

Tabela 1 – Entalpias médias de ligação (kJ/mol)							
Ligações simples							
C — H	413	N — H	391	O — H	463	F — F	155
C — C	348	N — N	163	O — O	146		
C — N	293	N — O	201	O — F	190	Cl — F	253
C — O	358	N — F	272	O — Cl	203	Cl — Cl	242
C — F	485	N — Cl	200	O — I	234		
C — Cl	328	N — Br	243			Br — F	237
C — Br	276			S — H	339	Br — Cl	218
C — I	240	H — H	436	S — F	327	Br — Br	193
C — S	259	H — F	567	S — Cl	253		
		H — Cl	431	S — B Br	218	I — Cl	208
Si — H	323	H — Br	366	S — S	266	I — Br	175
Si — Si	226	H — I	299			I — I	151
Si — C	301						
Si — O	368						
Si — Cl	464						
Ligações múltiplas							
C = C	614	N = N	418	O ₂	495		
C ≡ C	839	N ≡ N	941				
C = N	615	N = O	607	S = O	523		
C ≡ N	891			S = S	418		
C = O	799						
C ≡ O	1.072						