

CONTENIDO

PREFACIO	xi
Notación	xii
1 DE QUÉ TRATA LA TERMO	1
2 PRELIMINARES	5
A. Sistema de unidades	5
B. Pesos moleculares y moles	8
C. Propiedades de sustancias puras	9
3 PRIMERA LEY DE LA TERMODINÁMICA	16
A. Nomenclatura	19
B. Diversas formas de la primera ley	20
4 TRABAJO Y CALOR	27
A. Trabajo	27
B. Calor	35

5	ENERGÍA POTENCIAL	37
	A. Gravedad constante	37
	B. Gravedad variable	39
	C. Dentro de un cuerpo esférico con densidad constante	41
6	ENERGÍA CINÉTICA	47
	A. Movimiento lineal a no muy alta velocidad ($v < 10\,000$ km/hr)	47
	B. Movimiento rotacional a no muy alta velocidad	48
	C. A muy alta velocidad, aproximándose a la velocidad de la luz	50
7	ENERGÍA INTERNA U Y ENTALPÍA H	54
	A. Energía interna	54
	B. Entalpía, una medida útil	55
	C. Más sobre la ecuación de la primera ley para sistemas de conjunto	56
	D. ¿Debemos utilizar ΔU o ΔH ?	56
	E. Estados estándar para U y H	57
8	ΔU Y ΔH PARA CAMBIOS FÍSICOS	59
	A. ΔU y ΔH para un cambio de temperatura	59
	B. ΔU y ΔH para un cambio de fase	60
9	ΔU Y ΔH PARA SISTEMAS CON REACCIONES QUÍMICAS Y NUCLEARES	71
	A. Reacción en un sistema a volumen constante	71
	B. Reacción en un sistema a presión constante	72
	C. Red de reacciones en condiciones estándar, 25°C y 1 atm	73
	D. Reacciones en condiciones diferentes de la estándar	79
	E. Extensiones	81
	F. ΔU debida a un cambio de masa	84

10	RESERVAS Y USO DE ENERGÍA	91
A.	Uso de energía acumulativo	92
B.	Uso de la energía mundial hoy en día	92
C.	Reservas mundiales de energía	93
D.	Energía de la comida (calor de combustión)	93
E.	Necesidades de energía de los humanos	94
F.	Almacenamiento de energía en humanos	94
11	GAS IDEAL Y LA PRIMERA LEY	100
A.	El experimento de Joule	100
B.	Ecuaciones que representan cambios en un conjunto de gas ideal	102
C.	Procesos de compresión y expansión en la práctica	106
D.	Procesos de flujo para gases ideales	107
E.	Ejemplos de varios cambios en un conjunto de gas ideal	107
12	FLUIDOS DE INGENIERÍA	120
A.	Mezcla de gases ideales	120
B.	Material puro que va de sólido a líquido y luego a gas	123
C.	Dos importantes fluidos de ingeniería: agua y HFC-134a	127
D.	Mezcla de fases y tablas de termo	128
E.	Extensiones a otros fluidos de ingeniería	133
F.	Alta presión y comportamiento de un gas no ideal	133
13	SISTEMAS DE FLUJO DE ESTADO ESTABLE	145
14	SISTEMAS DE FLUJO DE ESTADO NO ESTABLE	166
15	LA SEGUNDA LEY	180
A.	Medición de ΔS	184

16	GASES IDEALES Y LA SEGUNDA LEY	196
	A. Proceso a volumen constante	197
	B. Proceso a presión constante	197
	C. Proceso a temperatura constante	198
	D. En general, al ir de $p_1V_1T_1$ a $p_2V_2T_2$	198
	E. Trabajo reversible	199
	F. Procesos reversibles adiabáticos ($Q = 0$; $\Delta S = 0$)	200
17	ENTROPÍA DE FLUIDOS DE INGENIERÍA	208
	A. Entropía de sustancias puras	208
	B. Regla de fase de Gibbs	211
	C. Aplicaciones simples de la entropía	211
18	TRABAJO A PARTIR DE CALOR	216
	A. La máquina de calor de Carnot	219
	B. Escala de temperatura Kelvin	221
	C. Bomba de calor ideal o reversible	225
	D. Diagrama T-s para el ciclo de Carnot	227
	E. Para máquinas de calor no ideales	227
19	ENERGÍA O DISPONIBILIDAD	238
	A. Exergía de sistemas de conjunto, $W_{ex,conjunto}$	240
	B. Exergía en sistemas de flujo	246
	C. Relación entre los términos de trabajo en sistemas de conjunto o de flujo	247
20	TERMO EN INGENIERÍA MECÁNICA	256
	A. Tipos de máquinas	256
	B. Ciclo de Carnot	258

C.	Ciclos G-L prácticos: ciclo de Rankine (planta de potencia)	259
D.	Ciclo de refrigeración de Rankine	264
E.	Máquinas de gas de un paso	268
21	EQUILIBRIO DE FASE	280
A.	Mezclas miscibles	280
B.	Mezclas inmiscibles	288
C.	Sistemas de compuestos	289
22	MEMBRANAS, ENERGÍA LIBRE Y FUNCIONES DE TRABAJO	292
A.	Energía libre y función de trabajo	292
B.	Membranas semipermeables	295
C.	Δp a través de una membrana líquida en equilibrio	298
D.	Trabajo osmótico y potencia	303
E.	Las lecciones de la termo	305
23	EQUILIBRIO DE UNA REACCIÓN QUÍMICA	311
A.	Reacción de gases	311
B.	Reacciones heterogéneas que incluyen gases, líquidos, sólidos y soluciones	317
C.	Limitaciones de la termo y trucos para llevar a cabo reacciones	319
D.	Las criaturas vivientes y la termo	321
24	ENTROPÍA E INFORMACIÓN	328
A.	Información en un mensaje único acerca de un solo suceso	328
B.	Información promedio por señal en un mensaje largo	330
C.	Información total en una cantidad de mensajes acerca de sucesos independientes	332
D.	Relacionar entropía con información	332
E.	Resumen	335

25	MEDICIÓN DE LA TEMPERATURA: PASADO, PRESENTE Y . . .	342
	A. Confusión de calibración	344
	B. Temperatura hoy en día	345
	C. El significado de entropía, tercera ley	347
	APÉNDICE: DIMENSIONES, UNIDADES Y CONVERSIONES, Y PROPIEDADES TERMO DEL H₂O Y HFC-134a	349
	ÍNDICE	359