



# ZUSAMMENFASSUNG CHEMISCHE SPRACHE UND REAKTIONSGLEICHUNGEN

Zusammenfassung zur Chemie-Prüfung über die  
chemische Sprache und Reaktionsgleichungen

Exposee

Zusammenfassung zur Chemie-Prüfung über die chemische Sprache und  
Reaktionsgleichungen vom 2.11.2017

RaviAnand Mohabir  
ravianand.mohabir@stud.altekanti.ch  
<https://dan6erbond.github.io>

## Inhalt

|  |   |
|--|---|
| Chemische Sprache und Reaktionsgleichungen .....   | 2 |
| Sie wissen, was der Massenerhaltungssatz aussagt (Kap. 2.1).....   | 2 |
| Sie wissen, was das Gesetz der konstanten Massenverhältnisse aussagt (2.1) .....   | 2 |
| Sie können die Begriffe Hypothese, Experimente, Erkenntnisse, Theorie erklären und in einen sinnvollen Zusammenhang bringen. (2.1) .....   | 2 |
| Sie wissen, wie die Elementsymbole zustande kommen und kennen die Regeln für das Schreiben von Formeln. (2.2).....   | 2 |
| Sie wissen, was Reaktionsgleichungen aussagen und können sie formulieren (von Deutsch auf «Chemisch» übersetzen und umgekehrt) und stöchiometrische (korrekt bezüglich Massenerhaltungsgesetz aufstellen. (2.2)..... | 2 |
| Chemische Berechnungen.....  | 2 |
| Sie können erklären, was die relative Atommasse ist.....   | 2 |
| Sie können erklären, was die Einheit 1u ist.....   | 2 |
| Sie können Molekül- resp. Formelmassen berechnen.....  | 2 |



## Chemische Sprache und Reaktionsgleichungen

Sie wissen, was der Massenerhaltungssatz aussagt (Kap. 2.1)

Sie wissen, was das Gesetz der konstanten Massenverhältnisse aussagt (2.1)

Sie können die Begriffe Hypothese, Experimente, Erkenntnisse, Theorie erklären und in einen sinnvollen Zusammenhang bringen. (2.1)

Sie wissen, wie die Elementsymbole zustande kommen und kennen die Regeln für das Schreiben von Formeln. (2.2)

Sie wissen, was Reaktionsgleichungen aussagen und können sie formulieren (von Deutsch auf «Chemisch» übersetzen und umgekehrt) und stöchiometrische (korrekt bezüglich Massenerhaltungsgesetz aufstellen. (2.2)

## Chemische Berechnungen

Sie können erklären, was die relative Atommasse ist.

Sie können erklären, was die Einheit 1u ist.

Sie können Molekül- resp. Formelmassen berechnen.

