

Anhang C

Physikalisch-chemische Stoffparameter

Verbindung	Abkürzung	CAS-Nr.	Formel	Molmasse [g/mol]	Wasserlöslichkeit (20 - 25 °C) [g/L]	Aggregatzustand (0 °C)	Schmelzpunkt [°C]	Siedepunkt [°C]	Dampfdruck [Pa]	Henry-Koeffizient [Pa·m³·mol⁻¹]	log Kow (berechnet) [-]	log KOC [L/kg]	Dissoziationskonstante (pKa)	Literatur
Perfluorierte Alkylcarboxylate (Carbonsäuren)														
Perfluorbutansäure	PFBA	375-22-4	F(CF ₂) ₃ COOH	214,04	563				38,57		-0,52	1,88	0,39	[2] [3]
Perfluorpentansäure	PPPeA	2706-90-3	F(CF ₂) ₄ COOH	264,05	113				1348,96		0,09	1,37	0,57	[2] [3]
Perfluorhexansäure	PFHxA	68259-11-0	F(CF ₂) ₅ COOH	314,05	21,7				457,09		0,70	1,91	0,84	[2] [3]
Perfluorheptansäure	PFHpA	375-85-9	F(CF ₂) ₆ COOH	364,06	4,18				158,49		1,31	2,19		[2] [3]
Perfluoroctansäure (Säureform)	PFOA	335-67-1	F(CF ₂) ₇ COOH	414,07	3,40	Fest	59 - 60	192	2,30	0,044	1,92	2,48	0,5	[1] [2] [3]
Perfluorononansäure	PFNA	375-95-1	F(CF ₂) ₈ COOH	464,08	0,131				4,20		2,57	2,39	2,58	[2] [4] [3]
Perfluordecanäure	PFDA	335-76-2	F(CF ₂) ₉ COOH	514,09	0,025				6,61		2,90	2,76	2,61	[2] [3]
Perfluorundecansäure	PFUdA	2058-94-8	F(CF ₂) ₁₀ COOH	564,09	0,0042				2,19		7,15	3,30	3,13	[2] [3]
Perfluordodecansäure	PFDoA	307-55-1	F(CF ₂) ₁₁ COOH	614,10	0,0007				0,74		7,77			[2]
Perfluortridecansäure	PFTrdA	72629-94-8	F(CF ₂) ₁₂ COOH	664,11	0,0002				0,27		8,25			[2]
Perfluortetradecansäure	PFTeDA	376-06-7	F(CF ₂) ₁₃ COOH	714,12	0,0000				0,10		8,90			[2]
Perfluorpentadecansäure	PPPeDA	141074-63-7	F(CF ₂) ₁₄ COOH	764,12	-				-		-			
Perfluorierte Alkylcarboxylate (Salze)														
Ammonium-Pentadecafluoroctanoat	APFO	3825-26-1	C ₈ H ₄ NF ₁₅ NO ₂	445,11	> 500		130		0,0081				0,5	[1] [4]
Perfluorierte Alkylsulfonsäuren														
Perfluorbutansulfonsäure	PFBS	375-73-5	F(CF ₂) ₄ SO ₃ H	300,10	30,0095			76 - 84	630,96		3,90	1,00		[2]
Perfluorhexansulfonsäure	PFHxS	432-50-8	F(CF ₂) ₆ SO ₃ H	400,11	2,3024				58,88		5,17	1,78		[2]
Perfluorheptansulfonsäure	PFHpS	357-92-8	F(CF ₂) ₇ SO ₃ H	450,12	-				-		-			
Perfluoroctansulfonsäure	PFOS	1763-23-1	F(CF ₂) ₈ SO ₃ H	500,13	0,570	Fest	54	> 400	6,76	0,000319	2,45	2,68	< 0,3	[1] [3] [5]
Perfluordecanulfosäure	PFDS	333-77-3	F(CF ₂) ₁₀ SO ₃ H	600,14	0,0024				0,71		7,66	3,66		[2] [5]
Perfluorierte Alkylphosphorsäuren														
Perfluorbutylphosphorsäure	PFBPA	52299-24-8	F(CF ₂) ₄ P(O)(OH) ₂	350,02	14259,1245				0,18		2,19			[2]
Perfluorhexylphosphorsäure	PFHxPA	40143-76-8	F(CF ₂) ₆ P(O)(OH) ₂	400,03	515,3385				0,04		3,48			[2]
Perfluoroctylphosphorsäure	PFOPA	40143-78-0	F(CF ₂) ₈ P(O)(OH) ₂	500,05	24,4914				0,01		4,73			[2]
Perfluordodecylphosphorsäure	PFDPa	52299-26-0	F(CF ₂) ₁₀ P(O)(OH) ₂	600,06	0,4877				0,00		5,98			[2]
Perfluoroctansulfonamide und Derivate														
Perfluoroctansulfonamid	PFOSA	754-91-6	F(CF ₂) ₈ SO ₂ NH ₂	499,14	-	fest	154 - 155		-		-			
Perfluoroctansulfonamidethanol	FOSE	10116-92-4	F(CF ₂) ₈ SO ₂ NH(CH ₂) ₂ OH	543,19	0,0009				0,00		5,78			[2]
N-Methyl-Perfluoroctansulfonamid	N-MeFOSA	31506-32-8	F(CF ₂) ₈ SO ₂ NHCH ₃	513,17	0,0002				0,30		6,07	3,14		[2]
N-Ethyl-Perfluoroctansulfonamid	N-EtFOSA	4151-50-2	F(CF ₂) ₈ SO ₂ NHCH ₂ CH ₃	527,20	0,0001				0,12		6,71	3,23		[2]
N-Methyl-Perfluoroctansulfonamidethanol	N-MeFOSE	24448-09-7	F(CF ₂) ₈ SO ₂ N(CH ₃)(CH ₂) ₂ OH	557,22	0,0003				0,01		6,00			[2]
N-Ethyl-Perfluoroctansulfonamidoethanol	N-EtFOSE	1691-99-2	F(CF ₂) ₈ SO ₂ N(CH ₂ CH ₃)(CH ₂) ₂ OH	571,25	0,0001		55 - 60		0,00		6,52			[2]
Fluortelomersäuren														
1H,1H,2H,2H-Perfluor-n-Butansulfonsäure	H4-PFBS (2:2 FTS)	149246-63-9	F(CF ₂) ₂ CH ₂ CH ₂ SO ₃ H	228,13	-				-		-			
1H,1H,2H,2H-Perfluor-n-Hexansulfonsäure	H4-PFHxS (4:2 FTS)	757124-72-4	F(CF ₂) ₄ CH ₂ CH ₂ SO ₃ H	328,15	27,9301				0,33		3,21			[2]
1H,1H,2H,2H-Perfluor-n-Octansulfonsäure	H4-PFOS (6:2 FTS)	27619-97-2	F(CF ₂) ₆ CH ₂ CH ₂ SO ₃ H	428,17	1,3232				0,11		4,44		1,31	[2]
1H,1H,2H,2H-Perfluor-n-Decansulfonsäure	H4-PFDeS (8:2 FTS)	39108-34-4	F(CF ₂) ₈ CH ₂ CH ₂ SO ₃ H	528,18	0,0579				0,01		5,66	0,01	1,32	[2]
1H,1H,2H,2H-Perfluor-n-Dodecansulfonsäure	H4-PFUdS (10:2 FTS)	120226-60-0	F(CF ₂) ₁₀ CH ₂ CH ₂ SO ₃ H	628,20	0,0021				0,00		6,91			[2]
1H,1H,2H,2H-Perfluor-n-Tetradecansulfonsäure	H4-PFTeS (12:2 FTS)	149246-64-0	F(CF ₂) ₁₂ CH ₂ CH ₂ SO ₃ H	728,21	0,0002				0,00		7,94			[2]
Fluortelome ralkohole (FTOH)														
Perfluorethylethanol 2:2	2:2 FTOH	54949-74-5	F(CF ₂) ₂ CH ₂ CH ₂ OH	164,08	-				-		-			
Perfluorbutylethanol 4:2	4:2 FTOH	2043-47-2	F(CF ₂) ₄ CH ₂ CH ₂ OH	264,09	0,0740	Flüssig			213,80		3,30	0,93		[2] [3] [6]
Perfluorhexylethanol 6:2	6:2 FTOH	647-42-7	F(CF ₂) ₆ CH ₂ CH ₂ OH	364,11	0,0188	Flüssig	-33	172	18,20	5726	4,54	2,43		[2] [3] [6]
Perfluoroctylethanol 8:2	8:2 FTOH	865-86-1	F(CF ₂) ₈ CH ₂ CH ₂ OH	464,12	0,0013 - 0,0032	Fest	45	114	1,38	5039	5,60	3,84		[2] [3]
Perfluordecylethanol 10:2	10:2 FTOH	678-39-8	F(CF ₂) ₁₀ CH ₂ CH ₂ OH	564,14	0,0000	Fest			0,20	7776	6,20	6,20		[2] [3] [6]
Perfluordodecylethanol 12:2														

