

Lösungsblatt: Erstellen von Reaktionsgleichungen 1

:

1. Kalium reagiert mit Phosphor $3 \text{ K} + \text{ P} \rightarrow \text{ K}_3\text{ P}$
2. Aluminium reagiert mit Schwefel $2 \text{ Al} + 3 \text{ S} \rightarrow \text{ Al}_2\text{ S}_3$
3. Aluminium reagiert mit Fluor* $2 \text{ Al} + 3 \text{ F}_2 \rightarrow 2 \text{ AlF}_3$
4. Magnesium reagiert mit Chlor* $\text{ Mg} + \text{ Cl}_2 \rightarrow \text{ MgCl}_2$
5. Kalium reagiert mit Stickstoff* $6 \text{ K} + \text{ N}_2 \rightarrow 2 \text{ K}_3\text{ N}$
6. Calcium reagiert mit Stickstoff* $3 \text{ Ca} + \text{ N}_2 \rightarrow \text{ Ca}_3\text{ N}_2$
7. Eisen-(III)-oxid reagiert mit Kohlenstoff zu Eisen und Kohlenstoffdioxid $2 \text{ Fe}_2\text{ O}_3 + 3 \text{ C} \rightarrow 4 \text{ Fe} + 3 \text{ CO}_2$
8. Natrium reagiert mit Wasser zu Natronlauge (Natriumhydroxid) und Wasserstoff* $2 \text{ Na} + 2 \text{ H}_2\text{ O} \rightarrow 2 \text{ NaOH} + \text{ H}_2$
9. Magnesium reagiert mit Kohlenstoffdioxid zu Magnesiumoxid und Kohlenstoff $2 \text{ Mg} + \text{ CO}_2 \rightarrow 2 \text{ MgO} + \text{ C}$
10. Kupfer-(II)-oxid reagiert mit Wasserstoff* zu Kupfer und Wasser $\text{ CuO} + \text{ H}_2 \rightarrow \text{ Cu} + \text{ H}_2\text{ O}$
11. Boroxid reagiert mit Schwefelsäure zu Borsulfat und Wasser (siehe Infoblatt <i>Säuren</i>) $\text{ B}_2\text{ O}_3 + 3 \text{ H}_2\text{ SO}_4 \rightarrow \text{ B}_2(\text{ SO}_4)_3 + 3 \text{ H}_2\text{ O}$
12. Eisen (Wertigkeit:III) reagiert mit Salpetersäure zu Eisennitrat und Wasserstoff* $2 \text{ Fe} + 6 \text{ HNO}_3 \rightarrow 2 \text{ Fe}(\text{ NO}_3)_3 + 3 \text{ H}_2$
13. Beryllium reagiert mit Phosphorsäure zu Berylliumphosphat und Wasserstoff* $3 \text{ Be} + 2 \text{ H}_3\text{ PO}_4 \rightarrow \text{ Be}_3(\text{ PO}_4)_2 + 3 \text{ H}_2$