

Molare Standardbildungsenthalpien [kJ/mol]

Stoff ^a	ΔH_B	Stoff ^a	ΔH_B	Stoff ^a	ΔH_B
CCl ₄ (fl)	-135			CaSO ₄ (f)	-1433
CH ₄ (g)	-74,8	HCHO (g)	-116	H ₂ O (fl)	-285,8
CO (g)	-111	CH ₃ CHO (g)	-166	H ₂ O (g)	-241,8
CO ₂ (g)	-393,5	HCOOH (fl)	-417	H ₃ PO ₄ (f)	-1267
CS ₂ (fl)	88,7	CH ₃ COOH (fl)	-485	H ₂ SO ₄ (fl)	-814
C ₂ H ₂ (g)	227	CH ₃ COCH ₃ (fl)	-218	O ₃ (g)	143
C ₂ H ₄ (g)	52,3	CaCl ₂ (f)	-786	P ₄ O ₁₀ (f)	-3096
C ₂ H ₆ (g)	-84,7	CaCO ₃ (f)	-1207	PbO (f)	-216
C ₆ H ₆ (fl)	49	CaO (f)	-635	PbO ₂ (f)	-277
		Ca(OH) ₂ (f)	-987	PbSO ₄ (f)	-918
		NH ₃ (g)	-46	SO ₂ (g)	-297
CH ₃ OH (fl)	-239	NO(g)	90	SO ₃ (fl)	-439
C ₂ H ₅ OH (fl)	-278	NO ₂ (g)	34	HF(g)	-269
		NF ₃ (g)	-114		

^a "g", "fl" und "f" bedeuten "gasförmig", "flüssig", resp. "fest".