Literatur

- [1] Vierke, L., Berger, U., Cousins, I.T. (2013): Estimation of the acid dissociation constant of perfluoroalkyl carboxylic acids through an experimental investigation of their water-to-air transport. Environ. Sci. Technol. 47, 11032 – 11039
- [2] Wang, Z., MacLeod, M., Cousins, I.T., Scheringer, M., Hungerbühler, K. (2011): Using COSMOtherm to predict physicochemical properties of poly- and perfluorinated alkyl substances (PFASs). Environmental Chemistry 8(4) 389-398.
- [3] Ding, G., Peijnenburg, W.J.G.M. (2013): Physicochemical properties and aquatic toxicity of poly-and perfluorinated compounds. Critical Reviews in Environmental Science and Technology 43, 598 – 678.
- [4] RPS Advies B.V. (2010): Analysis of the risks arising from the industrial use of Perfluorooctanoic acid (PFOA) and Ammonium Perfluorooctanoate (APFO) and from their use in consumer articles. Evaluation of the risk reduction measures for potential restrictions on the manufacture, placing on the market and use of PFOA and APFO. Final Report (20.12.2008 – 20.10.2009).
- [5] Higgins, C.P., Luthy, R.G. (2006): Sorption of perfluorinated surfactants on sediments. Environ. Sci. Technol. 2006, 40, 7251-7256.
- [6] Liu, J., Lee, L.S. (2007): Effect of fluorotelomer alcohol chain length on aqueous solubility and sorption by soils. Environ. Sci. Technol. 41, 5357-5362.