

ELEMENTI DI ANALISI CHIMICA STRUMENTALE

ANALISI CHIMICA AMBIENTALE

Zanichelli Editore

R. Cozzi, P. Protti, T. Ruaro

Luglio 2013

PAGINA	ERRATA	CORRIGE
27, Tabella 1.9	Iridio	Composto $(\text{NH}_4)_2\text{IrCl}_6$ – MM 441,012 – 1 g/L 2,2943 – 0,1 M 44,101 – HCl 5%
80, Tabella 2.7 Ultima riga in basso a sinistra	> 500	> 1500
92, Riga 2	$= ME \left(\frac{mg}{meq} \right) \frac{V_{HCl} (mL) \cdot 1000 \left(\frac{mL}{L} \right)}{V_{camp} (mL)} =$	$= ME \left(\frac{mg}{meq} \right) \frac{V_{HCl} (mL) \cdot N_{HCl} \left(\frac{meq}{mL} \right) \cdot 1000 \left(\frac{mL}{L} \right)}{V_{camp} (mL)} =$
104, Riga 7	$\dots + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}\dots$	$\dots + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}\dots$
126, Riga 11	...alla concentrazione di 0,047 ppm.	...alla concentrazione di 0,0047 ppm.
157, Figura 5.8	Nitrogeno	Azoto
159, Riga 2 dal basso	...soggetti a rovesci...	...soggetti a sovesci...
163, Riga 9 dal basso	...la temperatura (T).	...la temperatura (T_A).