

Таблица значений э.д.с. электродных систем

ЭС-10608/7 - ЭСр-10108/4,2

с координатами изопотенциальной точки

$pH_{и}=7,00$; $E_{и}=-25$ мВ.

Значения э.д.с. при любой температуре в диапазоне от 0 до 100 °С определяются следующим уравнением: $E=E_{и} - (54,197 + 0,1984 \times T_p) \times (pH - pH_{и})$, где T_p - температура раствора, °С

| pH | Э.д.с. электродной системы (мВ) при температуре раствора (°С) | | | | | |
|-------|---|--------|--------|--------|--------|--------|
| | 0 | 20 | 40 | 60 | 80 | 100 |
| 0,00 | 354,4 | 382,2 | 409,9 | 437,7 | 465,5 | 493,3 |
| 0,50 | 327,3 | 353,1 | 378,9 | 404,7 | 430,4 | 456,2 |
| 1,00 | 300,2 | 324,0 | 347,8 | 371,6 | 395,4 | 419,2 |
| 1,50 | 273,1 | 294,9 | 316,7 | 338,6 | 360,4 | 382,2 |
| 1,68 | 263,3 | 284,4 | 305,5 | 326,7 | 347,8 | 368,9 |
| 2,00 | 246,0 | 265,8 | 285,7 | 305,5 | 325,3 | 345,2 |
| 2,50 | 218,9 | 236,7 | 254,6 | 272,5 | 290,3 | 308,2 |
| 3,00 | 191,8 | 207,7 | 223,5 | 239,4 | 255,3 | 271,1 |
| 3,50 | 164,7 | 178,6 | 192,5 | 206,4 | 220,2 | 234,1 |
| 4,00 | 137,6 | 149,5 | 161,4 | 173,3 | 185,2 | 197,1 |
| 4,50 | 110,5 | 120,4 | 130,3 | 140,3 | 150,2 | 160,1 |
| 5,00 | 83,4 | 91,3 | 99,3 | 107,2 | 115,1 | 123,1 |
| 5,50 | 56,3 | 62,2 | 68,2 | 74,2 | 80,1 | 86,1 |
| 6,00 | 29,2 | 33,2 | 37,1 | 41,1 | 45,1 | 49,0 |
| 6,50 | 2,1 | 4,1 | 6,1 | 8,1 | 10,0 | 12,0 |
| 7,00 | -25,0 | -25,0 | -25,0 | -25,0 | -25,0 | -25,0 |
| 7,50 | -52,1 | -54,1 | -56,1 | -58,1 | -60,0 | -62,0 |
| 8,00 | -79,2 | -83,2 | -87,1 | -91,1 | -95,1 | -99,0 |
| 8,50 | -106,3 | -112,2 | -118,2 | -124,2 | -130,1 | -136,1 |
| 9,00 | -133,4 | -141,3 | -149,3 | -157,2 | -165,1 | -173,1 |
| 9,50 | -160,5 | -170,4 | -180,3 | -190,3 | -200,2 | -210,1 |
| 10,00 | -187,6 | -199,5 | -211,4 | -223,3 | -235,2 | -247,1 |
| 10,50 | -214,7 | -228,6 | -242,5 | -256,4 | -270,2 | -284,1 |
| 11,00 | -241,8 | -257,7 | -273,5 | -289,4 | -305,3 | -321,1 |
| 11,50 | -268,9 | -286,7 | -304,6 | -322,5 | -340,3 | -358,2 |
| 12,00 | -296,0 | -315,8 | -335,7 | -355,5 | -375,3 | -395,2 |

Таблица значений э.д.с. электродных систем

ЭС-10608/7 - ЭСр-10108/3,5

с координатами изопотенциальной точки

$pH_{и}=7,00$; $E_{и}=-31^*$ мВ.

Значения э.д.с. при любой температуре в диапазоне от 0 до 100 °С определяются следующим уравнением: $E=E_{и} - (54,197 + 0,1984 \times T_p) \times (pH - pH_{и})$, где T_p - температура раствора, °С

| pH | Э.д.с. электродной системы (мВ) при температуре раствора (°С) | | | | | |
|-------|---|--------|--------|--------|--------|--------|
| | 0 | 20 | 40 | 60 | 80 | 100 |
| 0,00 | 348,4 | 376,2 | 403,9 | 431,7 | 459,5 | 487,3 |
| 0,50 | 321,3 | 347,1 | 372,9 | 398,7 | 424,4 | 450,2 |
| 1,00 | 294,2 | 318,0 | 341,8 | 365,6 | 389,4 | 413,2 |
| 1,50 | 267,1 | 288,9 | 310,7 | 332,6 | 354,4 | 376,2 |
| 1,68 | 257,3 | 278,4 | 299,5 | 320,7 | 341,8 | 362,9 |
| 2,00 | 240,0 | 259,8 | 279,7 | 299,5 | 319,3 | 339,2 |
| 2,50 | 212,9 | 230,7 | 248,6 | 266,5 | 284,3 | 302,2 |
| 3,00 | 185,8 | 201,7 | 217,5 | 233,4 | 249,3 | 265,1 |
| 3,50 | 158,7 | 172,6 | 186,5 | 200,4 | 214,2 | 228,1 |
| 4,00 | 131,6 | 143,5 | 155,4 | 167,3 | 179,2 | 191,1 |
| 4,50 | 104,5 | 114,4 | 124,3 | 134,3 | 144,2 | 154,1 |
| 5,00 | 77,4 | 85,3 | 93,3 | 101,2 | 109,1 | 117,1 |
| 5,50 | 50,3 | 56,2 | 62,2 | 68,2 | 74,1 | 80,1 |
| 6,00 | 23,2 | 27,2 | 31,1 | 35,1 | 39,1 | 43,0 |
| 6,50 | -3,9 | -1,9 | 0,1 | 2,1 | 4,0 | 6,0 |
| 7,00 | -31,0 | -31,0 | -31,0 | -31,0 | -31,0 | -31,0 |
| 7,50 | -58,1 | -60,1 | -62,1 | -64,1 | -66,0 | -68,0 |
| 8,00 | -85,2 | -89,2 | -93,1 | -97,1 | -101,1 | -105,0 |
| 8,50 | -112,3 | -118,2 | -124,2 | -130,2 | -136,1 | -142,1 |
| 9,00 | -139,4 | -147,3 | -155,3 | -163,2 | -171,1 | -179,1 |
| 9,50 | -166,5 | -176,4 | -186,3 | -196,3 | -206,2 | -216,1 |
| 10,00 | -193,6 | -205,5 | -217,4 | -229,3 | -241,2 | -253,1 |
| 10,50 | -220,7 | -234,6 | -248,5 | -262,4 | -276,2 | -290,1 |
| 11,00 | -247,8 | -263,7 | -279,5 | -295,4 | -311,3 | -327,1 |
| 11,50 | -274,9 | -292,7 | -310,6 | -328,5 | -346,3 | -364,2 |
| 12,00 | -302,0 | -321,8 | -341,7 | -361,5 | -381,3 | -401,2 |

