

Basiskonzept: Chemische Reaktion	Lernjahr III
Idee 1:	
Saure und basische Lösungen gehen miteinander eine Neutralisationsreaktion ein.	
Erwartungen:	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none">• durch Zugabe von basischen Lösungen zu sauren Lösungen (und umgekehrt) der saure bzw. basische Charakter der Lösungen abgeschwächt wird.• bei Zugabe von basischen Lösungen zu sauren Lösungen (und umgekehrt) unter bestimmten Bedingungen neutrale Lösungen entstehen können.• diese Reaktion eine pH-Wert-Änderung zur Folge hat.• bei Neutralisationsreaktionen (gelöste) Salze entstehen.	
Grenzen:	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, ... <ul style="list-style-type: none">• wie diese Reaktion auf der Teilchenebene verläuft.• dass Salze ausfallen können.• dass Neutralisationsreaktionen auch außerhalb wässriger Lösungen stattfinden können.	
Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:	
<ul style="list-style-type: none">• Das Vermischen von Säuren und Basen führt immer zu einer neutralen Lösung mit pH 7.	