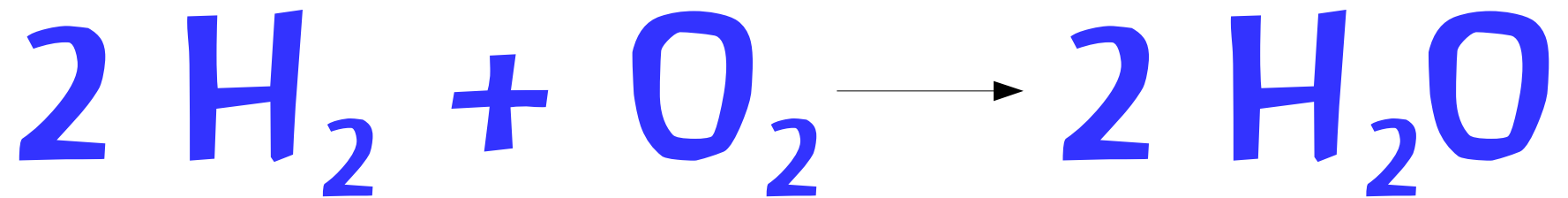


Chemische Formeln - 2

Reaktionsgleichungen

Chemische Formeln - 2



In dieser Präsentation lernst du

- wie man Reaktionsgleichungen aufstellt.

Du benötigst dazu diese Tabelle:



Chemische Formeln - 2

1. Schritt

- Im Experiment wird festgestellt, welche Stoffe bei der chemischen Reaktion verschwinden (Ausgangsstoffe = Edukte) und welche neu entstehen (Endstoffe = Produkte). Aus diesen wird die Wortgleichung erstellt:



Chemische Formeln - 2

2. Schritt

- Mit Hilfe der Wertigkeiten (Tabelle) werden nun die Formeln aufgestellt

- Magnesium Mg
- Sauerstoff O_2 ¹⁾
- Magnesiumoxid: MgO ²⁾

Anmerkungen:

1) Gase kommen als zweiatomige Moleküle vor, deshalb die 2 !

2) Magnesium und Sauerstoff sind beide zweiwertig !

Du benötigst dazu diese Tabelle:



Chemische Formeln - 2

3. Schritt

- Schreibe nun die Gleichung mit den Formeln

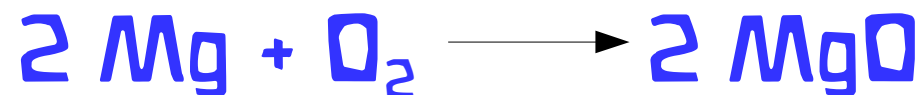


- Das ist so noch nicht korrekt weil
 - Auf der linken Seite steht **1** Mg-Atom und **2** O-Atome
 - Auf der rechten Seiten stehen **1** Mg-Atom und nur **1** O-Atom

Chemische Formeln - 2

4. Schritt

- Wir korrigieren die Gleichung:



- Und schon stimmt die Gleichung:
 - Auf der linken Seite stehen 2 Mg-Atom und 2 O-Atome
 - Auf der rechten Seiten stehen 2 Mg-Atom und ebenfalls 2 O-Atom

Chemische Formeln - 2

Aufgaben dazu

- findest du >> hier

Chemische Formeln - 2

Wie geht's weiter ?

Stöchiometrische Berechnungen

