

PAGINA/ COLONNA/RIGA	ERRATA	CORRIGE
Pagina 133 riga 11 dall'alto	$2\delta+$	$\delta+$
Pagina 142 riga 13 dall'alto	Ψ_A	Ψ_a
Pagina 142 FIGURA 6.49 (parte in basso)	Ψ^2_A	ψ^2_A
Pagina 353 riga 4 dall'alto	$\Delta U = \delta Q_V$	$dU = \delta Q_V$
Pagina 353 riga 13 dal basso	$\Delta H = \delta Q_P$	$\Delta H = Q_P$
Pagina 360 riga 18 dall'alto	$\Delta H_{f,i}$	$\Delta H_{f,i}^0$
Pagina 361 riga 1 dall'alto; riga 7 dall'alto; riga 9 dall'alto	$\Delta H_{f,i}$	$\Delta H_{f,i}^0$
Pagina 368 riga 9 dal basso	del pallone	nel pallone
Pagina 410 riga 15 dall'alto	$(a_i = (\gamma_m)_i \mathcal{M}_i)$	$(a_i = (\gamma_{\mathcal{M}})_i \mathcal{M}_i)$
Pagina 414 riga 7 dal basso	$n_M = n_{M,0} - m \xi$	$n_M = n_{M,0} + m \xi$
Pagina 422 riga 3 dal basso	$\sum_i \nu_i > 0$	$\sum_i \nu_i < 0$
Pagina 423 riga 10 dall'alto	$\text{CO}_{2(g)} + 2 \text{H}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}_{(g)}$	$\text{CO}_{(g)} + 2 \text{H}_{2(g)} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}_{(g)}$
Pagina 431 riga 14 dall'alto	si comporta	si ottiene
Pagina 449 riga 10 dall'alto	$C_0 \gg 2 \sqrt{K_{\text{H}_2\text{O}}}$	$C_0 \gg \sqrt{K_{\text{H}_2\text{O}}}$
Pagina 567 righe 5 e 6 dal basso, l'entità di tale potenziale e dipende e l'entità di tale potenziale dipende
Pagina 568 riga 4 dal basso	rappresentati	rappresentate
Pagina 594 colonna di sinistra riga 8 dall'alto	$dS_{\text{sist}} + \delta Q_{\text{sist}}/T \geq 0$	$dS_{\text{sist}} - \delta Q_{\text{sist}}/T \geq 0$
Pagina 595 colonna di sinistra riga 14 dal basso la (20.59) la (20.61)
Pagina 602 riga 18 dall'alto	$\text{H}_{2(g)} + 2 \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightleftharpoons 2 \text{H}_3\text{O}^+_{(aq)} + 2 \text{Cl}^-_{(aq)}$	$\text{H}_{2(g)} + 2 \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightleftharpoons 2 \text{H}_3\text{O}^+_{(aq)} + 2 e^-$

Pagina 602 riga 9 dal basso	$E_{H_3O^+/H_2} = E_{H_3O^+/H_2}^0 - \frac{0.0591}{2} \log \frac{a_{H_3O^+}^2}{a_{H_2} a_{H_2O}^2} =$ $= 0.00 \text{ V}$	$E_{H_3O^+/H_2} = E_{H_3O^+/H_2}^0 - \frac{0.0591}{2} \log \frac{a_{H_2} a_{H_2O}^2}{a_{H_3O^+}^2} =$ $= 0.00 \text{ V}$
Pagina 606 riga 10 dall'alto	$2 H_3O^+_{(aq)} + 2 e^- \rightleftharpoons 2 H_{2(g)} + 2 H_2O_{(l)}$	$2 H_3O^+_{(aq)} + 2 e^- \rightleftharpoons H_{2(g)} + 2 H_2O_{(l)}$
Pagina 606 riga 12 dal basso analoga due reazioni analoga, le due reazioni
Pagina 607 riga 10 dall'alto avendo considerando avendo considerato
Pagina 607 riga 14 dall'alto	$= -2.3745 - \frac{0.0591}{2} \log \frac{1}{0.1} = -2.404 \text{ V}$	$= -2.375 - \frac{0.0591}{2} \log \frac{1}{0.1} = -2.404 \text{ V}$
Pagina 611 riga 10 dal basso	$q_{teor} = (2.25 \text{ A}) \times (3600 \text{ s}) = 32400 \text{ C}$	$q_{teor} = (2.25 \text{ A}) \times (3600 \text{ s} \times 4) = 32400 \text{ C}$
Pagina 611 riga 9 dal basso dall'Equazione (21.11) dall'Equazione (21.12)
Pagina 611 riga 1 dal basso	$n_{e^-} = \frac{29160 \text{ C} \times 1 \text{ mol}}{94685 \text{ C}} = 3.022 \times 10^{-1} \text{ mol}$	$n_{e^-} = \frac{29160 \text{ C} \times 1 \text{ mol}}{96485 \text{ C}} = 3.022 \times 10^{-1} \text{ mol}$
Pagina 612 riga 3 dall'alto	$n_{H_2} = n_{Cl_2} = n_{e^-} \times \frac{1}{2} n_{H_2} = \dots$	$n_{H_2} = n_{Cl_2} = n_{e^-} \times \frac{1}{2} = \dots$