

Übungen zum Aufstellen von Reaktionsgleichungen

- (1) $\text{Pb} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Pb}_3\text{O}_4$
- (2) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{Al} \rightarrow \text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$
- (3) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- (4) $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- (5) $\text{C}_4\text{H}_8\text{O} + \text{Cu}_2\text{O} \rightarrow \text{Cu} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- (6) $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- (7) $\text{O}_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3$
- (8) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- (9) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{KOH} \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- (10) $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- (11) $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
- (12) $\text{AlCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaAl}(\text{OH})_4$
- (13) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
- (14) _____ + $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$
- (15) $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{Cl}_2 + \text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Die folgenden (nach Größe sortierten) stöchiometrischen Zahlenwerte müssten bei korrekter Lösung aller Gleichungen herauskommen:

		Buchstabe-Ziffer-Kombi			Buchstabe-Ziffer-Kombi
A	1.2.3		I	1.2.3.6.	
B	1.2.3.		K	1.2.4.4.	
C	1.1.2.2.		L	1.4.4.11.22.	
D	1.1.3.3.		M	2.8.10.13.	
E	1.1.3.4.		N	3.4.8.9.	
F	1.2.2.2.		O	4.4.6.7.	
G	1.2.3.3.		P		
H	1.2.3.3.				