

1. Schreibe in die obere Reihe nur die Namen der Stoffe: Reaktionsschema (**Namens**Reaktion)
2. Schreibe unter den Namen in die zweite Zeile jeweils die entsprechende Formel (**Formel**Schema)
3. 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 <sub>2</sub>	->>	NaCl
RG	2 Na	+	Cl <sub>2</sub>	→	2 NaCl
NR	Kohlenstoff			->>	
FS				->>	CO <sub>2</sub>
RG				→	
NR		+		->>	Magnesiumdifluorid
FS		+		->>	
RG		+		→	
NR		+		->>	Schwefeldioxid
FS		+	O <sub>2</sub>	->>	
RG		+		→	
NR		+		->>	Dieisentrioxid
FS	Fe	+		->>	
RG		+		→	
NR		+		->>	Kaliumbromid
FS	K	+		->>	
RG		+		→	
NR		+		->>	Chlorwasserstoff
FS		+	Cl <sub>2</sub>	->>	
RG		+		→	
NR		+		->>	Ammoniak
FS		+	H <sub>2</sub>	->>	
RG		+		→	
NR	Disilberoxid			->>	Silber +
FS				->>	+
RG				→	+
NR	Bleioxid	+	Kohlenstoff	->>	+ Kohlenstoffdioxid
FS		+		->>	+
RG		+		→	+
NR		+	Sauerstoff	->>	Distickstoffoxid + Wasser
FS	NH <sub>3</sub>	+		->>	+
RG		+		→	+
NR		+	Sauerstoff	->>	Stickstoffoxid + Wasser
FS	NH <sub>3</sub>	+		->>	+
RG		+		→	+

NR		+	Sauerstoff	->>	Stickstoffdioxid	+	Wasser
FS	NH <sub>3</sub>	+		->>		+	
RG		+		→		+	

Hier noch einige Säure-Base -Reaktionen:

NR		+	Chlorwasserstoff	->>			
FS	NH <sub>3</sub>	+		->>			
RG		+		→			
NR		+		->>	Kaliumhydrogensulfat		
FS		+	KOH	->>			
RG		+		→			
NR	Salpetersäure	+	Natriumhydroxid	->>		+	Wasser
FS		+		->>		+	
RG		+		→		+	
NR		+		->>	Dinatriumsulfid	+	
FS	H <sub>2</sub> S	+		->>		+	H <sub>2</sub> O
RG		+		→		+	
NR	Chlorwasserstoff	+	Wasser	->>	Oxonium-Ion	+	Chlorid-Ion
FS		+		->>		+	
RG		+		→		+	
NR	Ammoniak	+	Wasser	->>	Ammonium-Ion	+	Hydroxid-Ion
FS		+		->>		+	
RG		+		→		+	