

Musterlösungen zur Aufgabe 1 und 2c auf der Seite 6 (Formelschreibweise von Salzen)

Aufgabe 1:

- (i) Ionen-Schreibweise: $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^-$ Einfache Schreibweise: AgCl
- (ii) Ionen-Schreibweise: $3 \text{Mg}^{2+} + 2 \text{PO}_4^{3-}$ Einfache Schreibweise: $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- (iii) Ionen-Schreibweise: $\text{Cu}^{2+} + 2 \text{NO}_3^-$ Einfache Schreibweise: $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

Aufgabe 2c:

- (i) Ionen-Schreibweise: $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$ Einfache Schreibweise: CaCO_3
- (ii) Ionen-Schreibweise: $3 \text{Ca}^{2+} + 2 \text{PO}_4^{3-}$ Einfache Schreibweise: $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- (iii) Ionen-Schreibweise: $\text{Na}^+ + \text{OH}^-$ Einfache Schreibweise: NaOH
- (iv) Ionen-Schreibweise: $\text{NH}_4^+ + \text{NO}_3^-$ Einfache Schreibweise: NH_4NO_3