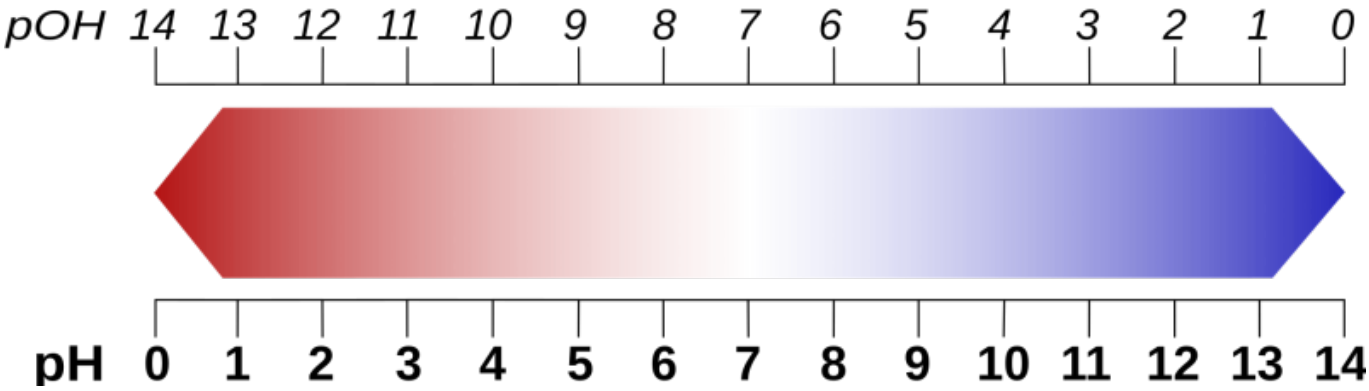
Der pOH-Wert

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 basisch oder sauer eine Lösung ist. Sehr verbreitet sind pOH-Skalen dieser oder vergleichbarer Art:



Die dargestellten Zahlen wirken erstmal rein qualitativ: Ein Lösung mit einem pOH-Wert von 1 ist basischer als eine mit einem pOH-Wert von 3. Dabei ist der pOH-Wert eine quantitative Größe und wie folgt definiert:

Der pOH-Wert
Der pOH-Wert ist der mit -1 multiplizierte Logarithmus zur Basis 10 von der aktuellen Hydroxidionenkonzentration ($c(OH^-)$). Mathematisch ausgedrückt:

$$pOH = -1 \cdot log[c(OH^-)]$$

pH- und pOH-Wert sind über das Ionenprodukt des Wassers miteinander verbunden. Ansonsten verlaufen alle Umrechnungen völlig analog zu denen beim pH-Wert.

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

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

Last update: **2025/07/27 13:14**