

Einfache und komplexere Übungen zu Reaktionsgleichungen (II)

Aufgabenstellung: Berichtige folgende Reaktionsgleichungen. Beachte dabei: Ist die Formel in ihrem Anzahlverhältnis der Elemente in der Verbindung gegeben, kann sie nicht mehr verändert werden! Für weitere Anleitungen siehe das Arbeitsblatt https://www.hamm-chemie.de/k9/k9ab/reaktionsgleichung_01.htm

1. $\text{Ag} + \text{S} \longrightarrow \text{Ag}_2\text{S}$
2. $\text{Zn} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{ZnO}$
3. $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
4. $\text{Cu} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CuO}$
5. $\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{MgO}$
6. $\text{Cu} + \text{S} \longrightarrow \text{Cu}_2\text{S}$
7. $\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
8. $\text{Al} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
9. $\text{FeS} + \text{O}_2 \text{ -----> } \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{SO}_2$
10. $\text{CuO} + \text{C} \text{ -----> } \text{Cu} + \text{CO}_2$
11. $\text{Mg} + \text{Cu}_2\text{O} \text{ -----> } \text{MgO} + \text{Cu}$
12. $\text{FeS} + \text{O}_2 \text{ -----> } \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
13. $\text{Cu}_2\text{O} + \text{Zn} \text{ -----> } \text{Cu} + \text{ZnO}$
14. $\text{CuO} + \text{Fe} \text{ -----> } \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Cu}$
15. $\text{Al} + \text{Cu}_2\text{O} \text{ -----> } \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cu}$
16. $\text{FeS} + \text{O}_2 \text{ -----> } \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{SO}_3$
17. $\text{Al} + \text{ZnO} \text{ -----> } \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Zn}$
18. $\text{FeS} + \text{O}_2 \text{ -----> } \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_3$
19. $\text{CuO} + \text{Fe} \text{ -----> } \text{Cu} + \text{Fe}_3\text{O}_4$
20. $\text{Al} + \text{MgO} \text{ -----> } \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Mg}$
21. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{S} \text{ -----> } \text{Al} + \text{SO}_2$
22. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{SO} \text{ -----> } \text{Al} + \text{SO}_3$