

TABLA 5.4 Calor de disolución del HCl (a 25°C y 1 atm)

Composición	Moles totales de H ₂ O agregados a 1 mol de HCl	$-\Delta\hat{H}^{\circ}$ para el incremento en cada paso (J/g mol HCl) = $-\Delta\hat{H}_{\text{dilución}}^{\circ}$	Calor de disolución integral: acumulativo $-\Delta\hat{H}^{\circ}$ (J/g mol HCl)	Calor de formación $-\Delta\hat{H}_f^{\circ}$ (J/g mol HCl)
HCl(g)	0			92,3 II
HCl · 1H ₂ O(ac)	1	26,225	26,225	118,536
HCl · 2H ₂ O(ac)	2	22,593	48,818	141,129
HCl · 3H ₂ O(ac)	3	8,033	56,851	149,161
HCl · 4H ₂ O(ac)	4	4,351	6 1,202	153,513
HCl · 5H ₂ O(ac)	5	2,845	64,047	156,358
HCl · 8H ₂ O(ac)	8	4,184	68,231	160,542
HCl · 10H ₂ O(ac)	10	1,255	69,486	161,797
HCl · 15H ₂ O(ac)	15	1,503	70,989	163,300
HCl · 25H ₂ O(ac)	25	1,276	72,265	164,576
HCl · 50H ₂ O(ac)	50	1,013	73,278	165,589
HCl · 100H ₂ O(ac)	100	569	73,847	166,158
HCl · 200H ₂ O(ac)	200	356	74,203	166,514
HCl · 500H ₂ O(ac)	500	318	74,521	166,832
HCl · 1000H ₂ O(ac)	1,000	163	74,684	166,995
HCl · 50,000H ₂ O(ac)	50.000	146	75,077	167,388
HCl · ∞H ₂ O		67	75,144	167,455

FUENTE: *National Bureau of Standards Circular* 500. Washington, DC: US Government Printing Office, 1952.