

Figure 7.15 - Page 7.26 - Tableau des énergies de liaisons

Liaison	Énergie de liaison (kJ / mol)
O – H	464
O – O	142
O = O	502
C – O	351
* C = O	730
C – C	347
C = C	615
C ≡ C	811
C – H	414
C – F	439
C – Cl	331
C – Br	276
C – N	293
C = N	615
C ≡ N	890
N – H	390
N – N	159
N = N	418
N ≡ N	945
F – F	155
Cl – Cl	243
Br – Br	192
H – H	435
H – F	564
H – Cl	431
H – Br	368
H – S	364

* Par exception, l'énergie de chacune
des liaisons C = O dans le CO₂ est de 799 kJ / mol.