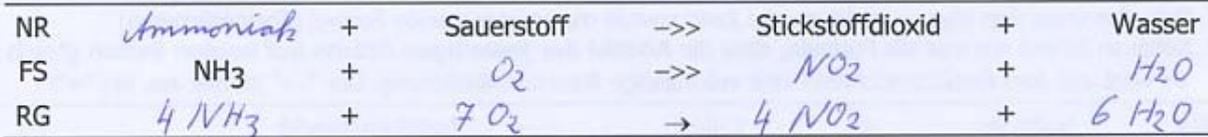


- Schreibe in die obere Reihe nur die Namen der Stoffe: Reaktionsschema (**Namens**Reaktion)
- Schreibe unter den Namen in die zweite Zeile jeweils die entsprechende Formel (**Formel**Schema)
- Setze so Ziffern nur **vor** die Formeln, dass die **Anzahl der jeweiligen Atome auf beiden Seiten gleich** ist.
So wird aus dem Reaktionsschema eine vollständige **Reaktions**Gleichung. Der "→" ist hier wie ein "="!

NR	Natrium	+	Chlor	→→	Natriumchlorid		
FS	Na	+	Cl ₂	→→	NaCl		
RG	2 Na	+	Cl ₂	→	2 NaCl		
NR	Kohlenstoff	+	Sauerstoff	→→	Kohlendioxid		
FS	C	+	O ₂	→→	CO ₂		
RG	C	+	O ₂	→	CO ₂		
NR	Magnesium	+	Fluor	→→	Magnesiumdifluorid		
FS	Mg	+	F ₂	→→	MgF ₂		
RG	Mg	+	F ₂	→	MgF ₂		
NR	Schwefel	+	Sauerstoff	→→	Schwefeldioxid		
FS	S	+	O ₂	→→	SO ₂		
RG	S	+	O ₂	→	SO ₂		
NR	Eisen	+	Sauerstoff	→→	Dieisentrioxid		
FS	Fe	+	O ₂	→→	Fe ₂ O ₃		
RG	4 Fe	+	3 O ₂	→	2 Fe ₂ O ₃		
NR	Kalium	+	Brom	→→	Kaliumbromid		
FS	K	+	Br ₂	→→	KBr		
RG	2 K	+	Br ₂	→	2 KBr		
NR	Wasserstoff	+	Chlor	→→	Chlorwasserstoff		
FS	H ₂	+	Cl ₂	→→	HCl		
RG	H ₂	+	Cl ₂	→	2 HCl		
NR	Stickstoff	+	Wasserstoff	→→	Ammoniak		
FS	N ₂	+	H ₂	→→	NH ₃		
RG	N ₂	+	3 H ₂	→	2 NH ₃		
NR	Disilberoxid			→→	Silber	+	Sauerstoff
FS	Ag ₂ O			→→	Ag	+	O ₂
RG	2 Ag ₂ O			→	4 Ag	+	O ₂
NR	Bleioxid	+	Kohlenstoff	→→	Blei	+	Kohlendioxid
FS	PbO	+	C	→→	Pb	+	CO ₂
RG	2 PbO	+	C	→	2 Pb	+	CO ₂
NR	Ammoniak	+	Sauerstoff	→→	Distickstoffoxid	+	Wasser
FS	NH ₃	+	O ₂	→→	N ₂ O	+	H ₂ O
RG	2 NH ₃	+	2 O ₂	→	N ₂ O	+	3 H ₂ O
NR	Ammoniak	+	Sauerstoff	→→	Stickstoffoxid	+	Wasser
FS	NH ₃	+	O ₂	→→	NO	+	H ₂ O
RG	4 NH ₃	+	5 O ₂	→	4 NO	+	6 H ₂ O



Hier noch einige Säure-Base -Reaktionen:

