

Formeln zu Neutralisationsreaktionen

Salzsäure <chem>HCl</chem>	+ Natronlauge <chem>NaOH</chem>	→ Natriumchlorid <chem>NaCl</chem>	+ Wasser + H ₂ O
Salzsäure <chem>HCl</chem>	+ Kalilauge <chem>KOH</chem>	→ Kaliumchlorid <chem>KCl</chem>	+ Wasser + 2 H ₂ O
Schwefelsäure <chem>H2SO4</chem>	+ Natronlauge <chem>2 NaOH</chem>	→ Natriumsulfat <chem>Na2SO4</chem>	+ Wasser + 2 H ₂ O
Schwefelsäure <chem>H2SO4</chem>	+ Kalilauge <chem>2 KOH</chem>	→ Kaliumsulfat <chem>K2SO4</chem>	+ Wasser + 2 H ₂ O
Salpetersäure <chem>HNO3</chem>	+ Natronlauge <chem>NaOH</chem>	→ Natriumnitrat <chem>NaNO3</chem>	+ Wasser + H ₂ O
Salpetersäure <chem>HNO3</chem>	+ Kalilauge <chem>KOH</chem>	→ Kaliumnitrat <chem>KNO3</chem>	+ Wasser + H ₂ O