

Begriffe und ihre Definitionen

Jahrgangsstufe 8 NTG

Aktivierungsenergie	Energie, die für den Start einer chemischen Reaktion benötigt wird.
Anion	Negativ geladenes Teilchen
Atom	Kleinster, chemisch nicht mehr teilbarer Baustein der Materie
Atomkern	Kleiner positiv geladener Bereich im Zentrum des Atoms, in dem nahezu die gesamte Masse des Atoms konzentriert ist.
Elektron	Negativ geladenes Elementarteilchen mit vernachlässigbar kleiner Masse
Elektronenaffinität	Bei der Aufnahme eines Elektrons beteiligte Energie.
Elektronenhülle	Negativ geladener Bereich des Atoms, der nahezu keine Masse aber ein großes Volumen hat.
Element	Reinstoff, dessen kleinste Teilchen nur aus einer einzigen Atomsorte aufgebaut sind und sich deshalb chemisch nicht weiter zerlegen lässt.
Emulsion	Heterogenes Gemisch aus zwei flüssigen Phasen.
Endotherm	Chemische Reaktion bei der (Wärme-)Energie aufgewendet werden muss.
Exotherm	Chemische Reaktion bei der (Wärme-)Energie freigesetzt wird.
Gemisch	Material aus mehreren verschiedenen Reinstoffen
Ion	Geladenes Teilchen
Ionisierungsenergie	Energie, die aufgewendet werden muss, um ein Elektron aus der Elektronenhülle des Atoms zu entfernen.
Katalysator	Stoff, der die Aktivierungsenergie einer Reaktion herabsetzt ohne dabei selbst verbraucht zu werden.
Kation	Positiv geladenes Teilchen
Lösung	Homogenes Gemisch aus einem flüssigen Lösungsmittel und einem festen, flüssigen oder gasförmigen Lösestoff.
Molekül	Gruppe von fest verbundenen Atomen
Neutron	Ungeladenes Elementarteilchen im Kern mit einer Masse von ungefähr 1u
Proton	Positiv geladenes Elementarteilchen im Kern mit einer Masse von ungefähr 1u
Reaktionsenergie	Beim Ablauf einer chemischen Reaktion beteiligte Energie.
Reinstoff	Stoff, dessen kleinste Teilchen alle identisch sind und der deshalb konstante Eigenschaften hat.
Salz	Verbindungen, deren kleinste Teilchen Ionen sind.
Suspension	Heterogenes Gemisch aus einer festen und einer flüssigen Phase.