

Homolytické disociační energie (BDE) vazeb¹ A–B → A· ·B

Vazba	BDE / (kJ mol ⁻¹)	Vazba	BDE / (kJ mol ⁻¹)
H–H	435	(CH ₃) ₂ CH–H	395
D–D	444	(CH ₃) ₂ CH–F	439
F–F	159	(CH ₃) ₂ CH–Cl	339
Cl–Cl	243	(CH ₃) ₂ CH–Br	285
Br–Br	192	(CH ₃) ₂ CH–I	222
I–I	151	(CH ₃) ₂ CH–OH	385
H–F	569	(CH ₃) ₂ CH–OCH ₃	337
H–Cl	431	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ –H	410
H–Br	366	(CH ₃) ₃ C–H	381
H–I	297	(CH ₃) ₃ C–Cl	328
CH ₃ –H	435	(CH ₃) ₃ C–Br	264
CH ₃ –F	452	(CH ₃) ₃ C–I	207
CH ₃ –Cl	349	(CH ₃) ₃ C–OH	379
CH ₃ –Br	293	(CH ₃) ₃ C–OCH ₃	326
CH ₃ –I	234	C ₆ H ₅ CH ₂ –H	356
CH ₃ –OH	383	CH ₂ =CHCH ₂ –H	356
CH ₃ –OCH ₃	335	CH ₂ =CH–H	452
CH ₃ CH ₂ –H	410	C ₆ H ₅ –H	460
CH ₃ CH ₂ –F	444	HC≡C–H	523
CH ₃ CH ₂ –Cl	341	CH ₃ –CH ₃	368
CH ₃ CH ₂ –Br	289	CH ₃ CH ₂ –CH ₃	356
CH ₃ CH ₂ –I	224	CH ₃ CH ₂ CH ₂ –CH ₃	356
CH ₃ CH ₂ –OH	383	CH ₃ CH ₂ –CH ₂ CH ₃	343
CH ₃ CH ₂ –OCH ₃	335	(CH ₃) ₂ CH–CH ₃	351
CH ₃ CH ₂ CH ₂ –H	410	(CH ₃) ₃ C–CH ₃	335
CH ₃ CH ₂ CH ₂ –F	444	HO–H	498
CH ₃ CH ₂ CH ₂ –Cl	341	HOO–H	377
CH ₃ CH ₂ CH ₂ –Br	289	HO–OH	213
CH ₃ CH ₂ CH ₂ –I	224	CH ₃ CH ₂ O–OCH ₃	184
CH ₃ CH ₂ CH ₂ –OH	383	CH ₃ CH ₂ O–H	431
CH ₃ CH ₂ CH ₂ –OCH ₃	335	CH ₃ C(=O)–H	364

¹Zdroj: Solomons, G. T. W.: Organic chemistry, New York: John Wiley & Sons, 1996.