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}\space \space	Stoff	\$\Delta_{f}H_{m}^{0}\space \space
	[\frac{kJ}{mol}]\$		[\frac{kJ}{mol}]\$

Der Satz von Hess

From:

https://schule.riecken.de/ - Unterrichtswiki

Permanent link:

https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:energetik:reaktionsenthalpie

Last update: 2025/10/22 15:54

