

Závistost rozpustnosti anorganických látek na teplotě

$$\log(x) = A + \frac{B}{T} + C \cdot \log T$$

- x je molární zlomek rozpuštěné látky v nasyceném roztoku při teplotě T v K (vždy počítaný pro bezvodou látku, bez ohledu na to, jaký hydrát za daných podmínek tvoří)
- Empirické konstanty A , B , C jsou pro několik anorganických látek v následující tabulce a platí od teploty t_{min} do teploty t_{max}

Látka	M kg kmol ⁻¹	A	B	C	t_{min} °C	t_{max} °C
NaOH.4H ₂ O	112,06	-164,262	6239,827	57,71625	0	5
NaOH.3, 5H ₂ O	103,05	-797,787	33315,13	277,0793	5	12
NaOH.H ₂ O	58,01	-45,0335	1810,79	15,55409	12	61,8
NaOH	40,00	-4,69766	136,5988	1,600562	61,8	100
KOH.2H ₂ O	92,14	-38,8579	1430,729	13,54007	0	33
KOH.H ₂ O	74,12	-19,4306	811,5422	6,54118	33	100
NaCl	58,44	-5,89477	199,6575	1,707143	0	100
KCl	74,55	6,75911	-604,335	-2,35704	0	100
NH ₄ Cl	53,49	0,13249	-358,425	0,055203	0	100
CaCl ₂ .6H ₂ O	219,08	-215,377	8816,696	74,7194	0	29
CaCl ₂ .2H ₂ O	147,02	-10,4826	359,8463	3,433722	45,1	100
KBr	119,00	8,22044	-652,446	-2,85434	0	100
KNO ₃	101,10	59,93325	-3821,883	-19,5233	0	100
NH ₄ NO ₃	80,04	25,70489	-1650,43	-8,34938	0	32
NH ₄ NO ₃	80,04	16,96393	-1232,00	-5,38289	33	84
NH ₄ NO ₃	80,04	3,58796	-594,265	-0,84154	85	100
Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O	322,19	-150,9361	4229,375	54,67266	0	32
Na ₂ SO ₄	142,04	-12,9274	672,5080	3,822532	33	100
(NH ₄) ₂ SO ₄	132,13	-8,41382	222,1496	2,685048	0	100