

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 K_s . Mathematisch ausgedrückt:



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

Beispiel



Essigsäure besitzt einen $K_{s,S}$ -Wert von $10^{-4,75}$.

Der pH-Wert dieser Lösung beträgt 1. Der Logarithmus besitzt generell keine Dimension (Einheit).

From:

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

Permanent link:

<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:pks&rev=1753609311>

Last update: **2025/07/27 09:41**

