
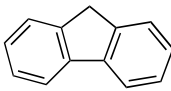







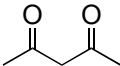
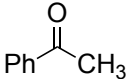
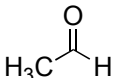
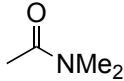
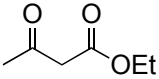
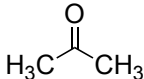
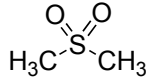
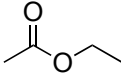
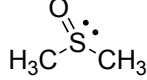
## pK<sub>A</sub>-Werte ausgewählter Vertreter verschiedener Verbindungsklassen

N.B. Die untenstehenden Werte sind diversen Tabellenwerken entnommen und wurden nach verschiedenen Verfahren, z.T. auch bei unterschiedlichen Temperaturen ( $\pm RT$ ) bestimmt. Sie sind deshalb mit einer mehr oder weniger grossen Unsicherheit behaftet. Dies gilt insbesondere für die weniger gängigen Verbindungen sowie diejenigen mit extremen Dissoziationskonstanten.

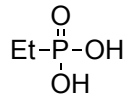
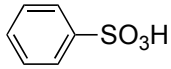
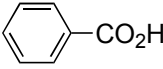
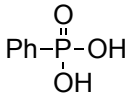
### Kohlenwasserstoffe

	Cyclopentadien 16	$\text{PhCH}_3$	Toluol 41	$\text{CH}_4$	Methan 49
	Fluoren 23		Propen 43	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$	Ethan 50
$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	Acetylen 25		Benzol 43		Cyclohexan 51
$\text{Ph}_3\text{CH}$	Triphenylmethan 32		Ethen 44		
$\text{Ph}_2\text{CH}_2$	Diphenylmethan 33.5		Cyclopropan 46	$\text{H}_2$	Wasserstoff 35

### Aktivierte CH-acide Verbindungen

	Acetylaceton 9.0	$\text{EtO}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{Et}$	Diethylmalonat 12.7	$\text{H}_3\text{C}-\text{CN}$	Acetonitril 25
$\text{H}-\text{CN}$	Blausäure 9.2		Acetophenon 15.8	$\text{CHCl}_3$	Chloroform 25
$\text{H}_3\text{C}-\text{NO}_2$	Nitromethan 10.2		Acetaldehyd 17		<i>N,N</i> -Dimethyl- acetamid 30
	Acetessigester 11.0		Aceton 20		Dimethylsulfon ~ 31
$\text{NC}-\text{CH}_2-\text{CN}$	Malonitril 11.2		Essigsäureethylester 24.5		Dimethylsulfoxid ~ 35

### Organische Carbon-, Sulfon-, und Phosphonsäuren

$\text{F}_3\text{C}-\text{SO}_3\text{H}$	Trifluormethansulfon- säure ~ -13	$\text{Cl}_3\text{C}-\text{CO}_2\text{H}$	Trichloressigsäure 0.7		Ethylphos- phonsäure 2.4, 8
	Benzolsulfonsäure ~ -2.5	$\text{Cl}_2\text{HC}-\text{CO}_2\text{H}$	Dichloressigsäure 1.29	$\text{HCO}_2\text{H}$	Ameisensäure 3.7
$\text{H}_3\text{C}-\text{SO}_3\text{H}$	Methansulfonsäure ~ -2	$\text{ClH}_2\text{C}-\text{CO}_2\text{H}$	Chloressigsäure 2.86		Benzoessäure 4.2
$\text{F}_3\text{C}-\text{CO}_2\text{H}$	Trifluoressigsäure 0.2		Phenylphos- phonsäure 2.2, 7.2	$\text{H}_3\text{C}-\text{CO}_2\text{H}$	Essigsäure 4.76

## ***OH-* und *SH*-acide Verbindungen**

	Nitroethan·H <sup>+</sup> ~ -11		Uronium 0.1		Phenol 10.0
	Aceton·H <sup>+</sup> -7.2		Pikrinsäure 0.25	MeSH	Methanthiol 10.0
	Essigsäure·H <sup>+</sup> ~ -6		2,4-Dinitrophenol 4.0	EtSH	Ethanthiol 10.6
	Diethyloxonium -3.6		Schwefelwasserstoff 7.0	F <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> OH	Trifluor-ethanol 12.4
	Ethyloxonium -2.4		Thiophenol 7	H <sub>2</sub> O	Wasser 15.74
	Oxonium -1.74		<i>p</i> -Nitrophenol 7.2	MeOH	Methanol 15.5
	Thiuronium -1		Phenylboronsäure 8.8	EtOH	Ethanol 16
	Acetamid·H <sup>+</sup> 0			<i>t</i> BuOH	<i>tert</i> -Butanol 18

## ***NH*-acide Verbindungen**

	Acetonitril·H <sup>+</sup> ~ -10		Hydrazinium 8.1		Benzamidinium 11.4
	Diphenylammonium 0.8		4-(Dimethylamino)-pyridinium 9.2		DBU·H <sup>+</sup> 12
	Pyrimidinium 1.3		Ammonium- 9.2		Methan-sulfonamid ~12
	Naphthyridinium 3.4		Phthalimid 9.6		Ethanamidinium 12.4
Anilinium, mit X =			Benzolsulfonamid 10		Guanidinium 13.4
	H: 4.60		Ethylammonium 10.6		Acetamid 15
	NO <sub>2</sub> : 1.00		Triethylammonium 10.7		Hexamethyldisilazan (HMDS) 26
	CN: 1.74		Diethylammonium 10.9		Anilin 27
	CF <sub>3</sub> : 2.75		Piperidinium 11.1		Ammoniak 36
	Cl: 3.98		<i>Hünig</i> -Base 11.4		Diisopropylamin 38
	CH <sub>3</sub> : 5.10				
	OCH <sub>3</sub> : 5.34				
	Stickstoffwasserstoffsäure 4.7				
	<i>N,N</i> -Dimethylanilinium 5.1				
	Pyridinium 5.2				