

Tabla 1. Entalpías de formación a 25 °C y 1 atm.

Compuestos inorgánicos	ΔH_f° kJ/mol	Compuestos orgánicos	ΔH_f° kJ/mol
H ₂ O (g)	-241,818	Metano	CH ₄ (g) -74,85
H ₂ O (l)	-285,830	Etano	C ₂ H ₆ (g) -83,85
HF (g)	-268,6	Eteno/Etileno	C ₂ H ₄ (g) +52,51
HCl (g)	-92,3	Etino/Acetileno	C ₂ H ₂ (g) +227,48
NaCl (s)	-411,0	Propano	C ₃ H ₈ (g) -104,68
CaO (s)	-635,09	n-Butano	C ₄ H ₁₀ (g) -125,65
CaCO ₃ (s, calcita)	-1 206,92	n-Hexano	C ₆ H ₁₄ (l) -167,2
CO (g)	-110,53	Benceno	C ₆ H ₆ (l) +49,08
CO ₂ (g)	-393,51	Metanol	CH ₃ OH (l) -238,66
NO (g)	+90,25	Etanol	C ₂ H ₅ OH (l) -277,69
NH ₃ (g)	-46,11	Ác. fórmico/metanoico	HCOOH (l) -409,2
SO ₂ (g)	-296,83	Ác. acético/etanoico	CH ₃ COOH (l) -484,5
SO ₃ (g)	-395,72	Cloroformo	CHCl ₃ (l) -131,8

Tabla 2. Energías libres de formación a 25 °C y 1 atm.

Compuestos inorgánicos	ΔG_f° kJ/mol	Compuestos orgánicos	ΔG_f° kJ/mol
H ₂ O (l)	-237,129	Metano	CH ₄ (g) -50,8
H ₂ O (g)	-228,572	Etano	C ₂ H ₆ (g) -31,95
HF (g)	-270,7	Eteno/Etileno	C ₂ H ₄ (g) +68,43
HCl (g)	-95,30	Etino/Acetileno	C ₂ H ₂ (g) +209,97
HI (g)	+1,72	Propano	C ₃ H ₈ (g) -24,40
CO (g)	-137,15	n-Butano	C ₄ H ₁₀ (g) -16,56
CO ₂ (g)	-394,36	n-Hexano	C ₆ H ₁₄ (l) +35,0
NH ₃ (g)	-16,48	Benceno	C ₆ H ₆ (l) +124,42
NO (g)	+86,552	Metanol	CH ₃ OH (l) -166,35

Tabla 3. Entropías a 25 °C y 1 atm.

Comp.	S° J/(mol·K)	Comp.	S° J/(mol·K)
H (g)	114,6	HF (g)	173,8
H ₂ (g)	130,7	HCl (g)	186,9
O ₂ (g)	205,0	HBr (g)	198,7
O ₃ (g)	237,6	HI (g)	206,6
Cl ₂ (g)	222,9	H ₂ S (g)	205,8
Br ₂ (g)	245,2	NO (g)	210,8
Br ₂ (l)	152,3	NO ₂ (g)	240,1
I ₂ (g)	260,6	CaO (s)	39,7
I ₂ (s)	116,7	CaCO ₃ (s)	92,9
N ₂ (g)	191,5	CH ₄ (g)	186,3
H ₂ O (g)	188,8	C ₂ H ₂ (g)	200,9
H ₂ O (l)	69,9	C ₂ H ₄ (g)	219,4
H ₂ O ₂ (l)	109,6	C ₂ H ₆ (g)	229,2
CO (g)	197,9	C ₃ H ₈ (g)	270,3
CO ₂ (g)	213,6	C ₆ H ₆ (g)	269,2
NH ₃ (g)	192,5	C ₆ H ₆ (l)	173,4

Tabla 4. Energías medias de enlace

Enlace	Energía kJ/mol
H-H	436
C-H	415
N-H	390
O-H	460
C-C	347
C-N	285
C-O	352
N-N	159
C=C	610
C=N	615
C=O	730
N=N	418
O=O	494
C≡C	830
C≡N	887
N≡N	946

Productos VaxaSoftware

Generadores de Colecciones de Problemas

Asignaturas de Matemáticas, Física y Química.

Cree al instante sus propias colecciones de problemas con toda comodidad.
Para profesores, padres y alumnos. En el aula y el hogar.



www.vaxasoftware.com/xpdf/gp.php

WinVal - Valoraciones ácido-base

Valoración de ácidos fuertes y débiles (4 tipos).

Curva de pH frente al volumen y tabla de valores.

27 indicadores con variación del color según el pH.



www.vaxasoftware.com/xpdf/vaby.php

HEstadis - Herramientas de Estadística y Probabilidad

Contraste de hipótesis - Intervalos de confianza.

Estadística de 1 y 2 variables - 5 curvas de regresión - Histogramas

Distribución normal, binomial, t-Student, Poisson...

Teoremas de Bayes y de la Probabilidad total...



www.vaxasoftware.com/xpdf/hest.php

EABW - Equilibrios ácido-base para Windows

Ácidos y bases y sus mezclas, fuertes y débiles.

Ácidos mono y polipróticos - Disoluciones reguladoras e hidrólisis de sales.

26 tipos de gráficas incluyendo 8 de curvas de valoración pH vs. volumen.

Tablas de datos para todas las gráficas.



www.vaxasoftware.com/xpdf/eabw.php

MCTH - N° de platos teóricos por el método de McCabe - Thiele para torres de destilación

Equilibrios mediante volatilidad relativa o tablas.

Diagrama de McCabe-Thiele. Informe con los detalles de los cálculos.

Ecuaciones de las rectas operativas y recta q

Tablas de ejemplo incluyendo azeótropos (etanol-agua)

Modificación interactiva de valores sobre la misma gráfica de McCabe



www.vaxasoftware.com/xpdf/mcth_es.php

www.vaxasoftware.com/indexes.html