

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-Wert von $10^{-4,75}$, dezimal 0,000475.

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

Beispiele für die Einteilung der Säurestärke

Bezeichnung	pK _s -Wert
sehr starke Säure	< -1,74
starke Säure	-1,74 bis 4,5
schwache Säure	4,5 bis 9,5
sehr schwache Säure	9,5-15,74
äußerst schwache Säure	> 17,74

Einteilung nach [Wikipedia / Jander Jahr](#).

From:

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



Permanent link:

<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:pks&rev=1753609915>

Last update: **2025/07/27 09:51**