

## 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  $10^{-4,75}$ .

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:pbs&rev=1753609311>

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

