

## REAKTIONSGLEICHUNGEN

H <sub>2</sub> F <sub>2</sub> Flusssäure	SiO <sub>2</sub> Quarzglas
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> Traubenzucker	CO <sub>2</sub>
NaBF <sub>4</sub> Natriumtetrafluoroborat	
NaBH <sub>4</sub> Natriumborhydrid	B <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Diboran
O <sub>3</sub> Ozon	BF <sub>3</sub>
	SiF <sub>4</sub>

- Lies die Informationen → *Zusammenfassung* „Kapitel 4“ Punkt 2 „Die chemische Gleichung“ durch.
- Erstelle folgende Reaktionsgleichungen:
  - $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KClO}_4 + \text{KCl}$
  - $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
  - $\text{As}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{AsCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
  - Pflanzen erzeugen in der Photosynthese Traubenzucker und Sauerstoff. dazu verwenden sie neben Wasser Kohlendioxid aus der Luft.
  - Flusssäure wird verwendet um Glas zu ätzen. Dabei entsteht Siliciumtetrafluorid und Wasser.
  - Leitet man Bortrifluorid in eine Lösung aus Natriumborhydrid ein, entsteht Diboran und Natriumtetrafluoroborat.
  - Stratospheric ozone is able to remove damaging UV-radiation from sunlight. In this reaction the radiation is absorbed and molecular oxygen is formed. Write the balanced equation for this process.
  - Bei der Verbrennung von Benzin (hier als C<sub>8</sub>H<sub>18</sub>) entsteht Kohlendioxid und Wasser.
- Lösungsblatt in die Mappe einheften.