

Basiskonzept: Struktur der Materie	Lernjahr III
<b>Idee 13:</b>	
Säuren sind Protonendonatoren und Basen sind Protonenakzeptoren.	
<b>Erwartungen:</b>	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none"><li>• Säuren als Protonendonatoren <math>H^+</math>-Ionen für eine chemische Reaktion zur Verfügung stellen.</li><li>• Basen als Protonenakzeptoren <math>H^+</math>-Ionen bei einer chemischen Reaktion aufnehmen, da sie über ein freies Elektronenpaar verfügen.</li><li>• Ammoniak als Protonenakzeptor fungiert.</li></ul>	
<b>Grenzen:</b>	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, ... <ul style="list-style-type: none"><li>• dass <math>H^+</math>-Ionen stets mit Wassermolekülen Oxonium-Ionen bzw. Hydronium-Ionen bilden.</li></ul>	
<b>Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:</b>	