

Ķīmisko savienojumu molmasas (g/mol) un šķīdība ūdenī

Katjoni E ^o , V	K ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Na ⁺	Mg ²⁺	Al ³⁺	Mn ²⁺	Zn ²⁺	Cr ³⁺	Fe ²⁺	Ni ²⁺	Sn ²⁺	Pb ²⁺	Fe ³⁺	H ⁺	Cu ²⁺	Ag ⁺	Hg ²⁺	NH ₄ ⁺
Anjoni	-2,93	-2,91	-2,87	-2,71	-2,37	-1,66	-1,19	-0,76	-0,74	-0,45	-0,26	-0,14	-0,13	-0,04	0,00	+0,34	+0,80	+0,85	
SO ₄ ²⁻	174	233	136	142	120	342	151	161	392	152	155	215	303	400	98	160	312	297	132
NO ₃ ⁻	101	261	164	85	148	213	179	189	238	180	183	243	331	242	63	188	170	325	80
SO ₃ ²⁻	158	217	120	126	104		135	145		136	139		287		82		296		116
PO ₄ ³⁻	212	601	310	164	262	122	355	385	147	358	367	547	811	151	98	382	419	793	149
CO ₃ ²⁻	138	197	100	106	84		115	125		116	119		267		62		276		96
SiO ₃ ²⁻	154		116	122	100	282	131	141	332	132	135	195	283	340	78	140			
CH ₃ COO ⁻	98	255	158	82	142	204	173	183	229	174	177		325	233	60	182	167	319	77
O ²⁻	94	153	56	62	40	102	71	81	152	72	75	135	223	160	18	80	232	217	
OH ⁻	56	171	74	40	58	78	89	99	103	90	93	153	241	107	18	98			
Cl ⁻	74,5	208	111	58,5	95	133,5	126	136	158,5	127	130	190	278	162,5	36,5	135	143,5	272	53,5
Br ⁻	119	297	200	103	184	267	215	225	292	216	219	279	367	296	81	224	188	361	98
I ⁻	166	391	294	150	278	408	309	319	433	310	313	373	461		128		235	455	145
S ²⁻	110	169	72	78	56	150	87	97	200	88	91	151	239		34	96	248	233	68

110

Šķīstoša viela
(>1 g/100 g H₂O)

74

Mazšķīstoša viela
(0,1...1 g/100 g H₂O)

87

Gandrīz nešķīstoša viela
(<0,1 g/100 g H₂O)

18

ūdens

169

Viela, kas ūdenī sadalās
(hidrolizējas)

56

Oksīds, kas reaģē ar
ūdeni

Viela nav iegūta