Der pKb-Wert

Die Basenkonstante K_B ist ein Maß für die Basenstärke, jedoch nicht besonders intuitiv. Zudem sind die Werte für K_B gerade bei schwachen und sehr schwachen Basen sehr klein, sodass man mit recht unhandlichen Zahlenwerten umgehen muss. Um das zu vereinfachen, wurde der pK_B-Wert eingeführt. Die Definition ist recht analog zu der des pH-Wertes.



Der pKb-Wert
Der pH-Wert ist der mit -1 multiplizierte Logarithmus zur Basis 10 der jeweiligen Basenkonstante K_B. Mathematisch ausgedrückt:

$$pK_B = -1 \cdot log(K_B)$$



Beispiel
Ammoniak (NH_3) besitzt einen K_B-Wert von $10^{-4,76}$, dezimal 0,000476.

$$pK_B = -1 \cdot log(K_B) = -1 \cdot log(10^{-4,76}) = 4,76$$

Beispiele für die Einteilung der Säurestärke

Bezeichnung	pK_s-Wert
sehr starke Base	< -1,74
starke Base	-1,74 bis 4,5
schwache Base	4,5 bis 9,5
sehr schwache Base	9,5-15,74
äußerst schwache Base	> 17,74

Einteilung nach Wikipedia / Jander Jahr.

From:
https://schule.riecken.de/ - **Unterrichtswiki**

Permanent link:
https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:pkb&rev=1753610311

Last update: **2025/07/27 09:58**