

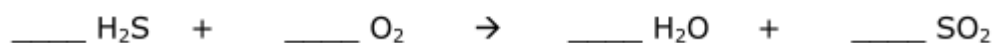
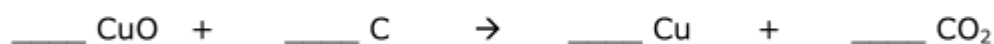
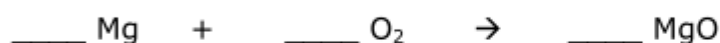
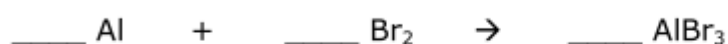
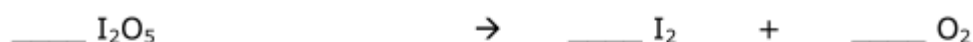
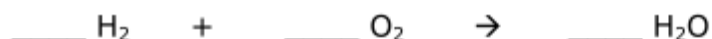
Name:

Klasse:

Datum:

Manchmal lassen sich Reaktionsgleichungen nur schwer aufstellen. Hier noch ein paar Tipps, die dir helfen können:

- Mit welcher Atomsorte sollte man anfangen? Meist eignet sich die Atomsorte, die links und rechts je nur einmal auftaucht. Atomsorten, die auf einer Seite in mehreren Summenformeln auftauchen, sollten zuletzt ausgeglichen werden.
- Wie geht man vor, wenn die Anzahl der Atome einer Atomsorte auf einer Seite gerade, auf der anderen ungerade ist? Multipliziere so, dass die ungerade Zahl gerade wird!
- Was mache ich, wenn ich gar nicht weiter komme? Manchmal muss man einfach ausprobieren.

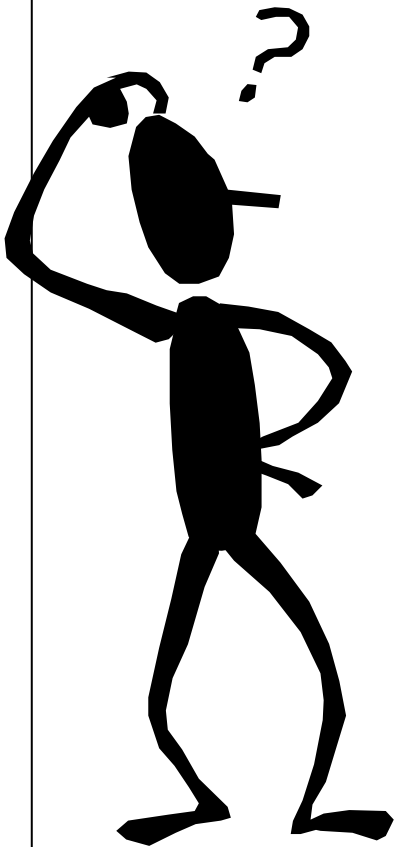


1. Natrium reagiert mit Chlor zu Natriumchlorid.
2. Stickstoff und Wasserstoff reagieren zu Ammoniak.
3. Wasserstoffperoxid reagiert zu Wasser und Sauerstoff.
4. Schwefeldioxid reagiert mit Sauerstoff zu Schwefeltrioxid.
5. Kohlenstoffdioxid und Kohlenstoff reagieren zu Kohlenstoffmonoxid.
6. Schwefeldioxid reagiert mit Hydrogensulfid zu Wasser und Schwefel.
7. Kohlenstoffdisulfid reagiert mit Sauerstoff zu Kohlenstoffdioxid und Schwefeldioxid.
8. Eisen(III)-oxid und Kohlenstoffmonoxid reagieren zu Eisen und Kohlenstoffdioxid.

Name:

Klasse:

Datum:



- a) $\underline{\quad} \text{Na} + \underline{\quad} \text{Cl}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{NaCl}$
 b) $\underline{\quad} \text{CH}_4 + \underline{\quad} \text{O}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{CO}_2 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$
 c) $\underline{\quad} \text{SO}_2 + \underline{\quad} \text{O}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{SO}_3$
 d) $\underline{\quad} \text{HCl} + \underline{\quad} \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{MgCl}_2 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$
 e) $\underline{\quad} \text{Ca} + \underline{\quad} \text{HI} \rightarrow \underline{\quad} \text{CaI}_2 + \underline{\quad} \text{H}_2$
 f) $\underline{\quad} \text{H}_2 + \underline{\quad} \text{O}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$
 g) $\underline{\quad} \text{Al} + \underline{\quad} \text{O}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{Al}_2\text{O}_3$
 h) $\underline{\quad} \text{N}_2 + \underline{\quad} \text{H}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{NH}_3$
 i) $\underline{\quad} \text{Na} + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O} \rightarrow \underline{\quad} \text{NaOH} + \underline{\quad} \text{H}_2$
 j) $\underline{\quad} \text{H}_3\text{PO}_4 + \underline{\quad} \text{Li} \rightarrow \underline{\quad} \text{Li}_3\text{PO}_4 + \underline{\quad} \text{H}_2$
 k) $\underline{\quad} \text{C}_4\text{H}_{10} + \underline{\quad} \text{O}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{CO}_2 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$
 l) $\underline{\quad} \text{Na}_2\text{O} + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O} \rightarrow \underline{\quad} \text{NaOH}$
 m) $\underline{\quad} \text{KOH} + \underline{\quad} \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{\quad} \text{K}_2\text{SO}_4 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$
 n) $\underline{\quad} \text{Ag} + \underline{\quad} \text{S} \rightarrow \underline{\quad} \text{Ag}_2\text{S}$
 o) $\underline{\quad} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \underline{\quad} \text{O}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{CO}_2 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$
 p) $\underline{\quad} \text{FeS}_2 + \underline{\quad} \text{O}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{Fe}_2\text{O}_3 + \underline{\quad} \text{SO}_2$
 q) $\underline{\quad} \text{H}_2\text{SO}_4 + \underline{\quad} \text{BaCl}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{HCl} + \underline{\quad} \text{BaSO}_4$
 r) $\underline{\quad} \text{Mg}_3\text{N}_2 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O} \rightarrow \underline{\quad} \text{NH}_3 + \underline{\quad} \text{Mg}(\text{OH})_2$
 s) $\underline{\quad} (\text{NH}_4)\text{OH} + \underline{\quad} \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{\quad} (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$
 t) $\underline{\quad} \text{NaOH} + \underline{\quad} \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \underline{\quad} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$
 u) $\underline{\quad} \text{NH}_3 + \underline{\quad} \text{O}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{NO} + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O}$
 v) $\underline{\quad} \text{NO} + \underline{\quad} \text{O}_2 \rightarrow \underline{\quad} \text{NO}_2$
 w) $\underline{\quad} \text{NO}_2 + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O} \rightarrow \underline{\quad} \text{HNO}_3 + \underline{\quad} \text{HNO}_2$
 x) $\underline{\quad} \text{Cu} + \underline{\quad} \text{HNO}_3 \rightarrow \underline{\quad} \text{CuO} + \underline{\quad} \text{H}_2\text{O} + \underline{\quad} \text{NO}$
 y) $\underline{\quad} \text{NaNO}_3 \rightarrow \underline{\quad} \text{NaNO}_2 + \underline{\quad} \text{O}_2$
 z) $\underline{\quad} \text{P}_4\text{O}_{10} + \underline{\quad} \text{C} \rightarrow \underline{\quad} \text{P}_4 + \underline{\quad} \text{CO}$