

1050	Fe	Zn	FeSO ₄	ZnSO ₄	0,1	0,1
1051	Fe	Ni	FeSO ₄	NiSO ₄	0,01	0,01
1052	Ag	Al	AgNO ₃	Al(NO ₃) ₃	1,00	0,1
1053	Ag	Co	AgNO ₃	Co(NO ₃) ₂	0,1	0,001
1054	Ag	Cd	AgNO ₃	Cd(NO ₃) ₂	0,1	0,01
1055	Ag	Hg	AgNO ₃	Hg(NO ₃) ₂	0,1	0,01
1056	Al	Cr	Al(NO ₃) ₃	CrCl ₃	0,1	0,01
1057	Al	Zn	Al ₂ (SO ₄) ₃	ZnSO ₄	0,1	0,01
1058	Al	Cd	Al(NO ₃) ₃	Cd(NO ₃) ₂	0,1	0,01
1059	Al	Co	Al(NO ₃) ₃	Co(NO ₃) ₂	0,1	0,01
1060	Al	Ni	Al ₂ (SO ₄) ₃	NiSO ₄	1,00	0,1
1061	Pb	Al	Pb(NO ₃) ₂	Al(NO ₃) ₃	0,01	0,01
1062	Pb	Au	Pb(NO ₃) ₂	Au(NO ₃) ₃	0,01	0,1
1063	Pb	Hg	Pb(NO ₃) ₂	Hg(NO ₃) ₂	0,1	0,01
1064	Pb	Ag	Pb(NO ₃) ₂	AgNO ₃	0,1	1,00
1065	Pb	Bi	Pb(NO ₃) ₂	Bi(NO ₃) ₃	0,1	0,01
1066	Pb	Sn	Pb(NO ₃) ₂	SnCl ₂	0,1	0,1
1067	Pb	Ni	Pb(NO ₃) ₂	NiSO ₄	0,1	0,001
1068	Pb	Cd	Pb(NO ₃) ₂	Cd(NO ₃) ₂	0,1	0,0001
1069	Pb	Fe	Pb(NO ₃) ₂	FeSO ₄	1,00	0,1
1070	Pb	Cr	Pb(NO ₃) ₂	CrCl ₃	1,00	0,01
1071	Cr	Hg	CrCl ₃	Hg(NO ₃) ₂	0,1	1,00
1072	Cr	Ag	Cr(NO ₃) ₃	AgNO ₃	0,1	1,00
1073	Cr	Cu	CrCl ₃	CuCl ₂	0,1	1,00
1074	Cr	Bi	Cr(NO ₃) ₃	Bi(NO ₃) ₃	1,00	0,01
1075	Cr	Sn	CrCl ₃	SnCl ₂	1,00	0,1
1076	Cr	Ni	Cr(NO ₃) ₃	Ni(NO ₃) ₂	1,00	0,1
1077	Cr	Zn	CrCl ₃	ZnCl ₂	0,1	1,00
1078	Cr	Mn	Cr(NO ₃) ₃	MnSO ₄	0,01	0,001
1079	Cr	Al	CrCl ₃	AlCl ₃	0,01	0,1
1080	Cr	Fe	CrCl ₃	FeCl ₃	0,01	0,1

№ 1081-1129. Составьте полную схему процессов, происходящих на электродах при электролизе системы А, если материалом анода является вещество В. Какое вещество и в каком количестве выделится на катоде за время t, если через систему пропускать ток силой I А? Значения стандартных окислительно-восстановительных потенциалов (j°, В) приведены в приложении № 3.

№	Состав системы А	Материал анода В	Время электролиза t, ч
1081	Водный раствор KCl, CuCl ₂	C (графит)	0,5
1082	Расплав NaOH	C (графит)	0,5
1083	Водный раствор Na ₂ SO ₄ , NaCl	C (графит)	1,0
1084	Водный раствор KCl, HCl	Ag (к)	0,1
1085	Расплав NaOH, NiCl ₂	C (графит)	0,2
1086	Расплав MgCl ₂ , NiCl ₂	C (графит)	0,5
1087	Водный раствор CaCl ₂ , NiCl ₂	Ni (к)	0,1
1088	Водный раствор H ₂ SO ₄ , CuSO ₄	Cu (к)	0,1
1089	Водный раствор AgNO ₃ , Cu(NO ₃) ₂	Ag (к)	0,2
1090	Расплав MgCl ₂ , CoCl ₂	C (графит)	0,1
1091	Водный раствор CaCl ₂ , NiCl ₂	Ni (к)	0,1
1092	Водный раствор CaCl ₂ , NiCl ₂	C (графит)	0,4
1093	Водный раствор CuCl ₂ , HCl	C (графит)	2,0
1094	Водный раствор CaCl ₂ , NiCl ₂	C (графит)	0,5

