

# 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:



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

From:

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



Permanent link:

<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:pks&rev=1753609030>

Last update: **2025/07/27 09:37**