

ERRATA

bij "Inleiding Thermodynamica" (4e druk)
 W.H. Wisman, H.C. Meijer en G.C.J. Bart
 Delft University Press, 1999

Pagina	regel	er staat	er moet staan
7	16 v.b.	6.9	6.8
40	8 v.o.	$p \cdot \exp\left(\frac{a}{vRT}\right)(v-b) = RT$	$p(v-b) = RT \exp\left(\frac{-a}{vRT}\right)$
46	3 v.o.	darom	daarom
55	(3.12)	$\ln\left(\frac{V_1}{V_2}\right)$	$\ln\left(\frac{V_2}{V_1}\right)$
63	12 v.o.	alhangen	afhangen
69	14 v.o.	$(T_2/T_1)^{\gamma/(1-\gamma)}$	$(T_2/T_1)^{\gamma/(\gamma-1)}$
73	13 v.b.	$\frac{T_1}{T_2} (2\times)$	$\frac{T_2}{T_1} (2\times)$
74	6 v.b.	-	Voeg toe: Beschouw lucht als ideaal gas
74	8 v.b.	28,8 kg/mol	0,0288 kg/mol
74	11 v.b.	Q_2	$ Q_2 $
74	11 v.b.	$RT_1 (2\times)$	$nRT_1 (2\times)$
76	Fig. 4.3	W	$W = 0$
77	8 v.o.	geïsoleerd	geïsoleerd
77	5 v.o.	isobaar,	adiabaat,
79	(4.8)	$\int_{1,II}^1 dS$	$\int_{1,II}^2 dS$
81	4 v.b.	òfwel \oint	òfwel \oint
82	2 v.o.	$\oint Q/T$	$\oint dQ/T$
94	2 v.b.	$\dots \left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_T dV$	$\dots \left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_V dV$
99	Fig. 6.3	T	$T(K)$

Pagina	regel	er staat	er moet staan
108	11 v.o.	joule-kelvin-gebied	joule-kelvin-effect
111	1 v.b.	6.7.	Voeg toe: , availability
111	(6.19)	$g z_1 - z_2$	$g(z_1 - z_2)$
115	6 v.b.	$W = \Delta U - Q$	$W = Q - \Delta U$
115	5 v.o.	6.9	6.8
125	Fig.7.15	N_2 \uparrow (2×)	$\boxed{N_2}$ (2×)
125	3, 4, 9 v.b.	-	Eenheid van s : kJ/kg K (3×)
127	2 v.b.	doot	door
133	5 v.b.	$G = H + pV =$	$G = H - TS =$
142	7 v.o.	§ 8.9	§ 8.10
143	(8.45)	ω	Ω
145	1 v.b.	$\frac{d \ln Z}{dT}$	$\frac{\partial \ln Z}{\partial T}$
251	"Voet"	Duisland (2×)	Duitsland (2×)
257	7 v.o.	17.7	17.8

Inhoudsopgave

Pagina	er staat	er moet staan
260	vóór indicateurdiagram	incompressibele vloeistof 46
260	carnotproces 95	carnotproces 72
261	vóór karakteristieke variabelen	k ontbreekt
261	soms diminutieven 50	diminutieven 50 (op blz. 260)
261	-	smoren 108
261	-	soortelijke warmte 24
262	vóór zwart lichaam	Z ontbreekt

Laatste wijziging per 3 mei 2001.

ERRATA

bij "Vraagstukken Thermodynamica" (4e druk)
W. Buijze, H.C. Meijer, E. Stammers en W.H. Wisman
Delft University Press, 1998

Pag.	Opgave	regel	er staat	er moet staan
10	2.7	3	-	Voeg toe: Neem aan dat de smeltlijn tussen ijs en water een constante helling heeft.
13	3.6	1	-	Voeg toe: en $c_p/c_v = 1,4$
13	3.6	3	daarna gelijk.	daarna met een isobaar proces gelijk.
15	3.18	3	tempertuurstijging	temperatuurstijging
24	4.17	2	-	Wijzigen in: De uitzettingscoëfficiënt α_v en de soortelijke warmte c_p zijn constant. Het specifiek volume verandert slechts heel weinig bij dit proces.
24	4.17	3	V	v
57	17.3	2	17.3	17.2
64	3.6	-	a. $2,99 \cdot 10^3 \text{ J}$	a. $4,18 \cdot 10^3 \text{ J}$

Laatste wijziging per 15 februari 2001.