

Enthalpie chemischer Bindungen

Typ	Bindungsenthalpie	Beispiele
E-E	100 – 500 kJ/mol	F-F 159 kJ/mol C-C 348 kJ/mol
E=E	400 – 700 kJ/mol	O=O 498 kJ/mol C=C 648 kJ/mol
E≡E	800 – 1100 kJ/mol	N≡N 946 kJ/mol C≡C 839 kJ/mol
H-Brücken	10 - 160 kJ/mol	H...F > H...O > H...N
Van-der-Waals-WW	0.5 - 5 kJ/mol	