

**Einfache Übungen zu Reaktionsgleichungen (I)**

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

1. Cu + O<sub>2</sub> → Cu<sub>2</sub>O
2. Ag + Cl<sub>2</sub> → AgCl
3. Cu + S → Cu<sub>2</sub>S
4. Li + Br<sub>2</sub> → LiBr
5. C + O<sub>2</sub> → CO
6. Al + S → Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
7. B + O<sub>2</sub> → B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
8. Rb + F<sub>2</sub> → RbF
9. Sr + N<sub>2</sub> → Sr<sub>3</sub>N<sub>2</sub>
10. Sn + Br<sub>2</sub> → SnBr<sub>4</sub>
11. In + O<sub>2</sub> → In<sub>2</sub>O
12. Cs + S → Cs<sub>2</sub>S
13. Ti + Cl<sub>2</sub> → TiCl<sub>4</sub>
14. Fe + C → Fe<sub>4</sub>C<sub>3</sub>
15. Fe + O<sub>2</sub> → Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>
16. S + Cl<sub>2</sub> → SCl<sub>6</sub>
17. Al + F<sub>2</sub> → Al F<sub>3</sub>
18. As + O<sub>2</sub> → As<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
19. Hg + I<sub>2</sub> → Hg I
20. Ga + O<sub>2</sub> → Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
21. Pb + Cl<sub>2</sub> → PbCl<sub>4</sub>
22. P + O<sub>2</sub> → P<sub>4</sub>O<sub>10</sub>
23. Au + Cl<sub>2</sub> → AuCl<sub>3</sub>
24. Mn + O<sub>2</sub> → MnO
25. Na + Cl<sub>2</sub> → NaCl
26. K + S → K<sub>2</sub>S
27. Al + I<sub>2</sub> → Al I<sub>3</sub>