Erstellen von Formeln aus den Namen der Stoffe:

Stoffbezeichnung
Element? **Verbindung?**

ELEMENT

⇨**Symbol anschreiben** z.B. Fe

⇨**Ausnahmen:**
Wasserstoff H_2
Sauerstoff O_2
Fluor F_2
Chlor Cl_2
Brom Br_2
Iod I_2

Phosphor P_4

VERBINDUNG

Metall-Nichtmetallverbindung?
⇨Salze, aus Ionen aufgebaut, Verhältnisformeln!
⇨ Wertigkeit verwenden und kürzen! (im Namen angegeben oder aus PSE ablesen!)

Nichtmetallverbindung?
⇨Silben „mono, di, tri,…“ im Namen

⇨falls Silben nicht angegeben Wertigkeit verwenden und kürzen!

Hinweise zum Ausgleichen von Reaktionsgleichungen:

An den Formeln (Indizes!) darf beim Ausgleichen **nie** etwas verändert werden, da eine geänderte Formel einen anderen Stoff beschreibt!

Wenn die Koeffizienten der Gleichung alle einen gemeinsamen Teiler besitzen, dann kann man sie nochmals vereinfachen indem man alle Koeffizienten durch diesen teilt!
Beispiel: $8\ Na + 2\ O_2 \rightarrow 4\ Na_2O$ /:2
Vereinfacht: $4\ Na + O_2 \rightarrow 2\ Na_2O$

Wenn ein Element in mehreren Stoffen auf einer Seite vorkommt, reicht es oft wenn man den Koeffizienten vor einen der Stoffe einführt und den anderen Stoff unberührt lässt!