

ELEMENTI DI ANALISI CHIMICA STRUMENTALE

BIOTECNOLOGIE AMBIENTALI E SANITARIE

Zanichelli Editore

R. Cozzi, P. Protti, T. Ruaro

Marzo 2013

PAGINA	ERRATA	CORRIGE								
14 Tabella 2.1	$Ce^{4+} + e^- \rightleftharpoons C$	$Ce^{4+} + e^- \rightleftharpoons Ce^{3+}$								
16, Nota 19	... la mobilità ionica è espressa in m^2/s	... la mobilità ionica è espressa in $m^2/s \cdot v$								
29, Equazioni	... per la figura esterna è: $E_{int} = j_{int} + S \cdot \log \frac{ H_{int.soluz.}^+ }{H_{int.gel}^+}$ e per la faccia interna è: $E_{est} = j_{est} + S \cdot \log \frac{ H_{est.soluz.}^+ }{H_{est.gel}^+}$... per la faccia esterna è: $E_{est} = j_{est} + S \cdot \log \frac{ H_{est.soluz.}^+ }{H_{est.gel}^+}$ e per la faccia interna è: $E_{int} = j_{int} + S \cdot \log \frac{ H_{int.soluz.}^+ }{H_{int.gel}^+}$								
31, Box 2.3	In figura viene rappresentato, in un grafico E/pH, il comportamento di un tipico elettrodo a vetro combinato... Il grafico rappresenta...	Il comportamento di un tipico elettrodo a vetro combinato... è ben descritto dall'equazione (2.14), che rappresenta un fascio...								
47, Riga 5	...deve essere $K = 0$ (v. figura 2.16)	...deve essere $K = 0$ (v. figura 2.27)								
50, Riga 11 dal fondo	... per una reazione del tipo $tT \rightarrow xX \quad T_t \quad X_x$ il potenziale misurato... dell'analita (x)	... per una reazione del tipo $tT + xX \rightarrow T_t \quad X_x$ il potenziale misurato... dell'analita (X)								
56, Riga 11 dal fondo	$b_{teor} = 0,1984 \cdot T$	$b_{teor} = 0,1984 \cdot T$								
68, Tabellina	$Ni^{2+} + 2e^-$	$Ni^{2+} + 2e^-$								
69, Riga 6 dal fondo	... la sovratensione (-)	... la sovratensione (ϵ)								
77, Nota 3	...elettronico unitario (1 V/cm).	...elettronico unitario (1 V/m).								
78, Nota 4	...elettronico unitario (1 V/n).	...elettronico unitario (1 V/m).								
184, Nota 12	... o a tre settori (v. figura 8.19, Capitolo 8)	... o a tre settori (v. BOX 10.1 in digitale)								
190, Nota 17	La Figura 11.5 (v. Capitolo 11)	La Figura 14.5 (v. Capitolo 14)								
242, Riga 13 dal fondo	...con cui la fluorescenza viene...	...con cui la fosforescenza viene...								
246, Righe 10-13-19	...quantità v_1 ...di energia v_1 ...assorbita (pari a v_1)	...quantità v_1 ...di energia v_1 ...assorbita (pari a v_1)								
250, Riga 12 dal fondo	... $\lambda_{eccitazione} = 350 \text{ nm}$... $\lambda_{emissione} = 453 \text{ nm}$... $\lambda_{eccitazione} = 350 \text{ nm}$... $\lambda_{emissione} = 453 \text{ nm}$								
268, Formula (12.20)	$N_{eff} = 16 \left(\frac{t'_R}{w_b} \right)$	$N_{eff} = 16 \left(\frac{t'_R}{w_b} \right)^2$								
272, Riga 10 dal fondo	...se R_s è maggiore di L.	...se R_s è maggiore di 1.								
294, Figura 13.7	Vedi fine di questo file	Vedi fine di questo file								
325, Tabella 16.2	Forza del solvente (E^b)	Forza del solvente (ϵ^b)								
358, Figura A-Spettro	Ascisse: TM	Ascisse: λ								
371, Riga 2 dal fondo	...si misura in $cm^2/volt$si misura in $cm^2/volt$...								
380, Riga 14	...elevati quanto maggiore è la...	...elevati quanto minore è la...								
393, Nota 1	$CO + NO_2 \rightarrow CO_2 + NO$	$CO + NO_2 \rightarrow CO_2 + NO$								
406, Formula (20.2)	$2,303 \log[N] = 2,303 \log [N_0] \dots$	$2,303 \log[N] = 2,303 [N_0] \dots$								
437, Tabella 22.5	...comprese tra $-\infty < z > +k$. <table border="1" style="display: inline-table; margin-left: 20px;"> <tr> <td>K</td> <td>P(%)</td> <td>K</td> <td>P(%)</td> </tr> </table>	K	P(%)	K	P(%)	...comprese tra $-\infty < z < +k$. <table border="1" style="display: inline-table; margin-left: 20px;"> <tr> <td>z</td> <td>p(%)</td> <td>z</td> <td>p(%)</td> </tr> </table>	z	p(%)	z	p(%)
K	P(%)	K	P(%)							
z	p(%)	z	p(%)							
445-447, Riga ultima	...di F sia compreso tra $F_{-\infty, v1, v2}$ e $t_{+v1, v2}$di F sia compreso tra $F_{-\infty, v1, v2}$ e $F_{+v1, v2}$...								
457, Riga 10 dal fondo	... (3) $H_1 : x_A \neq \mu \quad H_1 : x_A > \mu \quad H_1 : x_A > \mu$	(3) $H_1 : x_A \neq \tau \quad H_1 : x_A > \tau \quad H_1 : x_A > \tau$								
463, Riga 1	...riportati nell'Esempio 14...	...riportati nell'Esempio 13...								
466, Esempio 19	$b_1 = \frac{1,0686 - \frac{2,73 \cdot 1,913}{6}}{1,5379 - \frac{2,73^2}{6}} = 0,6701$	$b_1 = \frac{1,0686 - \frac{2,73 \cdot 1,913}{6}}{1,5379 - \frac{2,73^2}{7}} = 0,6816$								

Figura 13.7

