Composés organiques

Substance	ΔH_f° (kJ·mol ⁻¹)	ΔH_c° (kJ·mol ⁻¹)	ΔG_f° (kJ·mol ⁻¹)	S° (J·mol ⁻¹ ·K ⁻¹)
Hydrocarbures				
CH ₄ (g), méthane	-890	-74,81	-50,72	186,26
C ₂ H ₂ (g), éthyne (acétylène)	-1300	226,73	209,20	200,94
C ₂ H ₄ (g), éthène (éthylène)	-1411	52,26	68,15	219,56
C ₂ H ₆ (g), éthane	-1560	-84,68	-32,82	229,60
C ₃ H ₆ (g), propène (propylène)	-2058	20,42	62,78	266,6
C ₃ H ₈ (g), cyclopropane	-2091	53,30	104,45	237,4
C ₃ H ₈ (g), propane	-2220	-103,85	-23,49	270,2
C ₄ H ₁₀ (g), butane	-2878	-126,15	-17,03	310,1
C ₅ H ₁₂ (g), pentane	-3537	-146,44	-8,20	349
C ₆ H ₆ (l), benzène	-3268	49,0	124,3	173,3
C ₆ H ₆ (g)	-3302	82,9	129,72	269,31
C ₇ H ₈ (l), toluène	-3910	12,0	113,8	221,0
C ₇ H ₈ (g)	-3953	50,0	122,0	320,7
C ₆ H ₁₂ (l), cyclohexane	-3920	-156,4	26,7	204,4
C ₆ H ₁₂ (g)	-3953	-	-	-
C ₈ H ₁₈ (l), octane	-5471	-249,9	6,4	358
Alcools et phénols				
CH ₃ OH(l), méthanol	-726	-238,86	-166,27	126,8
CH ₃ OH(g)	-764	-200,66	-161,96	239,81
C ₂ H ₅ OH(l), éthanol	-1368	-277,69	-174,78	160,7
C ₂ H ₅ OH(g)	-1409	-235,10	-168,49	282,70
C ₆ H ₅ OH(s), phénol	-3054	-164,6	-50,42	144,0
Acides carboxyliques				
HCOOH(l), acide méthanoïque (formique)	-255	-424,72	-361,35	128,95
CH ₃ COOH(l), acide éthanoïque (acétique)	-875	-484,5	-389,9	159,8
CH ₃ COOH(aq)	-	-485,76	-396,46	86,6
(COOH) ₂ (s), acide éthanedioïque (oxalique)	-254	-827,2	-697,9	120
C ₆ H ₅ COOH(s), acide benzoïque	-3227	-385,1	-245,3	167,6
Aldéhydes et cétones				
HCHO(g), méthanal (formaldéhyde)	-571	-108,57	-102,53	218,77
CH ₃ CHO(l), éthanal (acétaldéhyde)	-1166	-192,30	-128,12	160,2
CH ₃ CHO(g)	-1192	-166,19	-128,86	250,3
CH ₃ COCH ₃ (l), propanone (acétone)	-1790	-248,1	-155,4	200
Glucides				
C ₆ H ₁₂ O ₆ (s), glucose	-2808	-1268	-910	212
C ₆ H ₁₂ O ₆ (aq)	-	-	-917	-
C ₆ H ₁₂ O ₆ (s), fructose	-2810	-1266	-	360
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ (s), saccharose	-5645	-2222	-1545	104,60
Composés azotés				
CO(NH ₂) ₂ (s), urée	-632	-333,51	-197,33	191,3
C ₆ H ₅ NH ₂ (l), aniline	-3393	31,6	149,1	103,51
NH ₂ CH ₂ COOH(s), glycine	-969	-532,9	-373,4	243,41
CH ₃ NH ₂ (g), méthylamine	-1085	-22,97	32,16	-

Composés organiques

Substance

AH combustion (kJ.mol⁻¹)

Hydrocarbures CH.(g), méthane

AHA

$\Delta\alpha$ (kJ.mol⁻¹) (kJ.mol⁻¹) () mol⁻¹.K⁻¹)

C,H, (g), éthyne (acétylène) CHA(g), éthène (éthylène) C₂H₆(g), éthane C₂H₆(g), propène (propylène) C₃H₆(g), cyclopropane C₃H₂(g), propane C₃H₈(g), butane C₄H₁₀(g), pentane C₅H₁₂(g), benzène C₆H₆(g), toluène C₇H₈(g)

C;Hg(9) CoH 2(), cyclohexane C₆H₁₂(g), octane C₈H₁₈(l), Alcools et phénols CH₂OH(), méthanol CH₃OH(l), C₂H₅OH(l), éthanol C₂H₅OH(l) COH OH(s), phénol Acides carboxyliques HCOOH(l), acide méthanoïque (formique) CH₂COOH(l), acide éthanoïque (acétique) CH₃COOH(aq) (COOH)(s), acide éthanedioïque (oxalique) C₂H₂(COOH)₂(s), acide benzèncarboxylique (benzoïque) Aldéhydes et cétones HCHO(g), méthanal (formaldéhyde) CH₃CHO(l), éthanal (acétaldéhyde) CH₃CHO(l) CH₃COCH₃(l), propanone (acétone)

Glucides CoH 206(s), glucose C₆H₁₂O₆(s), fructose C₆H₁₂O₆(s), saccharose C₁₂H₂₂O₁₁(s), Composés azotés CO(NH₂)(s), urée CH₄N₂O(s), aniline C₆H₅NH₂(l), glycine C₂H₅NH₂(g), méthylamine CH₃NH₂(g)