

Vielfalt der Salze

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

Das Salz, das bei einer Neutralisation entsteht, besteht aus dem Metallanteil der Lauge und dem Säurerest der Säure.

- 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	Kaliumchlorid KCl
Natriumhydroxid NaOH	Salpetersäure HNO ₃	Natriumnitrat NaNO₃
Magnesiumhydroxid Mg(OH) ₂	Kohlensäure H ₂ CO ₃	Magnesiumcarbonat MgCO₃
Calciumhydroxid Ca(OH) ₂	Schwefelsäure H ₂ SO ₄	Calciumsulfat CaSO₄
Magnesiumhydroxid Mg(OH) ₂	schweflige Säure H ₂ SO ₃	Magnesiumsulfid MgSO₃

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

NaCl: **Natriumchlorid, Salz der Salzsäure**

K₂SO₄: **Kaliumsulfat, Salz der Schwefelsäure**

CaCO₃: **Calciumcarbonat, Salz der Kohlensäure**

Na₂SO₃: **Natriumsulfid, Salz der schwefligen Säure**

AgNO₃: **Silbernitrat, Salz der Salpetersäure**

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.