

Standardbildungsenthalpien

Die molare Standardbildungsenthalpie $\Delta_f H_{\text{R}}^{\text{m}^0}$ ist identisch mit der **molare Reaktionsenthalpie $\Delta_{\text{R}} H_{\text{m}}$ bei der Bildung eines Stoffes**. In der Tabelle ist das englische „f“ eingedeutscht zu „B“ (Bildung). Die Standardbildungsenthalpie eines elementaren Stoffes ist per Definition immer gleich 0 kJ/mol.

- Übersicht über molare Bildungsenthalpien

From:

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

Permanent link:

<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:lesson:klasse12:standbildungsenthalpien&rev=1729489850>

Last update: **2024/10/21 05:50**

