

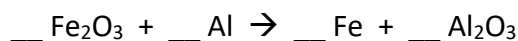
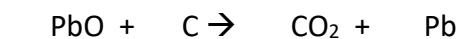
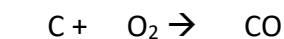
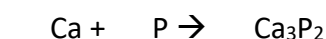
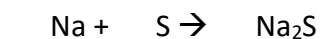
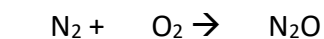
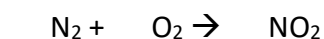
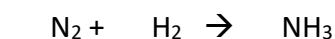
## Übungsaufgaben

- 1 a. Schreibe die korrekte Molekül-oder Verhältnisformeln für die unten angegebenen Stoffe auf.
- b. Ermittle, wie viel diese Teilchen wiegen (in der atomaren Masseneinheit).

*5 Silberatome, 3 Sauerstoffmoleküle,  $6 \cdot 10^{23}$  Kohlenstoffatome, 100 Chlormoleküle (2-atomig), 7 Wasserstoffatome, 20 Wassermoleküle*

2. Bestimme das Massen- und das Anzahlverhältnis in folgenden Verbindungen:  $\text{SnS}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{S}_3$

- 3 a. Schreibe die Reaktionsgleichungen in dein Heft und vervollständige sie.
- b. Ergänze jeweils unter den Symbolen, ob es sich um ein Element, eine Verbindung, Moleküle, Atome oder Ionenverbindungen handelt.
- c. Bei welchen Reaktionen handelt es sich um eine Oxidation? Begründe deine Meinung!



4. Übertrage die Tabelle in dein Heft und trage die unten stehenden Begriffe in die richtige Spalte ein.

Salzartige Stoffe	Flüchtige Stoffe / Nichtmetalle	Metalle

*Leiten Strom*

*Haben niedrige Schmelz-und Siedepunkte*

*NaCl*

*Magnesium*

*Magnesiumoxid*

*Stickstoff*

*Wasser*

*Moleküle*

*Metall-Nichtmetall-Verbindungen*

*Elemente*

*Verbindungen*

*Kohlenstoffdioxid*

*Atome im Verband*

*Ionengruppen*

*Nichtmetalle*

*Nichtmetall-Verbindungen*

*Kupfer*

*Verhältnisformel*

*Molekülformeln*

*Schwefel*

*Sind spröde*

*Stickstoffoxid*