

Durchschnittliche molare Standardbildungsenthalpien in kJ/mol

Chemische Formel	Zustand	ΔH_f° (kJ/mol)	S° (J/mol · K)
Ag	s	0	+43
Ag ₂ O	s	-31	+121
AgNO ₃	s	-124	+141
AgCl	s	-127	+96
AgBr	s	-100	+107
AgI	s	-62	+115
Al	s	0	+28
Al ₂ O ₃	s	-1676	+51
AlF ₃	s	-1504	+66
Br	g	+112	+175
Br ₂	g	+31	+245
Br ₂	l	0	+152
HBr	g	-36	+199
C Graphit	s	0	+6
C Diamant	s	+2	+2
CO	g	-111	+198
CO ₂	g	-393	+214
Ca	s	0	+41
CaO	s	-635	+40
Ca(OH) ₂	s	-986	+83
CaSO ₄	s	-1434	+107
CaSO ₄ · 2H ₂ O	s	-2033	+194
CaCO ₃	s	-1207	+93
Cl	g	+121	+165
Cl ₂	g	0	+223
HCl	g	-92	+187
Cu	s	0	+33
Cu ₂ O	s	-169	+93
CuO	s	-157	+43

Tabelle molare Standardbildungsenthalpien in kJ/mol und Standardbildungsentropien in J/mol · K

Chemische Formel	Zustand	ΔH_f° (kJ/mol)	S° (J/mol · K)
Cu_2S	s	-80	+121
CuS	s	-53	+67
CuSO_4	s	-771	+109
$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	s	-2280	+300
F	g	+79	+159
F_2	g	0	+203
HF	g	-271	+174
Fe	s	0	+27
Fe_2O_3	s	-824	+87
Fe_3O_4	s	-1118	+146
FeS	s	-100	+67
FeS_2	s	-178	+53
H	g	+218	+115
H_2	g	0	+131
H_2O	g	-242	+189
H_2O	l	-286	+70
H_2O	s	-292	+39
H_2O_2	l	-188	+109
I	g	+107	+181
I_2	g	+62	+261
I_2	s	0	+116
HI	g	+26	+206
K	s	0	+64
KCl	s	-436	+83
KBr	s	-392	+97
KI	s	-329	+104
Mg	s	0	+33
MgO	s	-601	+27
MgCl_2	s	-642	+90
MgSO_4	s	-1288	+92
$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	s	-3388	+372

Tabelle molare Standardbildungsenthalpien in kJ/mol und Standardbildungsentropien in J/mol · K

Chemische Formel	Zustand	ΔH_f° (kJ/mol)	S° (J/mol · K)
MnO ₂	s	-519	+53
N	g	+473	+153
N ₂	g	0	+192
NH ₃	g	-46	+192
N ₂ O	g	+82	+220
NO	g	+90	+211
NO ₂	g	+33	+240
N ₂ O ₄	g	+9	+304
NH ₄ Cl	s	-314	+95
NH ₄ NO ₃	s	-366	+151
Na	s	0	+51
NaOH	s	-427	+64
NaF	s	-574	+51
NaCl	s	-411	+72
NaBr	s	-360	+84
NaI	s	-288	+91
Na ₂ CO ₃	s	-1129	+136
Na ₂ CO ₃ · 10H ₂ O	s	-4077	+2172
NaSO ₄	s	-1384	+149
NaSO ₄ · 10H ₂ O	s	-4324	+593
O	g	+249	+161
O ₂	g	0	+205
O ₃	g	+143	+239
P (weiß)	s	0	+41
P (rot)	s	-18	+23
Pb	s	0	+65
PbO	s	-217	+69
PbO ₂	s	-277	+76
PbS	s	-100	+91
PbSO ₄	s	-920	+149
S ₈ (rhombisch)	s	0	+32

Tabelle molare Standardbildungsenthalpien in kJ/mol und Standardbildungsentropien in J/mol · K

Chemische Formel	Zustand	ΔH_f° (kJ/mol)	S° (J/mol · K)
H ₂ S	g	-21	+206
SO ₂	g	-297	+248
SO ₃	g	-396	+257
H ₂ SO ₄	l	-814	+157
Zn	s	0	+42
ZnO	s	-348	+44
ZnCl ₂	s	-415	+111

Chemische Formel	Zustand	ΔH_B (kJ/mol)	S^0 (J/mol · K)
Methan	g	-75	+186
Ethan	g	-85	+230
Propan	g	-104	+270
Butan	g	-126	+310
Pentan	g	-146	+349
Pentan	l	-183	keine Angaben
Ethen	g	+52	+220
Ethin	g	+227	+201
Benzol	g	+83	+269
Benzol	l	+49	+173
Methanol	g	-201	+240
Ethanol	g	-235	+283
Methanal	g	-116	+219
Ethanal	g	-166	+264
Propanon	g	-218	+295
Methansäure	g	-379	+249
Ethansäure	g	-435	+283
Harnstoff	s	-333	keine Angaben
Glycin	s	-529	+104
Glucose	s	-1260	+289

Tabelle molare Standardbildungsenthalpien in kJ/mol und Standardbildungsentropien in J/mol · K

Bildungsenthalpien von Verbindungen im Vergleich zu ihren Ionen

Kupfersulfat

CuSO_4	s	-771
$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	s	-2280
H_2O	l	-286
Cu^{2+}	aq	+65
SO_4^{2-}	aq	-909

Kaliumnitrat

KNO_3	s	-494
K^+	aq	-251
NO_3^-	aq	-207

Natriumchlorid

NaCl	s	-411
Na^+	aq	-240
Cl^-	aq	-167