

## Esercitazioni Numeriche e di Laboratorio di Chimica di Base

### Soluzioni Esercizi Capitolo 1

- 1.1  $R = 49.1 \text{ g}$
- 1.2  $R_1 = 172.2 \text{ g mol}^{-1}$ ;  $R_2 = 11.9 \text{ g}$
- 1.3  $R = 1.08 \cdot 10^{23} \text{ atomi}$
- 1.4  $R = 0.731 \text{ g}$
- 1.5  $R = 46.6 \text{ g}$
- 1.6  $R = 112 \text{ g}$
- 1.7  $R_1 = 0.0722 \text{ mol}$ ;  $R_2 = 1.30 \text{ g}$
- 1.8  $R = \% \text{ Fe in FeCl}_2 = 44.061$ ;  $\% \text{ Fe in FeCl}_3 = 34.429\%$
- 1.9  $R = \% \text{ C} = 15.867$ ;  $\% \text{ H} = 2.2192$ ;  $\% \text{ O} = 63.407$ ;  $\% \text{ N} = 18.504$
- 1.10  $R = \text{CrCl}_3$
- 1.11  $R = \text{C}_3\text{H}_2\text{Cl}$
- 1.12  $R = \text{PCl}_3$
- 1.13  $R = \text{Na}_2\text{CO}_3$
- 1.14  $R = 63.5 \text{ u.m.a.}$
- 1.15  $R = \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$