

Bitte Koeffizienten, wo nötig, ergänzen:

- 001 $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 002 $\text{S}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
- 003 $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$
- 004 $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- 005 $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- 006 $\text{C}_{10}\text{H}_{16} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{C} + \text{HCl}$
- 007 $\text{Si}_2\text{H}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 008 $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- 009 $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 010 $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
- 011 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$
- 012 $\text{K} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{KBr}$
- 013 $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 014 $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
- 015 $\text{C}_7\text{H}_{16} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 016 $\text{SiO}_2 + \text{HF} \rightarrow \text{SiF}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 017 $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- 018 $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KClO}_4 + \text{KCl}$
- 019 $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
- 020 $\text{Sb} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Sb}_4\text{O}_6$
- 021 $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 022 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$
- 023 $\text{PCl}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCl} + \text{H}_3\text{PO}_4$
- 024 $\text{H}_2\text{S} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{S}_8 + \text{HCl}$
- 025 $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$
- 026 $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
- 027 $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}$
- 028 $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2$
- 029 $\text{SiCl}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_4\text{SiO}_4 + \text{HCl}$
- 030 $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$
- 031 $\text{CO}_2 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{OC}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 032 $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 033 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3$
- 034 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{HI} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 035 $\text{Al} + \text{FeO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$
- 036 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- 037 $\text{P}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10}$
- 038 $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH}$
- 039 $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
- 040 $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{O}_2$
- 041 $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2$
- 042 $\text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$
- 043 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + \text{CaSO}_4$
- 044 $\text{FeCl}_3 + \text{NH}_4\text{OH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- 045 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6 \text{SiO}_2 \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10} + \text{CaSiO}_3$
- 046 $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3$
- 047 $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$
- 048 $\text{H}_3\text{BO}_3 \rightarrow \text{H}_4\text{B}_6\text{O}_{11} + \text{H}_2\text{O}$
- 049 $\text{Mg} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2$
- 050 $\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$

Die gelösten Reaktionsgleichungen:

001	$2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}$
002	$\text{S}_8 + 12 \text{O}_2 \rightarrow 8 \text{SO}_3$
003	$2 \text{HgO} \rightarrow 2 \text{Hg} + \text{O}_2$
004	$\text{Zn} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
005	$2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$
006	$\text{C}_{10}\text{H}_{16} + 8 \text{Cl}_2 \rightarrow 10 \text{C} + 16 \text{HCl}$
007	$4 \text{Si}_2\text{H}_3 + 11 \text{O}_2 \rightarrow 8 \text{SiO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
008	$4 \text{Fe} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$
009	$2 \text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2 + 15 \text{O}_2 \rightarrow 14 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
010	$4 \text{FeS}_2 + 11 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3 + 8 \text{SO}_2$
011	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2 \rightarrow 2 \text{Fe} + 3 \text{H}_2\text{O}$
012	$2 \text{K} + \text{Br}_2 \rightarrow 2 \text{KBr}$
013	$2 \text{C}_2\text{H}_2 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
014	$2 \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
015	$\text{C}_7\text{H}_{16} + 11 \text{O}_2 \rightarrow 7 \text{CO}_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$
016	$\text{SiO}_2 + 4 \text{HF} \rightarrow \text{SiF}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$
017	$2 \text{KClO}_3 \rightarrow 2 \text{KCl} + 3 \text{O}_2$
018	$4 \text{KClO}_3 \rightarrow 3 \text{KClO}_4 + \text{KCl}$
019	$\text{P}_4\text{O}_{10} + 6 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 4 \text{H}_3\text{PO}_4$
020	$4 \text{Sb} + 3 \text{O}_2 \rightarrow \text{Sb}_4\text{O}_6$
021	$\text{C}_3\text{H}_8 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$
022	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} \rightarrow 2 \text{Fe} + 3 \text{CO}_2$
023	$\text{PCl}_5 + 4 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 5 \text{HCl} + \text{H}_3\text{PO}_4$
024	$8 \text{H}_2\text{S} + 8 \text{Cl}_2 \rightarrow \text{S}_8 + 16 \text{HCl}$
025	$3 \text{Fe} + 4 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4 \text{H}_2$
026	$\text{N}_2 + 3 \text{H}_2 \rightarrow 2 \text{NH}_3$
027	$2 \text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{N}_2\text{O}$
028	$6 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{O}_2$
029	$\text{SiCl}_4 + 4 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_4\text{SiO}_4 + 4 \text{HCl}$
030	$2 \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$
031	$\text{CO}_2 + 2 \text{NH}_3 \rightarrow \text{OC}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$
032	$2 \text{Al}(\text{OH})_3 + 3 \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6 \text{H}_2\text{O}$
033	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 6 \text{KOH} \rightarrow 3 \text{K}_2\text{SO}_4 + 2 \text{Fe}(\text{OH})_3$
034	$\text{H}_2\text{SO}_4 + 8 \text{HI} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + 4 \text{I}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$
035	$2 \text{Al} + 3 \text{FeO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3 \text{Fe}$
036	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow 2 \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
037	$\text{P}_4 + 5 \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10}$
038	$\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{KOH}$
039	$4 \text{Al} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3$
040	$2 \text{Na}_2\text{O}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 4 \text{NaOH} + \text{O}_2$
041	$\text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2$
042	$2 \text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_5 + 3 \text{H}_2\text{O}$
043	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3 \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow 2 \text{Al}(\text{OH})_3 + 3 \text{CaSO}_4$
044	$\text{FeCl}_3 + 3 \text{NH}_4\text{OH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3 \text{NH}_4\text{Cl}$
045	$4 \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 12 \text{SiO}_2 \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10} + 12 \text{CaSiO}_3$
046	$\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{HNO}_3$
047	$2 \text{Al} + 6 \text{HCl} \rightarrow 2 \text{AlCl}_3 + 3 \text{H}_2$
048	$6 \text{H}_3\text{BO}_3 \rightarrow \text{H}_4\text{B}_6\text{O}_{11} + 7 \text{H}_2\text{O}$
049	$3 \text{Mg} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2$
050	$2 \text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$