

# Der pK<sub>s</sub>-Wert

Die **Säurekonstante K<sub>s</sub>** ist ein Maß für die Säurestärke, jedoch nicht besonders intuitiv. Zudem sind die Werte für K<sub>s</sub> gerade bei schwachen und sehr schwachen Säure sehr klein, sodass man mit recht unhandlichen Zahlenwerten umgehen muss. Um das zu vereinfachen, wurde der pK<sub>s</sub>-Wert eingeführt. Die Definition ist recht analog zu der des **pH-Wertes**.

## Der pK<sub>s</sub>-Wert

Der pH-Wert ist der mit -1 multiplizierte Logarithmus zur Basis 10 der jeweiligen Säurekonstante K<sub>s</sub>. Mathematisch ausgedrückt:



$$pK_S = -1 \cdot \log(K_S)$$

## Beispiel



Essigsäure besitzt einen K<sub>s</sub>-Wert von 10<sup>-4,75</sup>, dezimal 0,000475.

$$pK_S = -1 \cdot \log(K_S) = -1 \cdot \log(10^{-4,75}) = 4,75$$

From:

<https://schule.riecken.de/> - **Unterrichtswiki**



Permanent link:

<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:pks&rev=1753609500>

Last update: **2025/07/27 09:45**