* На этикетке измерительных электродов ЭС-10608/7 приведено значение $E_{и}=-25$ мВ, действительное для измерений относительно насыщенного хлорсеребряного электрода. Электрод ЭСр-10108/3,5 не является насыщенным, и поэтому для рассматриваемой электродной пары $E_{и}=-31$ мВ.

Таблица значений э.д.с. электродных систем

ЭС-10608/7 - ЭСр-10108/3,0

с координатами изопотенциальной точки

$pH_{и}=7,00$; $E_{и}=-35^*$ мВ.

Значения э.д.с. при любой температуре в диапазоне от 0 до 100 °С определяются следующим уравнением: $E=E_{и} - (54,197 + 0,1984 \times T_p) \times (pH - pH_{и})$, где T_p - температура раствора, °С

| pH | Э.д.с. электродной системы (мВ) при температуре раствора (°С) | | | | | |
|-------|---|--------|--------|--------|--------|--------|
| | 0 | 20 | 40 | 60 | 80 | 100 |
| 0,00 | 344,4 | 372,2 | 399,9 | 427,7 | 455,5 | 483,3 |
| 0,50 | 317,3 | 343,1 | 368,9 | 394,7 | 420,4 | 446,2 |
| 1,00 | 290,2 | 314,0 | 337,8 | 361,6 | 385,4 | 409,2 |
| 1,50 | 263,1 | 284,9 | 306,7 | 328,6 | 350,4 | 372,2 |
| 1,68 | 253,3 | 274,4 | 295,5 | 316,7 | 337,8 | 358,9 |
| 2,00 | 236,0 | 255,8 | 275,7 | 295,5 | 315,3 | 335,2 |
| 2,50 | 208,9 | 226,7 | 244,6 | 262,5 | 280,3 | 298,2 |
| 3,00 | 181,8 | 197,7 | 213,5 | 229,4 | 245,3 | 261,1 |
| 3,50 | 154,7 | 168,6 | 182,5 | 196,4 | 210,2 | 224,1 |
| 4,00 | 127,6 | 139,5 | 151,4 | 163,3 | 175,2 | 187,1 |
| 4,50 | 100,5 | 110,4 | 120,3 | 130,3 | 140,2 | 150,1 |
| 5,00 | 73,4 | 81,3 | 89,3 | 97,2 | 105,1 | 113,1 |
| 5,50 | 46,3 | 52,2 | 58,2 | 64,2 | 70,1 | 76,1 |
| 6,00 | 19,2 | 23,2 | 27,1 | 31,1 | 35,1 | 39,0 |
| 6,50 | -7,9 | -5,9 | -3,9 | -1,9 | 0,0 | 2,0 |
| 7,00 | -35,0 | -35,0 | -35,0 | -35,0 | -35,0 | -35,0 |
| 7,50 | -62,1 | -64,1 | -66,1 | -68,1 | -70,0 | -72,0 |
| 8,00 | -89,2 | -93,2 | -97,1 | -101,1 | -105,1 | -109,0 |
| 8,50 | -116,3 | -122,2 | -128,2 | -134,2 | -140,1 | -146,1 |
| 9,00 | -143,4 | -151,3 | -159,3 | -167,2 | -175,1 | -183,1 |
| 9,50 | -170,5 | -180,4 | -190,3 | -200,3 | -210,2 | -220,1 |
| 10,00 | -197,6 | -209,5 | -221,4 | -233,3 | -245,2 | -257,1 |
| 10,50 | -224,7 | -238,6 | -252,5 | -266,4 | -280,2 | -294,1 |
| 11,00 | -251,8 | -267,7 | -283,5 | -299,4 | -315,3 | -331,1 |
| 11,50 | -278,9 | -296,7 | -314,6 | -332,5 | -350,3 | -368,2 |
| 12,00 | -306,0 | -325,8 | -345,7 | -365,5 | -385,3 | -405,2 |

* На этикетке измерительных электродов ЭС-10608/7 приведено значение $E_{и}=-25$ мВ, действительное для измерений относительно насыщенного хлорсеребряного электрода. Электрод ЭСр-10108/3,0 не является насыщенным, и поэтому для рассматриваемой электродной пары $E_{и}=-35$ мВ.