

ERRATA CORRIGE
ESERCITAZIONI NUMERICHE E DI LABORATORIO DI CHIMICA DI BASE

- Pag. 14 Massa O = 72.71 g \rightarrow 4.544 mol
- Pag. 23 Esempio 2: sostituire N₂ con N₂
- Pag. 35 Esercizio 2.5: Nella reazione 2H₂O
Esercizio 2.8: 19.0 g di HNO₃
- Pag. 36 Esercizio 2.9: Fe₂S₃ non FeS₂
- Pag. 44 paragrafo obiettivo: "mediante riduzione dei rispettivi alogenuri" deve essere
sostituito con "mediante ossidazione dei rispettivi alogenuri"
- Pag. 51 Esempio 5: eliminare punto interrogativo
- Pag. 54 Esempio 7: MM = 33.5 g mol⁻¹
- Pag. 55 Esempio 8: MM = 77.8 g mol⁻¹
- Pag. 65 l'acqua potabile contiene
- Pag. 78 Esercizio 4.11: 15.0 g L⁻¹
- Pag. 79 Esercizio 4.14: "1.00 L" al posto di "un litro"
- Pag. 85 Esperienza N°2: ...0.1°C per 6 letture
- Pag. 93 P (NH₃) = 1.51 atm
- Pag. 104 Esercizio 5.3: sostituire "Calcolare la composizione..." con "Calcolare il valore di
K_c"
- Pag. 105 Esercizio 5.8: K_c è adimensionale "0.0640"
- Pag. 155 Esperienza N°5: Preparazione della soluzione: Sostituire "... di acido acetico e con 50
mL..." con "... di acido acetico 0.200 M con 50 mL..."
- Pag. 170 Esercizio 7.10: Considerare 1.00 L di soluzione
- Pag. 171 Esercizio 7.13: Considerare 1.00 L di soluzione
- Pag. 183 F/RT = 39.0 V
- Pag. 193 Esercizio 8.5: Cambiare ordine nella definizione della cella Ni/Ni²⁺//Cu²⁺/Cu
Esercizio 8.10: Cambiare ordine nella definizione della cella Zn/Zn²⁺//Cl₂/Cl⁻