

ERRATA CORRIGE

Pagina	Errata	Corrige																
pag. 1, Es. 1.2	79,9183 e 78,9184	78,9183 e 78,9183																
pag. 8, Es. 1.6 step 4	$n_c = \frac{2}{5}$	$n_c = \frac{2}{4}$																
pag. 11, Nota	$n_{eq(BaSO_4)}$	$n_{(BaSO_4)}$																
pag. 30, Es. 3.6 step 3	$V_{aria} = 10500 \text{ L}$	$V_{aria} = 10250 \text{ L}$																
pag. 40, Es. 4.3 step 5	$\frac{3,05}{912,6 \cdot 10^{-3} \text{ kg}}$	$\frac{3,05 \text{ mol}}{912,6 \cdot 10^{-3} \text{ kg}}$																
pag. 48, Es. 5.1 step 3 e 4	$X_{sol} = 7,05 \cdot 10^{-5}$	$X_{sol} = 7,05 \cdot 10^{-3}$																
pag. 51, Es. 5.4 step 2		aggiungere: m =																
pag. 52, Es. 5.6 step 1 e 2	0,154; 0,154; 27,7 g	0,150; 0,150; 27,1 g																
pag. 84, Es. 8.3 step 4	OH^-	$[OH^-]$																
pag. 87, schema "I-Δ-F"	mmol	mol/L																
pag. 102, eq. (8.37)		aggiungere: $\approx K_a \frac{n_a}{n_b}$																
pag. 118, Es. 8.21 step 3	per il tampone HCO_3^-/CO_3^{2-}	per il tampone H_2CO_3/HCO_3^-																
pag. 121, Tab. 8.3 Formula risolutiva	$[H^+] = K_{a3} \cdot \frac{[HPO_4^{2-}]}{[PO_4^{3-}]}$	$[H^+] = K_{a3} \cdot \frac{[HPO_4^{2-}]}{[PO_4^{3-}]}$																
pag. 132, Es. 9.4 a) step 2 schema "I-F"	$CaCl_2 \rightarrow Ca^{2+} + 2 Cl^-$ <table style="margin-left: 40px;"> <tr> <td>I</td> <td>20</td> <td>0</td> <td>20</td> </tr> <tr> <td>F</td> <td>0</td> <td>20</td> <td>20</td> </tr> </table>	I	20	0	20	F	0	20	20	$CaCl_2 \rightarrow Ca^{2+} + 2 Cl^-$ <table style="margin-left: 40px;"> <tr> <td>I</td> <td>20</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>F</td> <td>0</td> <td>20</td> <td>40</td> </tr> </table>	I	20	0	0	F	0	20	40
I	20	0	20															
F	0	20	20															
I	20	0	0															
F	0	20	40															
pag. 139, Es. 10.4 step 2	(10.1)	(10.2)																
pag. 140, Es. 10.5 step 4	$\log(2,4 \cdot 10^{-5}) = -0,27 \text{ V}$	$\log(7,4 \cdot 10^{-6}) = -0,30 \text{ V}$																
pag. 140, Es. 10.6 step 2 e 4	$E_{Pb^{2+}/Pb} = E^\circ_{Pb^{2+}/Pb} + \log [Pb^{2+}]$	$E_{Pb^{2+}/Pb} = E^\circ_{Pb^{2+}/Pb} + \frac{0,059}{2} \log [Pb^{2+}]$																
pag. 146, Es. 10.13 Dati e richiesta	$\Delta E = 0,156 \text{ V}$	$\Delta E = 0,312 \text{ V}$																
pag. 147, Es. 10.13 step 1	$\Delta E = \frac{0,059}{2} \log \frac{[H^+]_1}{[H^+]_2}$	$\Delta E = 0,059 \log \frac{[H^+]_1}{[H^+]_2}$																
pag. 149, Es. 10.15 step 2		aggiungere: K =																
pag. 152, Es. 10.17 b) step 2	reazione anodica	reazione catodica																