1. Gib die Wertigkeit der Atome in den folgenden Verbindungen mit römischen Ziffern an!

Mn2O7, FeS, Al2O3, BF3, CH4, CO2, AlCl3, CO, H2S, Cu2O, CuS, NI3,  Mn2S3

1. Vervollständige die folgende Tabelle!

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Zahlwortnomenklatur** | **Wertigkeitsnomenklatur** | **Chemische Formel** |
| Diwasserstoffoxid |  |  |
|  | Eisen(III)-nitrid |  |
|  |  | NCl3 |
|  | Kaliumsulfid |  |
| Distickstofftetraoxid |  |  |
|  | Borhydrid |  |
|  |  | Mn2O5 |

1. Ergänze die Koeffizienten bei folgenden Reaktionsgleichungen.
2. K + H2O 🡪 H2 + KOH
3. N2 + O2 🡪 NO2
4. Al2(SO4)3  🡪 Al2O3 + SO2 + O2
5. C4H10 + O2 🡪 H2O + CO2
6. Erstelle die Reaktionsgleichung.
7. Ammoniak (Stickstoffhydrid) wird aus den Elementen synthetisiert.
8. Aluminiumsulfid wird analysiert.
9. Glühendes Magnesiumoxid wird mit elementarem Wasserstoff versetzt. Dabei entsteht Wasser und elementares Magnesium.
10. Phosphor(V)-chlorid wird mit Wasser umgesetzt. Dabei entsteht Wasserstoffchlorid und Phosphorsäure (H3PO4)