

Die **Standardbildungsenthalpie** ist die [Enthalpie](#) die zur Bildung von einem [Mol](#) reiner Substanz aus den reinen Elementen unter [Standardbedingungen](#) (101 3 kPa und 25 °C).

Allgemein ist zu sagen, dass "reine Elemente" eine Standardbildungsenthalpie von 0 haben.

Chemische Verbindung	Aggregatzustand	Summenformel	ΔH_f^0 in kJ/mol
Ammoniak	aq	NH ₃	-80,8
Ammoniak	g	NH ₃	-46,1
Kohlenstoff (Graphit)	s	C	0
Kohlenstoff (Diamant)	s	C	1,9
Kohlenstoff	g	C	718,9
Kohlenmonoxid	g	CO	-110,6
Kohlendioxid	g	CO ₂	-393,8
Kohlendioxid	aq	CO ₂	-699,6
Natriumcarbonat	s	Na ₂ CO ₃	-1131
Natriumchlorid (Kochsalz)	aq	NaCl	-407
Natriumchlorid (Kochsalz)	s	NaCl	-411,12
Natriumchlorid (Kochsalz)	l	NaCl	-385,92
Natriumchlorid (Kochsalz)	g	NaCl	-181,42
Natriumhydroxid	aq	NaOH	-469,6
Natriumhydroxid	s	NaOH	-426,7
Natriumnitrat	aq	NaNO ₃	-446,2
Natriumnitrat	s	NaNO ₃	-424,8
Schwefeldioxid	g	SO ₂	-297
Schwefelkohlenstoff	l	CS ₂	87,9
Schwefelkohlenstoff	g	CS ₂	115,3
Schwefelsäure	l	H ₂ SO ₄	-814
Siliziumdioxid	s	SiO ₂	-911
Stickstoffdioxid	g	NO ₂	33
Distickstoffoxid	g	N ₂ O	82
Stickstoffmonoxid	g	NO	90
Wasser (Stoffdaten) Wasser	l	H ₂ O	-286
Wasser (Stoffdaten) Wasser	g	H ₂ O	-242
Wasserstoff	g	H ₂	0
Fluor	g	F ₂	0
Chlor	g	Cl ₂	0
Brom	l	Br ₂	0
Brom	g	Br ₂	31
Iod	s	I ₂	0
Iod	g	I ₂	62