

Basiskonzept: Chemische Reaktion	Lernjahr III
Idee 4:	
Bestimmte Stoffklassen reagieren mit Wasser zu sauren oder basischen Lösungen.	
Erwartungen:	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none">• bestimmte Stoffklassen (z. B. Nichtmetalloxide) durch eine chemische Reaktion mit Wasser saure Lösungen bilden, indem H^+-Ionen entstehen.• bestimmte Stoffklassen (z. B. Metalloxide) durch eine chemische Reaktion mit Wasser basische Lösungen bilden, indem OH^--Ionen entstehen.	
Grenzen:	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none">• gemäß der Säure-Base-Theorie nach Brønstedt die Reaktionen von Säuren und Basen mit Wasser Säure-Base-Reaktionen darstellen.• Wasser ein Ampholyt ist.	
Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:	
<ul style="list-style-type: none">• Gleichsetzen von „Säure“ und „saure Lösung“.• Gleichsetzen von „Base“ und „basische Lösung“.	