

# Reaktionsenthalpien berechnen

## Einleitung

Mit einem Kalorimeter kann man einige Reaktionsenthalpien experimentell bestimmen. Bei einigen Verbindungen ist das auf diesem Weg so nicht möglich. Man kann aber ausnutzen, dass Änderung der inneren Energie  $\Delta U$  unabhängig vom Reaktionsweg ist.

## Die Standardbildungsenthalpie

Die molare Standardbildungsenthalpie  $\Delta_f H_m$  (f für „formation“ / „Bildung“) beschreibt die Standardreaktionsenthalpie  $\Delta_r H_m$  für die Bildung eines Stoffes aus den Elementen. Wichtig ist hierbei immer auch der Aggregatzustand, da sich die innere Energie U zwischen unterschiedlichen Zuständen unterscheiden kann.

Stoff	$\Delta_f H_m^0 \text{ [kJ/mol]}$	Stoff	$\Delta_f H_m^0 \text{ [kJ/mol]}$
AgCl(s)	-126,8		
AgBr(s)	-100,4		
AgNO <sub>3</sub> (s)	-120,5		

## Der Satz von Hess

From:  
<https://schule.riecken.de/> - Unterrichtswiki

Permanent link:  
<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:energetik:reaktionsenthalpie&rev=1761160711>

Last update: 2025/10/22 19:18

