

## Esercitazioni Numeriche e di Laboratorio di Chimica di Base

### Soluzioni Esercizi Capitolo 4

- 4.1 R = 870 g
- 4.2 R = 2250 g
- 4.3 R = 4.88 g
- 4.4 R = 0.500 L
- 4.5 R = 0.885 m
- 4.6 R = 0.157
- 4.7 R = 28.1 mL
- 4.8 R = 335 mL
- 4.9 R = 2.62 m
- 4.10 R = 62.9 g
- 4.11 Correggere nel testo  $[\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6] = 15.0 \text{ g L}^{-1}$  ; R = 8.60 L
- 4.12 R = 0.0909 L
- 4.13 R = 2.14 L ; 0.860 L
- 4.14 R = 0.707 L ; 0.293 L
- 4.15 R = 154 mL; 846 mL
- 4.16 R = 6.22 M ; 9.32 m
- 4.17 R = 4.10 M; 3.66 m
- 4.18 R = 10.3 M ;  $0.777 \text{ g mL}^{-1}$
- 4.19 R = 37.5 mL
- 4.20 R = 2.28 M
- 4.21 R = 0.890
- 4.22 R = - 0.210°C
- 4.23 R = 758 Torr
- 4.24 R = 0.0228 atm
- 4.25 R = 90.7 g mol<sup>-1</sup>
- 4.26 R = 258 g mol<sup>-1</sup>
- 4.27 R = 7.22 atm
- 4.28 R = 1.66 K
- 4.29 R = 31.7° C
- 4.30 R = 5069 g mol<sup>-1</sup>
- 4.31 R = 21.6 K
- 4.32 R = 0.200
- 4.33 R = 27.4 atm