

Der pK_S-Wert



Da die Konzentration von Wasser vergleichsweise viel grösser ist, kann sie näherungsweise als konstant angenommen werden.

man definiert:
$$K_S = K * c(\text{H}_2\text{O}) = \frac{c(\text{A}^\ominus) * c(\text{H}_3\text{O}^\oplus)}{c(\text{HA})}$$

$$\text{p}K_S = -\log K_S = -\log \frac{c(\text{A}^\ominus) * c(\text{H}_3\text{O}^\oplus)}{c(\text{HA})}$$

also:
$$K_S = 10^{-\text{p}K_S}$$

*K_S ist die **Säurekonstante** für die Reaktion dieser Säure mit Wasser. Der pK_S-Wert ist ein **quantitatives Mass** für die Säurestärke. Je **tiefere** der pK_S-Wert desto stärker ist die Säure.*