

## Einfache Übungen zu Reaktionsgleichungen (I)

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

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