

Таблица масс.

Молекулярные массы некоторых соединений (округленные)

	O ²⁻	OH ⁻	Cl ⁻	Br ⁻	I ⁻	NO ₃ ⁻	S ²⁻	SO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻	CO ₃ ²⁻	PO ₄ ³⁻	SiO ₃ ²⁻
H ⁺		18	36,5	81	128	63	34	82	98	62	98	78
NH ₄ ⁺		35	53,5	98	145	80	68	116	132	96	149	112
Na ⁺	62	40	58,5	103	150	85	78	126	142	106	164	122
K ⁺	94	56	74,5	119	166	101	110	158	174	138	212	154
Ba ²⁺	153	171	208,0	197	391	261	169	217	233	197	601	213
Ca ²⁺	56	74	111,0	200	294	164	72	120	136	100	310	116
Mg ²⁺	40	58	95,0	184	278	148	56	104	120	84	262	100
Al ³⁺	102	78	133,5	267	408	213	150	294	342	234	122	282
Cr ³⁺	152	103	158,5	292	433	238	200	344	392	284	147	332
Fe ²⁺	72	90	127,0	216	310	180	88	136	152	116	358	132
Fe ³⁺	160	107	162,5	296	437	242	208	352	400	292	151	340
Mn ²⁺	71	89	126,0	215	309	179	87	135	151	115	355	131
Zn ²⁺	81	99	136,0	225	319	189	97	145	161	125	385	141
Cu ²⁺	80	98	135,0	224	318	188	96	144	160	124	382	140
Ag ⁺	232	125	143,5	188	235	170	248	296	312	276	419	292
Pb ²⁺	223	241	278,0	367	461	331	239	287	303	267	811	283

АНОДНЫЙ ПРОЦЕСС

S ²⁻ , I ⁻ , Br ⁻ , Cl ⁻	$X^{n-} - ne \rightarrow X^0$
OH ⁻	$4OH^- - 4e \rightarrow O_2 + 2H_2O$
NO ₃ ⁻ , CO ₃ ²⁻ , SO ₄ ²⁻ , PO ₄ ³⁻	$2H_2O - 4e \rightarrow O_2 + 4H^+$

КАТОДНЫЙ ПРОЦЕСС

Li ⁺ , K ⁺ , Ca ²⁺ , Na ⁺ , Mg ²⁺ , Al ³⁺	$2H_2O + 2e \rightarrow H_2 + 2OH^-$
H ⁺	$2H^+ + 2e \rightarrow 2[H] \rightarrow H_2$
Zn ²⁺ , Fe ²⁺ , Fe ³⁺ , Ni ²⁺ , Sn ²⁺ , Pb ²⁺ , Cu ²⁺ , Hg ²⁺ , Ag ⁺	$Met^{n+} + ne \rightarrow Met^0$