

**ERRATA CORRIGE per il testo**

Torchio M F, *ESERCIZI SVOLTI DI TERMODINAMICA PER INGEGNERI*, Clut Editore, Torino.  
ISBN 9788879925167

	<b>Parte errata</b>	<b>Versione corretta</b>
pag. 5 (riga 7 )	<i>ls</i> liquido saturo <del>alla pressione di x bar</del>	<i>ls</i> liquido saturo
pag. 30 (invertito rapporto volumi)	$\kappa_T = \frac{-1}{\Delta p_{tot}} \ln\left(\frac{V_1}{V_2}\right)$	$\kappa_T = \frac{-1}{\Delta p_{tot}} \ln\left(\frac{V_2}{V_1}\right)$
pag. 39 (nei DATI)	$\check{r}_p = 10$	$\check{r}_p = 11$
pag. 39 nelle proprietà del gas	$c_p = 521 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$	$c_p = 522 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}$
pag. 40 valori nel calcolo $V_c$	$\dots = \frac{(0,112 \text{ kg}) \cdot (208 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}) \cdot (279 \text{ K})}{38 \cdot 10^5 \text{ Pa}} = 0,00171 \text{ m}^3$	$\dots = \frac{(0,112 \text{ kg}) \cdot (208 \text{ J kg}^{-1} \text{ K}^{-1}) \cdot (279,1 \text{ K})}{41,8 \cdot 10^5 \text{ Pa}} = 0,00156 \text{ m}^3$
pag. 140 nella prima equazione	$\ell_a + \Delta e_c + \Delta e_p + \frac{\Delta p}{\rho} = 0$	$\ell_a + \Delta e_p + \frac{\Delta p}{\rho} = 0$
pag. 172 nel testo dell'esercizio	In un sistema cilindro-pistone sono contenuti 12 gr di ammoniaca in condizioni di saturazione alla pressione di 0,70 MPa esercitata...  .....sino a ridurre il volume di un quarto, calcolare...	In un sistema cilindro-pistone sono contenuti 12 g di ammoniaca in condizioni di vapor saturo secco alla pressione di 0,70 MPa, esercitata ....  .....sino a ridurre il volume a un quarto, calcolare...
pag. 173 riga 12	Si tratta di un vapore saturo secco e dalle tabelle si ha $\rho_l = \rho_{ls@7bar} = 5,5105 \text{ kg/m}^3$	Si tratta di un vapore saturo secco e dalle tabelle si ha $\rho_l = \rho_{vs@7bar} = 5,5105 \text{ kg/m}^3$
pag. 174 le entropie sono esprese in $\text{J K}^{-1}$	..... = $-38,3 \text{ kJ K}^{-1}$ ..... = $39,6 \frac{\text{kJ}}{\text{K}}$ $S_{IRR} = (-38,3 \text{ kJ K}^{-1}) + (39,6 \text{ kJ K}^{-1}) = 1,3 \text{ J K}^{-1}$	..... = $-38,3 \text{ J K}^{-1}$ ..... = $39,6 \frac{\text{J}}{\text{K}}$ $S_{IRR} = (-38,3 \text{ J K}^{-1}) + (39,6 \text{ J K}^{-1}) = 1,3 \text{ J K}^{-1}$

	Parte errata	Versione corretta
<p>pag. 189, 190, 191 Va invertita la direzione della freccia indicante il calore</p>	<p>The diagrams in the 'Parte errata' column show heat flow directions. The first diagram shows a red arrow pointing from the water side (1-2) to the smoke side (3-4). The second diagram shows a red arrow pointing from the smoke side (3-4) to the water side (1-2). The third diagram shows a red arrow pointing from the water side (1-2) to the smoke side (3-4).</p>	<p>The diagrams in the 'Versione corretta' column show heat flow directions. The first diagram shows a red arrow pointing from the smoke side (3-4) to the water side (1-2). The second diagram shows a red arrow pointing from the water side (1-2) to the smoke side (3-4). The third diagram shows a red arrow pointing from the water side (1-2) to the smoke side (3-4).</p>