2025/12/12 18:32 1/1 Der pKs-Wert

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 K₅. Mathematisch ausgedrückt:

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

A

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**

