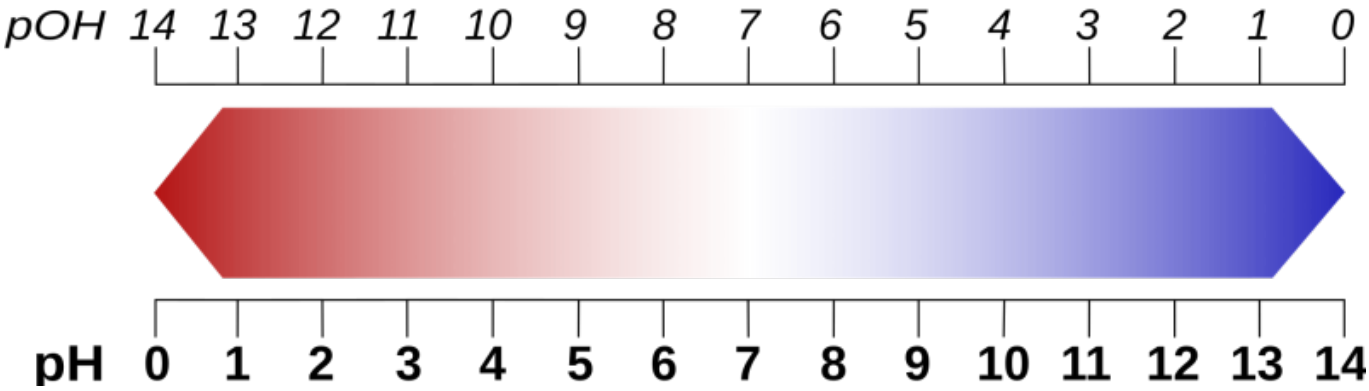
Der pOH-Wert

Um die Konzentration an Hydroxidionen in verschiedenen Lösungen miteinander vergleichen zu können, wurde der pOH-Wert eingeführt. Allerdings wird er nicht oft verwendet, da er direkt vom pH-Wert abhängt, bzw. leicht daraus berechnet werden kann. Durch eine sehr einfache Dezimalzahl lässt sich darstellen, wie sauer oder alkalisch eine Lösung ist. Sehr verbreitet sind pOH-Skalen dieser oder vergleichbarer Art:



From:
https://schule.riecken.de/ - **Unterrichtswiki**

Permanent link:
https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:poh&rev=1753621695

Last update: **2025/07/27 13:08**