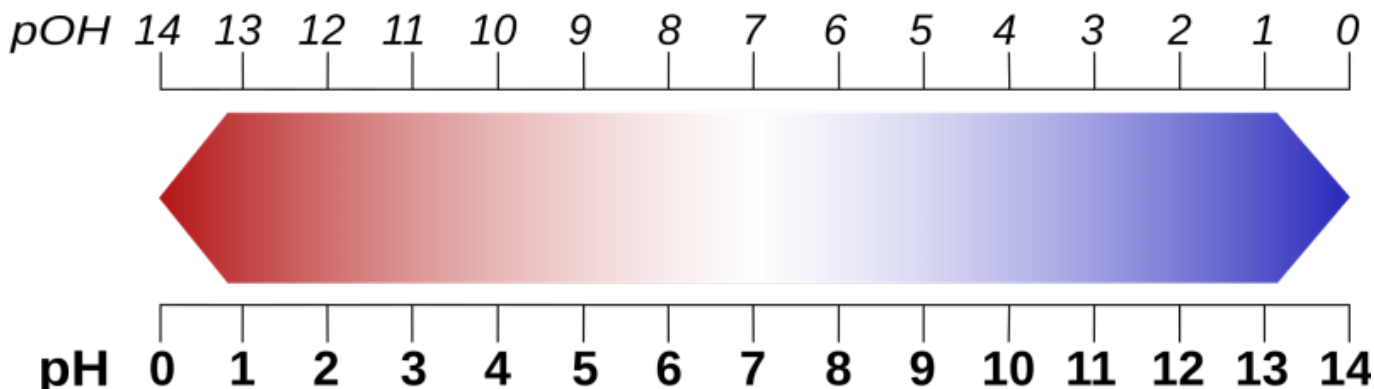


## Der pOH-Wert

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:



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 ( $c(\text{OH}^-)$ ). Mathematisch ausgedrückt:

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

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&rev=1753622050>

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

