

<b>Basiskonzept: Struktur der Materie</b>	<b>Lernjahr III</b>
<b>Idee 6:</b>	
Basen sind Stoffe, deren wässrige Lösungen OH <sup>-</sup> -Ionen enthalten.	
<b>Erwartungen:</b>	
Schülerinnen und Schüler wissen, dass ... <ul style="list-style-type: none"><li>• Basen in wässrigen Lösungen als OH<sup>-</sup>-Ion und Basenrest-Ion vorliegen.</li><li>• OH<sup>-</sup>-Ionen als Hydroxid-Ionen bezeichnet werden.</li><li>• basische Lösungen auch als alkalische Lösungen bzw. Laugen bezeichnet werden.</li><li>• OH<sup>-</sup>-Ionen die charakteristischen Eigenschaften basischer Lösungen ausmachen.</li></ul>	
<b>Grenzen:</b>	
Schülerinnen und Schüler müssen – bezogen auf diese Kernidee – nicht wissen, ... <ul style="list-style-type: none"><li>• dass Ammoniak auch basisch reagiert.</li><li>• dass Basen Protonenakzeptoren sind.</li></ul>	
<b>Gängige fehlerhafte Schülervorstellungen:</b>	
<ul style="list-style-type: none"><li>• Fehlende Unterscheidung zwischen Basen und alkalischen Lösungen.</li></ul>	