

Pag	Riga	Metodo	Punto	D.M. 21/10/1999	Testo rettificato
22	25	II.4	2	sodio acetato (CH ₃ COONa)	sodio acetato triidrato (CH ₃ COONa) x 3 H ₂ O
22	29	II.4	2	bario cloruro (BaCl ₂)	bario cloruro biidrato (BaCl ₂ x 2 H ₂ O)
22	39	II.4	2	sodio citrato	sodio citrato biidrato (Na ₃ C ₆ H ₅ O ₇ x 2 H ₂ O)
22	40	II.4	2	sodio bicarbonato	sodio bicarbonato (NaHCO ₃)
29	18-21	II.6	2	determinare l'esatta concentrazione...per 1000	eliminare
29	40	II.6	4	a parte un'altro campione	un altro campione a parte
32	23	III.1	2	Il valore25°C	eliminare
32	24	III.1	2	3,6 mL	3,5 mL
32	29	III.1	2	45 g	42g
33	33	III.1	6	da limitata	dalla
35	32 (tabella)	IV	4.5.1	conduttività specifica	conduttività
39	30-31	IV.2	4.1	acido solforico (H ₂ SO ₄)	acido cloridrico (HCl)
40	8	IV.2	4.4	$C_c = (V - B_c) \cdot f \cdot 30.000$ M	$C_c = (V - B_c) \cdot f \cdot 15 \cdot 1000 \cdot 2$ m
40	10	IV.2	4.4	$C_b = (T - 2V - Bb) \cdot f \cdot 15.000$ M	$C_b = (T - 2V - Bb) \cdot f \cdot 15 \cdot 1000$ m
40	13	IV.2	4.4	m moli · Kg ⁻¹	m moli (-) · Kg ⁻¹
40	14	IV.2	4.4	m moli · Kg ⁻¹	m moli (-) · Kg ⁻¹
40	26	IV.2	4.4	f =	eliminare riga
40	27	IV.2	4.4	30.000	eliminare riga
40	27	IV.2	4.4		15 = 150 mL/10 mL = rapporto volumetrico
40	28	IV.2	4.4	15.000	eliminare riga
41	8	IV.2	5.1	Li ₂ O ₃	La ₂ O ₃