## 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.

# A

#### 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<sub>3</sub>) 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 Basenstärke

Bezeichnung	pK <sub>B</sub> -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=1753610354

Last update: 2025/07/27 09:59

