

Korrekturliste - ERRATA

S. 28, (2.24)

$$h_E = u_E + p_E \cdot v_E$$

$$h_A = u_A + p_A \cdot v_A$$

S. 29, (2.35)

$$w_{EA} = \int_E^A v dp + j_{EA} + \frac{1}{2}(c_A^2 - c_E^2) = y_{EA} + j_{EA} + \frac{1}{2}(c_A^2 - c_E^2)$$

S. 29, 3. Zeile von unten

$$y_{EA} = \int_E^A v dp$$

S. 35, (2.62)

$$q_{12} = -w_{V12} - j_{12} = -\left(-\int_1^2 p dv\right) - j_{12} = \int_1^2 p dv - j_{12}$$

S. 37, (2.64)

$$u_2 - u_1 = q_{12} + w_{V12} + j_{12} = q_{12} - \int_1^2 p dv + j_{12}$$

S. 37, (2.67)

$$q_{12} = u_2 - u_1 - w_{V12} - j_{12} = u_2 - u_1 - p(v_1 - v_2) - j_{12}$$

S. 37, (2.68)

$$w_{V12} = -\int_1^2 p dv = -p(v_2 - v_1) = -R(T_2 - T_1)$$

S. 48

Überschrift

2.3.6.7 Zusammenhang zwischen technischer Arbeit und
Volumenänderungsarbeit - **geschlossene** Systeme

S. 48

Satz oberhalb von (2.129)

Es gilt analog zu Gl. (2.38) mit $j_{12} = 0$: $w_{t12} = y_{12}$

S. 48, (2.135)

$$\frac{w_{t12}}{w_{v12}} = \frac{y_{12}}{w_{v12}} = \bar{n}$$

S. 49

Tabelle 2.3 Gleichungen der isothermen, isobaren und isochoren Zustandsänderungen

S. 49, Tabelle 2.3

$$w_{v12} = -p_2 \cdot v_2 \cdot \ln \frac{p_1}{p_2}$$

$$w_{v12} = -p_1 \cdot v_1 \cdot \ln \frac{p_1}{p_2}$$

$$q_{12} = -w_{v12} - j_{12}$$

S. 50

Tabelle 2.4 Gleichungen der adiabaten, isentropen und polytropen Zustandsänderungen

S. 50, Tabelle 2.4

$$w_{v12} = \frac{R}{\bar{\gamma} - 1} (t_2 - t_1)$$

$$w_{v12} = \frac{R}{\bar{\kappa} - 1} (t_2 - t_1)$$

$$w_{v12} = \frac{R}{\bar{n} - 1} (t_2 - t_1)$$

S. 207, 8. Zeile von oben

$$\partial q = 0 \quad \partial j = 0$$

S. 208, 6. Zeile von unten

$$\partial j = 0$$