

# 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		
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (s)	-1675,3		
Br <sub>2</sub> (g)	111,8		
CO(g)	-110,5		
CO <sub>2</sub> (g)	-393,5		
CH <sub>4</sub> (g)	-74,8		
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> (g)	226,7		
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> (g)	52,5		
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> (g)	-84,7		
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> (g)	-103,9		
CH <sub>3</sub> OH(l)	-238,7		
CaO(s)	-634,3		
CaCl <sub>2</sub> (s)	-796		
Ca(OH) <sub>2</sub> (s)	-986,2		
CaCO <sub>3</sub> (s)	-1206,7		
CuO(s)	-155,9		
CuS(s)	-48,5		
CuSO <sub>4</sub> (s)	-770		
FeO(s)	-272		
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (s)	-825,5		
HF(g)	-272,5		
HCl(g)	-92,3		
HBr(g)	-36,4		
HJ(g)	26,4		

## Der Satz von Hess

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

Permanent link:  
<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:energetik:reaktionsenthalpie&rev=1761161565>

Last update: 2025/10/22 19:32