1095	Расплав Al ₂ O ₃	C (графит)	6,0
1096	Водный раствор ZnSO ₄ , CuSO ₄	C (графит)	0,6
1097	Водный раствор CuCl ₂ , PtCl ₂	C (графит)	0,5
1098	Водный раствор AlCl ₃ , ZnCl ₂ , Cu(NO ₃) ₂	Pt (к)	0,1
1099	Водный раствор AgNO ₃ , Pb(NO ₃) ₂	Ag (к)	0,1
1100	Водный раствор KJ, HCl	C (графит)	0,5
1101	Водный раствор Hg(NO ₃) ₂ , Zn(NO ₃) ₂	Pt (к)	3,0
1102	Расплав LiCl, CaCl ₂	C (графит)	2,0
1103	Расплав MgCl ₂ , CaCl ₂	C (графит)	1,0
1104	Водный раствор H ₂ SO ₄ , Na ₂ SO ₄ , Fe ₂ (SO ₄) ₃	C (графит)	0,5
1105	Водный раствор H ₂ SO ₄ , Na ₂ SO ₄	Pb (к)	0,1
1106	Водный раствор CuCl ₂ , KJ, ZnCl ₂	Zn (к)	0,2
1107	Расплав AgCl, AgJ, AgBr	C (графит)	0,5
1108	Водный раствор BiCl ₃ , ZnCl ₂	C (графит)	0,4
1109	Водный раствор MgCl ₂ , ZnCl ₂	Ag (к)	0,8
1110	Водный раствор NaCl, KCl	C (графит)	0,5
1111	Водный раствор Pb(NO ₃) ₂ , Ca(NO ₃) ₂	Zn (к)	0,1
1112	Расплав Pb(NO ₃) ₂ , CaCl ₂	C (графит)	0,1
1113	Водный раствор NaOH, NaCl	C (графит)	0,5
1114	Водный раствор NaF, NaCl, NaBr	C (графит)	3,0
1115	Расплав NaOH, NaF	C (графит)	0,1
1116	Водный раствор Fe(NO ₃) ₂ , Cu(NO ₃) ₂ , Cr(NO ₃) ₃	C (графит)	0,5
1117	Водный раствор CrCl ₃ , FeCl ₂	Cr (к)	3,0
1118	Расплав TiCl ₂ , MnCl ₂ , ZnCl ₂	C (графит)	2,0
1119	Водный раствор CuSO ₄ , NiSO ₄ , Fe ₂ (SO ₄) ₃	Pt (к)	1,0
1120	Расплав NaF, NaCl, NaBr	C (графит)	0,5
1121	Водный раствор Au(NO ₃) ₃ , HNO ₃ , Zn(NO ₃) ₂	Au (к)	0,1
1122	Водный раствор Bi(NO ₃) ₃ , Pb(NO ₃) ₂	Pb (к)	0,2
1123	Водный раствор H ₂ SO ₄ , HNO ₃ , FeSO ₄	C (графит)	0,5
1124	Расплав BiCl ₃ , SnCl ₂	C (графит)	0,4
1125	Водный раствор BiCl ₃ , AlCl ₃	C (графит)	0,8
1126	Расплав LiOH, LiCl	C (графит)	0,2
1127	Водный раствор NaOH, Ba(OH) ₂	C (графит)	0,5
1128	Водный раствор Cr ₂ (SO ₄) ₃ , H ₂ SO ₄	C (графит)	0,4
1129	Водный раствор Pb(NO ₃) ₂ , Mn(NO ₃) ₂	Pb (к)	0,8
1130	Расплав Fe ₂ O ₃ , Al ₂ O ₃	C (графит)	0,6

1 ПРИЛОЖЕНИЕ

Приложение № 1. Константы нестойкости ($K_{\text{нест}}$) некоторых комплексных ионов.