

# Arbeitsblatt Nr. \_\_\_\_\_

Name:	Datum:	Seite:
-------	--------	--------

## Die Arten der Salzbildung

- Es gibt sieben Arten der Salzbildung

### 1. Neutralisation von Säure und Lauge

allgem. Reaktionsgleichung	Säure	+	Lauge	→	Salz	+	Wasser
<b>Beispiel 1</b>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	+	2 NaOH	→	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	+	H <sub>2</sub> O
<b>Beispiel 2</b>	2 HCl	+	2 KOH	→	2 KCl	+	2 H <sub>2</sub> O

### 2. Die Synthese aus den Elementen

allgem. Reaktionsgleichung	Metall	+	Nichtmetall	→	Salz
<b>Beispiel 1</b>	2 Na	+	Cl <sub>2</sub>	→	2 NaCl
<b>Beispiel 2</b>	Mg	+	Br <sub>2</sub>	→	MgBr <sub>2</sub>

### 3. Metall und Säure

allgem. Reaktionsgleichung	Metall	+	Säure	→	Salz	+	Wasserstoff
<b>Beispiel 1</b>	Mg	+	2 HCl	→	MgCl <sub>2</sub>	+	H <sub>2</sub>
<b>Beispiel 2</b>	2 K	+	2 HNO <sub>3</sub>	→	2 KNO <sub>3</sub>	+	H <sub>2</sub>

### 4. Metalloxid und Säure

allgem. Reaktionsgleichung	Metalloxid	+	Säure	→	Salz	+	Wasser
<b>Beispiel 1</b>	CuO	+	2 HCl	→	CuCl <sub>2</sub>	+	H <sub>2</sub> O
<b>Beispiel 2</b>	MgO	+	2 HBr	→	MgBr <sub>2</sub>	+	H <sub>2</sub> O

### 5. Nichtmetalloxid und Lauge

allgem. Reaktionsgleichung	Nichtmetalloxid	+	Lauge	→	Salz	+	Wasser
<b>Beispiel 1</b>	CO <sub>2</sub>	+	Ca(OH) <sub>2</sub>	→	CaCO <sub>3</sub>	+	H <sub>2</sub> O

### 6. Salz und Säure

allgem. Reaktionsgleichung	Säure	+	Salz	→	Salz	+	Wasser
<b>Beispiel 1</b>	2 HCl	+	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	→	2 NaCl	+	H <sub>2</sub> O

### 7. Salz und Salz

allgem. Reaktionsgleichung	Salz aq 1	+	Salz aq 2	→	Salz aq 3	+	Salz aq 4
<b>Beispiel 1</b>	AgNO <sub>3</sub>	+	NaCl	→	AgCl	+	NaNO <sub>3</sub>

\* aq = aquatisiert = in Wasser gelöst