

Salzbildung

Führe die Tabelle im Sinne des ersten Beispiels weiter!

| | Natrium und Fluor reagieren zu einem Salz | Calcium und Chlor reagieren zu einem Salz |
|---|--|---|
| a) Reaktionsgleichung | | |
| b) Trage die Elektronen-Verteilung ein: Zeichne Valenzelektronen rot! | <p style="text-align: center;">Na F</p> | |
| c) Auf welche Weise erreichen die an der Reaktion beteiligten Elemente ihr Oktett? | Na: _____ F: _____ | |
| d) Formuliere die Ionengleichungen! Achte darauf, ob das Element atomar oder molekular vorkommt! | $\text{Na} \quad \left \cdot 2 \right.$ $\text{F}_2 + 2 e^- \rightarrow 2 \text{F}^-$ | |
| e) Formuliere die Gesamtgleichung (vorsicht: vorher Elektronen-Anzahl durch Multiplikation bei d) ausgleichen!) | | |

| Natrium und Sauerstoff reagieren zu einem Salz | Magnesium und Stickstoff reagieren zu einem Salz |
|--|--|
| | |
| | |
| | |
| | |
| | |

Erstelle nun die Ionengleichungen und die Gesamtgleichung für folgende Reaktionen:

- a) Strontium reagiert mit Schwefel
- b) Beryllium reagiert mit Brom
- c) Eisen reagiert mit Sauerstoff zum Eisen(III)oxid