

Komplexere Übungen zu Reaktionsgleichungen (III)

Arbeitsauftrag: Entwickle nach dem dazugehörigen Arbeitsblatt die richtigen Koeffizienten und berichtige die Gleichungen!

1. $\text{FeS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{SO}_2$
2. $\text{CuO} + \text{C} \rightarrow \text{Cu} + \text{CO}_2$
3. $\text{Mg} + \text{Cu}_2\text{O} \rightarrow \text{MgO} + \text{Cu}$
4. $\text{FeS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
5. $\text{Cu}_2\text{O} + \text{Zn} \rightarrow \text{Cu} + \text{ZnO}$
6. $\text{CuO} + \text{Fe} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Cu}$
7. $\text{Al} + \text{Cu}_2\text{O} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cu}$
8. $\text{FeS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{SO}_3$
9. $\text{Al} + \text{ZnO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Zn}$
10. $\text{FeS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_3$
11. $\text{CuO} + \text{Fe} \rightarrow \text{Cu} + \text{Fe}_3\text{O}_4$
12. $\text{Al} + \text{MgO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Mg}$
13. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{S} \rightarrow \text{Al} + \text{SO}_2$
14. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{SO} \rightarrow \text{Al} + \text{SO}_3$
15. $\text{B}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{B(OH)}_3$
16. $\text{MgO} + \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
17. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
18. $\text{Mg} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{MgO} + \text{C}$
19. $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2$
20. $\text{TiO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{TiCl}_4 + \text{H}_2\text{O}$
21. $\text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{MnO(OH)}_2$
- 22.