

Formuliere in der folgenden Tabelle

- zunächst die Gleichung, die das Einleiten der Säure bzw. Base in Wasser beschreibt,
- dann die Gleichung zur Neutralisation
- und benenne zum Schluss das entstehende Salz!

Säure in Wasser	Base in Wasser	Gesamtreaktion	Benennung des entstehenden Salzes
Salpetersäure, HNO_3	Natriumhydroxid, NaOH		
Schwefelsäure, H_2SO_4	Magnesiumhydroxid, $\text{Mg}(\text{OH})_2$		
Schwefelsäure, H_2SO_4	Ammoniak, NH_3		
Hydrogenchlorid, HCl			Magnesiumchlorid
Kohlensäure, H_2CO_3	Calciumhydroxid, $\text{Ca}(\text{OH})_2$		
Phosphorsäure, H_3PO_4	Kaliumhydroxid, KOH		
Salpetersäure, HNO_3	Bariumhydroxid, $\text{Ba}(\text{OH})_2$		
Hydrogenchlorid, HCl	Lithiumhydroxid, LiOH		
Phosphorsäure, H_3PO_4	Natriumhydroxid, NaOH		
			Natriumsulfat