

# ELEMENTI DI ANALISI CHIMICA STRUMENTALE

CHIMICA E MATERIALI

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	<p>... per la faccia esterna è:</p> $E_{int} = j_{int} + S \cdot \log \frac{ H_{int.soluz.}^+ }{H_{int.gel}^+}$ <p>e per la faccia interna è:</p> $E_{est} = j_{est} + S \cdot \log \frac{ H_{est.soluz.}^+ }{H_{est.gel}^+}$	<p>... per la faccia esterna è:</p> $E_{est} = j_{est} + S \cdot \log \frac{ H_{est.soluz.}^+ }{H_{est.gel}^+}$ <p>e per la faccia interna è:</p> $E_{int} = j_{int} + S \cdot \log \frac{ H_{int.soluz.}^+ }{H_{int.gel}^+}$
31, Box 2.3	<p>In figura viene rappresentato, in un grafico E/pH, il comportamento di un tipico elettrodo a vetro combinato... Il grafico rappresenta...</p> $E = E_{rif.est} + E_{rif.int} + K - S - \log \dots$	<p>Il comportamento di un tipico elettrodo a vetro combinato... è ben descritto dall'equazione (2.14), che rappresenta un fascio...</p> $E = E_{rif.est} + E_{rif.int} + K - S \log \dots$
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 $tT \rightarrow xX \ T_t \ X_x$ il potenziale misurato... dell'analita (x)	... per una reazione del tipo $tT + xX \rightarrow T_t \ X_x$ 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	$Ni^{2+} + 2e^- F$	$Ni^{2+} + 2e^-$
69, Riga 6 dal fondo	... la sovratensione ( $\epsilon$ )	... la sovratensione ( $\epsilon$ )
164, Riga 2	$Fe(mg/kg) = C(mg/L) \cdot 0,1 L \cdot \frac{100 mL}{V_x(mL)} \cdot \frac{1}{mL(g) \cdot kg/g} = 10000 \frac{C}{V_x}$ <p>dove... V il volume in mL...</p>	$Fe(mg/kg) = C(mg/L) \cdot 0,1 L \cdot \frac{100 mL}{V_x(mL)} \cdot \frac{1}{m(g) \cdot kg/g} = 10000 \frac{C}{V_x \cdot m}$ <p>dove... <math>V_x</math> il volume in mL...</p>
175, Didascalia figura 11.8	Spettri IR allo stato liquido (a) e allo stato vapore (b)...	Spettri IR allo stato vapore (a) e allo stato liquido (b)...
181, Nota 9	... $k = (a' + b' + c') \rightarrow (a + b + c)$	... $k = (a' + b' + c') - (a + b + c)$
222, Nota 12	... o a tre settori (v. figura 8.19, Capitolo 8)	... o a tre settori (v. BOX 10.1 in digitale)
228, Nota 17	La Figura 11.5 (v. Capitolo 11)	La Figura 14.5 (v. Capitolo 14)
250, Riga 7 dal fondo	...elettrotermico (v. paragrafo 11.4)	...elettrotermico (v. paragrafo 14.4)
282, Riga 13 dal fondo	...con cui la fluorescenza viene...	...con cui la fosforescenza viene...
286, Righe 10-13-19	<p>...quantità <math>\nu_1</math></p> <p>...di energia <math>\nu_1</math></p> <p>...assorbita (pari a <math>\nu_1</math>)</p>	<p>...quantità <math>\nu_1</math></p> <p>...di energia <math>\nu_1</math></p> <p>...assorbita (pari a <math>\nu_1</math>)</p>
290, Riga 12 dal fondo	... $\lambda_{eccitazione} = 350 \text{ nm}$ ... $\lambda_{emissione} = 453 \text{ nm}$	... $\lambda_{eccitazione} = 350 \text{ nm}$ ... $\lambda_{emissione} = 453 \text{ nm}$
291, Riga 2	$Em_{453} = 730,8 : \text{Conc} \dots$	$Em_{453} = 730,8 \cdot \text{Conc} \dots$
315, Riga 13 dal fondo	...sperimentali della figura 18.15...	...sperimentali della figura 18.16...
331, Riga 10 dal fondo	...se $R_s$ è maggiore di L.	...se $R_s$ è maggiore di 1.
336, Figura 19.7	Vedi fine di questo file	Vedi fine di questo file
359, Riga 6	Dove $C = C_s + C_G$	Dove $C = C_s + C_G$
362, Riga 11 dal fondo	...a e quindi migliore risoluzione.	...a e quindi migliore risoluzione.

PAGINA	ERRATA	CORRIGE								
397, Riga ultima	...a cui si è aggiunto lo standard.	...a cui si è aggiunto lo standard interno.								
402, Formule	$RC_{EtOH} = \frac{C_{EtOH}}{C_{nButOH}}$ $RC_{PropOH} = \frac{C_{PropOH}}{C_{nButOH}}$	$RC_{EtOH} = \frac{C_{EtOH}}{C_{ButOH}}$ $RC_{PropOH} = \frac{C_{PropOH}}{C_{ButOH}}$								
403, Righe 3-4	...mL <sub>IS(nButOH)</sub> = ...	...mL <sub>IS(ButOH)</sub> = ...								
419, Tabella 22.2	Forza del solvente (E <sup>0</sup> )	Forza del solvente (ε <sup>0</sup> )								
452, Figura A-Spettro	Ascisse: TM	Ascisse: λ								
456, Figura A-Spettro	Ascisse: Lunghezza d'onda (minuti)	Ascisse: Lunghezza d'onda (nm)								
519, Tabella 31.5	...comprese tra -∞ < z > +k. <table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr> <td>K</td> <td>P(%)</td> <td>K</td> <td>P(%)</td> </tr> </table>	K	P(%)	K	P(%)	...comprese tra -∞ < z < +k. <table border="1" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <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(%)							
527-529, Riga ultima	...di F sia compreso tra F <sub>-∞, v1, y2</sub> e F <sub>+α, v1, y2</sub> ...	...di F sia compreso tra F <sub>-∞, v1, y2</sub> e F <sub>+α, v1, y2</sub> ...								
539, Riga 10 dal fondo	...(3) H <sub>1</sub> : x <sub>A</sub> ≠ μ   H <sub>1</sub> : x <sub>A</sub> > μ   H <sub>1</sub> : x <sub>A</sub> > μ	(3) H <sub>1</sub> : x <sub>A</sub> ≠ τ   H <sub>1</sub> : x <sub>A</sub> > τ   H <sub>1</sub> : x <sub>A</sub> > τ								
545, Riga 1	...riportati nell'Esempio 14...	...riportati nell'Esempio 13...								
548, Esempio 19	$\dots \frac{x \text{ (mg/L Cr)}}{y \text{ (A}_{450})} \quad \frac{0,13}{0,095} \dots$ $b_1 = \frac{1,0686 - \frac{2,73 \cdot 1,913}{6}}{1,5379 - \frac{2,73^2}{6}} = 0,6701$	$\dots \frac{x \text{ (mg/L Cr)}}{y \text{ (A}_{450})} \quad \frac{0}{0} \quad \frac{0,13}{0,095} \dots$ $b_1 = \frac{1,0686 - \frac{2,73 \cdot 1,913}{6}}{1,5379 - \frac{2,73^2}{7}} = 0,6816$								

Figura 19.7

