# Kinetik

#### 

#### MWG: Ist das Verhältnis der Konzentration von der Linken zur Rechten Seite einer Reaktionsgleichung. Die Koeffizienten werden dabei als Hochzahl geschrieben. K ist dabei konstant und wird ohne Einheiten angegeben, da diese je nach Reaktion anders ist.

#### 

#### Aktivierungsenergie: Ist jene Energie welche benötigt wird, damit eine Reaktion, welche nicht von alleine abläuft reagiert.

#### Katalysator:

#### Ist ein Reaktionsbeschleuniger. Er beschleunigt diese bzw. macht eine Reaktion überhaupt möglich. Die Beschleunigung entsteht dadurch, da ein Katalysator die Aktivierungsenergie herabsetzt.

#### Er beschleunigt nur die Reaktion der Stoffe, reagiert selbst allerdings nicht. Sauerstoff z.B. ist ein guter Katalysator für Feuer.

#### Enzyme: Sind natürliche bzw. organische Katalysatoren.