure	Gibt Protonen ab (Donator)
sauer	Lösung mit einem pH < 7
Suspension	Stoffgemisch mit Flüssigkeit, bei dem optisch unterschiedliche Teilchen erkennbar sind
Synthese	Herstellung einer Verbindung
Valenzelektron	Elektron auf der äußersten Schale
Verbindung	ein Stoff, der sich nur durch eine chemische Reaktion weiter aufgliedern lässt.
van-der-Waals-Kraft	sehr schwache intermolekulare Kräfte (zwischen Molekülen)
Wertigkeit	ist die Anzahl H-Atome, die das Atom binden oder in einer Verbindung ersetzen kann.