



Die **chemische Reaktion** beschreibt den Vorgang, bei dem eine oder meist mehrere chemische Verbindungen in andere umgewandelt werden. Auch Elemente können an Reaktionen beteiligt sein. Chemische Reaktionen sind stets mit Veränderungen der chemischen Bindungen in Molekülen oder Kristallen verbunden. Dadurch können sich durch eine chemische Reaktion die Eigenschaften der Produkte im Vergleich zu den Edukten stark ändern.

Reaktionen bestehen aus einer meist recht komplizierten Folge einzelner Teilschritte, den sogenannten Elementarreaktionen, die zusammen die Gesamtreaktion bilden. Auskunft über den exakten Ablauf der Teilschritte gibt der Reaktionsmechanismus. Zur Beschreibung chemischer Reaktionen wird die Reaktionsgleichung verwendet, in der Edukte, Produkte und mitunter auch wichtige Zwischenprodukte graphisch dargestellt werden und über einen Pfeil, den Reaktionspfeil miteinander verbunden werden.



Vor und nach der Reaktion



Merkmale chemischer Reaktionen



Unterschied Physik \neq Chemie

Die Physik befasst sich mit

Die Chemie befasst sich mit



Reaktionsgleichungen

Edukte (Ausgangsstoffe)	→	Produkte (Endstoffe)
	→	
	→	
	→	
	→	
	→	



CHEMIE - 1. Kapitel - **Was ist Chemie ?**
Schülerbuch, Seite 5 ff



www.wikipedia.de/Chemische_Reaktion
www.wikipedia.de/Reaktionsgleichung
http://de.wikibooks.org/wiki/Anorganische_Chemie_für_Schüler



Stoffe und Stoffänderungen (VHS 123-1 0-30 SF2 30)
Redox-Vorgänge (VHS 038-5 150-180 SWR 30)