

Name:

Klasse:

Datum:

## Vielfalt der Salze

- 1  Beschreibe, wie man vorhersagen kann, welches Salz bei einer Neutralisationsreaktion entstehen kann.

---

---

- 2  Folgende Laugen wurden mit den entsprechenden Säuren neutralisiert. Welches Salz ist dabei entstanden? Gib die Formel dazu an.

Lauge	Säure	Salz
Kaliumhydroxid KOH	Salzsäure HCl	
Natriumhydroxid NaOH	Salpetersäure HNO <sub>3</sub>	
Magnesiumhydroxid Mg(OH) <sub>2</sub>	Kohlensäure H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
Calciumhydroxid Ca(OH) <sub>2</sub>	Schwefelsäure H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
Magnesiumhydroxid Mg(OH) <sub>2</sub>	schweflige Säure H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	

- 3  Benenne folgende Salze und gib die zugehörige Säure an:

NaCl: \_\_\_\_\_

K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>: \_\_\_\_\_

CaCO<sub>3</sub>: \_\_\_\_\_

Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>: \_\_\_\_\_

AgNO<sub>3</sub>: \_\_\_\_\_

### Hilfen

- 2 Ordne die folgenden Salze richtig zu: *Calciumsulfat, Magnesiumsulfid, Natriumnitrat, Magnesiumcarbonat, Kaliumchlorid.*
- 3 Anhand des Säurerestes kann man Rückschlüsse auf die zugehörige Säure ziehen.