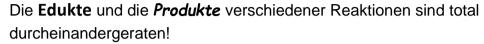
Datum:
--------

## Formelsalat Reaktionsgleichung

Bei den folgenden Reaktionen handelt es sich um Synthesen und Analysen.





- 1) Kombiniere die passenden Reaktionspartner und schreibe die Reaktionen als Wortgleichungen auf. Es müssen alle Reaktionspartner benutzt werden.
- 2) Erstelle aus der Wortgleichung die Reaktionsgleichung in Formelschreibweise.
- 3) Unterreiche Metalle blau, Salze rot, Moleküle orange und Nichtmetalle grün.

## **Natrium** Magnesiumoxid Magnesium Chlor Aluminiumo+id Silber(I)-sulfid Sauerstoff Calcium Eisen Eisen(II)-sulfid Silber Sauerstoff Aluminium Schwefel Stickstoff Schwefel Wasser Sauerstoff Calciumnitrid

## <u>Lösung:</u>

Natrium + Chlor → Natriumchlorid 2 Na + Cl<sub>2</sub> → 2 NaCl

Magnesium + Sauerstoff → Magnesiumoxid 2 Mg + O<sub>2</sub> → 2 MgO

Eisen + Schwefel → Eisen(II)-sulfid Fe + S → FeS

Calcium + Stickstoff  $\rightarrow$  Calciumnitrid 3 Ca + N<sub>2</sub>  $\rightarrow$  Ca<sub>3</sub>N<sub>2</sub>

Wasser  $\rightarrow$  Sauerstoff + Wasserstoff 2 H<sub>2</sub>O  $\rightarrow$  2 H<sub>2</sub> + O<sub>2</sub>

Silber(I)-sulfid  $\rightarrow$  Silber + Schwefel Ag<sub>2</sub>S  $\rightarrow$  2 Ag + S

Aluminium + Sauerstoff  $\rightarrow$  Aluminiumoxid 4 AI + 3 O<sub>2</sub>  $\rightarrow$  2 AI<sub>2</sub>O<sub>3</sub>