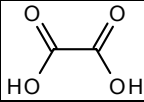
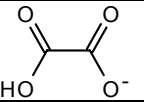
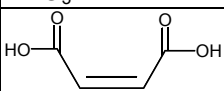
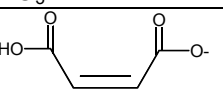
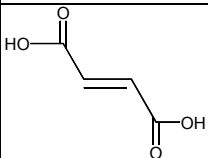
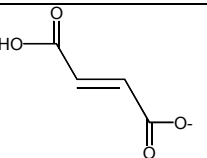
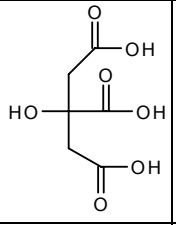
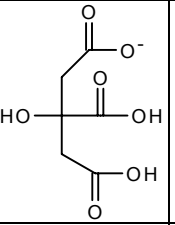
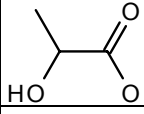
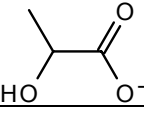
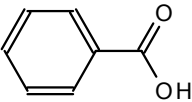
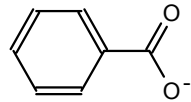


Säurestärken einiger Säuren

Säure	Formel	Säurerest= konjugierte Base Salz		pKs ₁	pKs ₂	pKs ₃
Perchlorsäure	HClO ₄	Perchlorat	ClO ₄ ⁻	-9.00		
Salzsäure	HCl	Chlorid	Cl ⁻	-6.00		
Schwefelsäure	H ₂ SO ₄	Hydrosulfat	HSO ₄ ⁻	-3.00		
	HSO ₄ ⁻	Sulfat	SO ₄ ²⁻		1.99	
Salpetersäure	HNO ₃	Nitrat	NO ₃ ⁻	-1.37		
Chlorsäure	HClO ₃	Chlorat	ClO ₃ ⁻	0		
Thiocyansäure	HSCN	Thiocyanat/Rhodanid	SCN ⁻	0.85		
Hypophosphorige Säure	H ₃ PO ₂	Dihydrogenhypo- phosphit	H ₂ PO ₂ ⁻	1.23		
	H ₂ PO ₂ ⁻	Hydrogenhypo- phosphit	HPO ₂ ²⁻			
	HPO ₂ ²⁻	Hypophosphit	PO ₂ ³⁻			
Oxalsäure		Oxalat		1.23	4.19	
	H ₃ PO ₃		Dihydrogenphosphit	H ₂ PO ₃ ⁻	1.60	
Phosphorige Säure	H ₂ PO ₃ ⁻	Hydrogenphosphit	HPO ₃ ²⁻		6.80	
	HPO ₃ ²⁻	Phosphit	PO ₃ ³⁻			
		Maleat		1.83	6.07	
Schweflige Säure	H ₂ SO ₃	Hydrogen/Sulfit	HSO ₃ ⁻	1.90	7.20	
Chlorige Säure	HClO ₂	Chlorit	ClO ₂ ⁻	1.92		
Phosphorsäure	H ₃ PO ₄	Dihydrogenphosphat	H ₂ PO ₄ ⁻	2.13		
	H ₂ PO ₄ ⁻	Hydrogenphosphat	HPO ₄ ²⁻		7.20	
	HPO ₄ ²⁻	Phosphat	PO ₄ ³⁻			12.36
Fumarsäure (trans)		Fumarat		3.03	4.44	
	HNO ₂		Nitrit	NO ₂ ⁻	3.14	
Citronensäure		Citrat		3.15	4.77	5.19
	Fluorwasserstoffsäure		HF	Fluorid	F ⁻	3.17
Ameisensäure	HCOOH	Formiat	HCOO ⁻	3.74		
Milchsäure		Lactat		3.86		
	Benzoessäure			Benzoat		4.19

Ascorbinsäure		Ascorbat		4.21	11.79	
Essigsäure	CH ₃ COOH 	Acetat	CH ₃ COO ⁻ 	4.76		
Kohlensäure	H ₂ CO ₃	Hydrogencarbonat	HCO ₃ ⁻	6.35		
	HCO ₃ ⁻	Carbonat	CO ₃ ²⁻		10.33	
Schwefelwasserstoff	H ₂ S	Hydrosulfid	HS ⁻	7.02		
	HS ⁻	Sulfid	S ²⁻		12.89	
Hypochlorige Säure	HOCl	Hypochlorit	OCl ⁻	7.54		
Hydraziniumion	N ₂ H ₅ ⁺	Hydrazin	N ₂ H ₄	7.94		
Hypobromige Säure	HOBr	Hypobromit	OBr ⁻	8.63		
Blausäure	HCN	Cyanid	CN ⁻	9.22		
Ammonium	NH ₄ ⁺	Ammoniak	NH ₃	9.24		
Arsenige Säure	H ₃ AsO ₃	Dihydrogen/ Hydrogenarsenit	H ₂ AsO ₃ ⁻	9.29		
Phenol/Carbolsäure		Phenolat		9.89		
Kieselsäure	H ₂ SiO ₃	Hydrogensilikat	HSiO ₃ ⁻	9.91		
	HSiO ₃ ⁻	Silikat	SiO ₃ ²⁻		11.81	
Hypoiodige Säure	HOI	Hypoiodit	OI ⁻	10.64		
Wasserstoffperoxid	H ₂ O ₂	Hydroperoxid	HO ₂ ⁻	11.65		
Wasser	H ₂ O	Hydroxid	HO ⁻	15.74		
Hydroxid	OH ⁻	Oxid	O ²⁻	24.00		

Formeln:

$$\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+]; \text{pOH} = -\log[\text{OH}^-]; [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] \cdot [\text{OH}^-] = 10^{-14}; (22 \text{ }^\circ\text{C}) \text{ Ionenprodukt des Wassers}$$

$$\text{pH} + \text{pOH} = 14 (22 \text{ }^\circ\text{C})$$

$$\text{pKs} + \text{pKb} = 14 (22 \text{ }^\circ\text{C}); \text{Ks} = 10^{-\text{pKs}}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+]^2 + [\text{H}_3\text{O}^+] \cdot \text{Ks} - c \cdot \text{Ks} = 0$$

Namen:

neg. geladenes Element: ...**id**; Cl⁻: Chlorid, O²⁻: Oxid; N³⁻: Nitrid

Vom Namen des Salzes mit Endung ..at ausgehen:

+ 1 Sauerstoff ...**perat**

normal ...**at**

- 1 Sauerstoff ...**it**

- 2 Sauerstoffe ...**hypo..it**