

Säurekonstanten schwacher Säuren

Verbindung	Formel	K_s	pK_s
Ameisensäure	HCHO_2	$1.77 \cdot 10^{-4}$	3,75
Arsensäure	H_3AsO_4	$5.6 \cdot 10^{-3}$	2,25
- Dihydrogenarsenat	H_2AsO_4^-	$1.0 \cdot 10^{-7}$	7
- Hydrogenarsenat	HAsO_4^{2-}	$3.0 \cdot 10^{-12}$	11,52
Arsenige Säure	H_3AsO_3	$5.1 \cdot 10^{-10}$	9,29
Ascorbinsäure	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$	$8.5 \cdot 10^{-5}$	4,07
Benzoessäure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	$6.3 \cdot 10^{-5}$	4,20
Blausäure	HCN	$4.9 \cdot 10^{-10}$	9,31
Brenztraubensäure	$\text{HC}_3\text{H}_3\text{O}_3$	$1.4 \cdot 10^{-4}$	3,85
n-Buttersäure	$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$	$1.52 \cdot 10^{-5}$	4,82
Chlorige Säure	HClO_2	$1.1 \cdot 10^{-2}$	1,96
Cyansäure	HCNO	$3.5 \cdot 10^{-4}$	3,46
Essigsäure	CH_3COOH	$1.75 \cdot 10^{-5}$	4,75
Flusssäure	HF	$6.8 \cdot 10^{-4}$	3,17
Hypochlorige Säure	HClO	$3.5 \cdot 10^{-8}$	7,46
Kohlensäure	H_2CO_3	$4.3 \cdot 10^{-7}$	6,37
- Hydrogencarbonat	HCO_3^-	$5.6 \cdot 10^{-11}$	10,25
Oxalsäure	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	$5.9 \cdot 10^{-2}$	1,23
- Hydrogenoxalat	HC_2O_4^-	$6.4 \cdot 10^{-5}$	4,19
Phosphorsäure	H_3PO_4	$7.5 \cdot 10^{-3}$	2,12
- Dihydrogenphosphat	H_2PO_4^-	$6.2 \cdot 10^{-8}$	7,21
- Hydrogenphosphat	HPO_4^{2-}	$4.2 \cdot 10^{-13}$	12,38
Propionsäure	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$	$1.34 \cdot 10^{-5}$	4,87
Salpetrige Säure	HNO_2	$4.5 \cdot 10^{-4}$	3,35
Schwefelsäure	H_2SO_4	starke Säure	
- Hydrogensulfat	HSO_4^-	$1.2 \cdot 10^{-2}$	1,92
Schwefelwasserstoff	H_2S	$8.9 \cdot 10^{-8}$	7,05
- Hydrogensulfid	HS^-	$1.2 \cdot 10^{-13}$	12,92