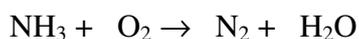
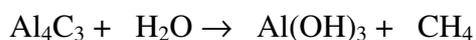
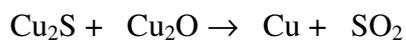
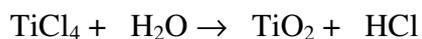
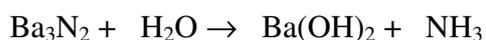
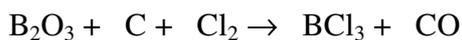
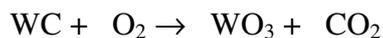
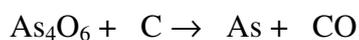
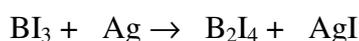
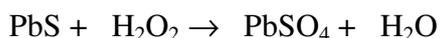
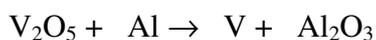
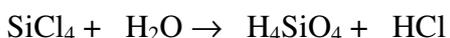
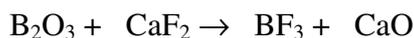
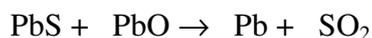
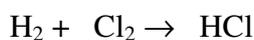
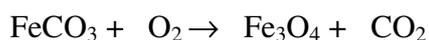
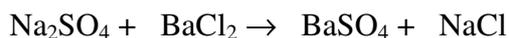
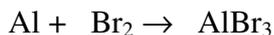
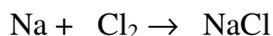
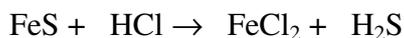
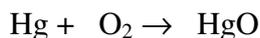


**Gleichungen richtig stellen:**Du darfst **nur** Koeffizienten hinzufügen!**Mit der Einheit mol rechnen:**

Vorgangsweise:

Gleichung aufstellen → Ansatz → Rechnung

(1) [ $\text{Hg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{HgO}$ ] Stelle erst die Gleichung richtig, dann berechne, wie viel Gramm Quecksilber mit einem mol Sauerstoff reagieren.

(2) Wie viel Gramm  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  entstehen aus einem mol Calcium?

(3) Wie viel Liter Sauerstoff entstehen aus einem Liter Wasser?

(4) Technische Wasserstofferzeugung: Aus *einem* Liter Methan bekommt man wie viel Liter  $\text{H}_2$ ?

(5) Aus einem Kilogramm  $\text{O}_2$  werden in der Stratosphäre wie viele Kilogramm Ozon?

(6) Wie viele Kilogramm  $\text{FeCO}_3$  braucht man für ein Kilogramm Eisen?

(7) [ $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$ ] Stelle die Reaktionsgleichung richtig, dann berechne, wie viel  $\text{P}_4\text{O}_{10}$  man für 1kg Phosphorsäure  $\text{H}_3\text{PO}_4$  braucht.

(8) Aus 1 kg  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  werden wie viele kg Eisen?

(9) Aus einem mol Kohlenstoff entstehen wie viele Gramm Kohlensäure ( $\text{H}_2\text{CO}_3$ )?

(10) Aus einem mol Glucose ( $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ) entstehen bei der Oxidation wie viele Gramm Kohlendioxid?

Lösungen unter

[http://www.brg19.at/~eid/pdf/Loesung\\_7\\_03\\_gl](http://www.brg19.at/~eid/pdf/Loesung_7_03_gl)

Bzw.

[http://www.brg19.at/~eid/pdf/Loesung\\_7\\_03\\_Mol](http://www.brg19.at/~eid/pdf/Loesung_7_03_Mol)