

## C. Glossar - 5: Säure-Base-Reaktion

### Ampholyt:

Stoff, der saure und basische Funktion ausüben kann.

### Autoprotolyse:

Ampholyte können mit sich selbst eine Protolysenreaktion eingehen.

### Base:

Protonenempfänger (Protonen-Akzeptor)

### Basenkonstante $K_b$ :

Maß für die Stärke einer Base, die durch die Reaktion einer Base mit der Säure Wasser ermittelt wird.

### Ionenprodukt des Wassers $K_w$ :

Säure- und Basenkonstante des Wassers.

$$K_w = [\text{H}_3\text{O}^+] \cdot [\text{OH}^-] = 10^{-14}$$

### pH-Wert:

Maß wie stark sauer oder basisch eine Lösung ist.

$$\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+]$$

### Pufferlösung:

Lösungen, die den pH-Wert bei Zugabe von geringer Menge Säure bzw. Base konstant halten. Eine Pufferlösung besteht aus einer schwachen Säure und einer schwachen (konjugierten) Base.

### Säure:

Protonenspende (Protonen-Donator)

### Säure-Base-Indikator:

Stoff, der mit Farbänderung auf unterschiedliche pH-Werte reagiert.

### Säurekonstante $K_a$ :

Maß für die Stärke einer Säure, die durch die Reaktion einer Säure mit der Base Wasser ermittelt wird.

### Titration:

Konzentrationsbestimmung durch Volummessung

