

ENERGIA DE DISSOCIAÇÃO DAS LIGAÇÕES kcal/mol (*4,18=kj/mol)

	<i>H</i>	<i>C</i>	<i>N</i>	<i>O</i>	<i>F</i>	<i>Cl</i>	<i>Br</i>	<i>I</i>
H								
C	98	81	66	79	116	79	66	52
N	92	66						
O	109	79						
C=		145		173				
C≡		198	204					

COMPRIENTO DE LIGAÇÃO (1Å = 10⁻¹⁰m)

	<i>H</i>	<i>C</i>	<i>N</i>	<i>O</i>	<i>F</i>	<i>Cl</i>	<i>Br</i>	<i>I</i>
H								
C	1.1	1.54	1.47	1.41	1.38	1.78	1.94	2.14
N	1.0	1.47						
O	1.0	1.41						
C=		1.34		1.20				
C≡		1,20	1.16					

Tabela- Energia de dissociação da Ligação (*DH° em Kcal/mol*)

	H	F	Cl	Br	I	OH	NH2
H	104	135	103	87	71	119	107
H3C	105	110	85	71	57	93	80
C2H5	98	107	80	68	53	92	77
(CH3)2CH	95	106	81	68	53	92	93
(CH3)3C	93	110	81	67	52	93	93

COMP	DH°
H3C - H	105
C2H5 - H	98
(CH3)2C - H	95
(CH3)3C - H	93
(CH3)3C -H	72

COMP	DH°
H3C - C	105
C2H5 -C	98
(CH3)2C -C	95
(CH3)3C -C	93