2025/12/12 18:31 1/1 Der pKs-Wert

## Der pKs-Wert

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

## Der pKs-Wert



Der pH-Wert ist der mit -1 multiplizierte Logarithmus zur Basis 10 der jeweiligen Säurekonstante K₅. Mathematisch ausgedrückt:

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



## **Beispiel**

Essigsäure besitzt einen  $K_s$ -Wert von  $10^{-4.75}$ , 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=1753609486

Last update: 2025/07/27 09:44

