

Der pK_s-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 pK_s-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-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=1753609322>

Last update: **2025/07/27 09:42**