

# Begriffe und ihre Definitionen

Jahrgangsstufe 8 NTG

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