



ZUSAMMENFASSUNG CHEMISCHE BERECHNUNGEN

Zusammenfassung zur Chemie-Prüfung über
chemische Berechnungen

Exposee

Zusammenfassung zur Chemie-Prüfung über chemische Berechnungen vom 2.11.2017

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

Inhalt

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 Berechnungen

Sie können erklären, was die relative Atommasse ist.

Man vergleicht das Gewicht eines Atoms mit dem Gewicht eines anderen Atoms um eine relative Atommasse anzugeben. Wasserstoff ist 8-mal leichter als Sauerstoff.

Sie können erklären, was die Einheit 1u ist.

1u ist definiert als ein Zwölftel der Masse des Kohlenstoffnuklids ^{12}C also etwa $1,6 \cdot 10^{-27}$ kg.

Im Periodensystem ist die Masse eines Elements immer in u (units) angegeben.

Sie können Molekül- resp. Formelmassen berechnen.

Molekülmasse

C: 12,0u

O₂: 16,0u • 2 = 32,0u

Formelmasse

CO₂: 12,0u + 32,0u = 44,0u

