

jetz auszuscheiden. 2 gleiche  $\frac{1}{2}$  H<sub>2</sub>O  
 je nach  $\frac{1}{2}$  H<sub>2</sub>O, mit C<sub>2</sub> nach  
 N. d. d. d. d.

$\frac{1}{2}$  H<sub>2</sub>O  
 $\frac{1}{2}$  H<sub>2</sub>O

Es ist jedoch zu beachten, dass  
 auch die anderen Gase des  
 Gases zu berücksichtigen sind,  
 das sich bei der Verbrennung  
 gebildet hat.

Die wichtigste Reaktion ist  
 die des H<sub>2</sub>O, das durch die  
 Verbrennung des Kohlenstoffes  
 entsteht, und die des  
 Stickstoffes, das durch die  
 Verbrennung des Stickstoffes  
 entsteht.

Die wichtigsten Reaktionen sind  
 die des H<sub>2</sub>O, das durch die  
 Verbrennung des Kohlenstoffes  
 entsteht, und die des  
 Stickstoffes, das durch die  
 Verbrennung des Stickstoffes  
 entsteht.

Mit Berücksichtigung der  
 verschiedenen Reaktionen, die  
 stattfinden, und der  
 verschiedenen Reaktionen, die  
 stattfinden, und der  
 verschiedenen Reaktionen, die  
 stattfinden.

$$3(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}) + 2(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{O})$$

$$= 1 \text{ H}_2\text{O} + 1 \text{ H}_2\text{O}$$

Es ist jedoch zu beachten, dass

$$\begin{array}{l} \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} \\ \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} \\ \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} \\ \hline 1 \text{ H}_2\text{O} \end{array}$$

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>