

Таблица 3 - Варианты заданий

№ п/п	Гальванический элемент	Ур-ние зав. $E = f(T)$	m	A
1	Zn ZnSO ₄ Hg ₂ SO ₄ Hg	$E = 1,4328 - 0,0012 \cdot 10^{-4}T$	0,5÷2	$\gamma_{\pm}(\text{ZnSO}_4)$
2	Pb PbI ₂ KI AgI Ag	$E = 0,259 - 1,38 \cdot 10^{-4}T$		K_a
3	Ag AgCl LiCl Fe(SO ₄) ₃ , Fe(SO ₄) ₂ Pt	$E = 0,455 + 1,02 \cdot 10^{-3}T$		$E_{\text{кар}}$
4	Hg Hg ₂ O KOH KCl Hg ₂ Cl ₂ Hg	$E = 0,1636 + 8,37 \cdot 10^{-4}(T-298)$	0,5÷2	$\gamma_{\pm}(\text{KOH})$
5	Zn ZnCl ₂ AgCl Ag	$E = 1,125 - 4,02 \cdot 10^{-4}T$	0,5÷2	$\gamma_{\pm}(\text{ZnCl}_2)$
6	Cd CdCl ₂ AgCl Ag	$E = 0,869 - 6,5 \cdot 10^{-4}T$	0,5÷2	$\gamma_{\pm}(\text{CdCl}_2)$
7	Cd CdCl ₂ PbCl ₂ Pb	$E = 0,331 - 4,8 \cdot 10^{-4}T$	0,1÷0,3	$\gamma_{\pm}(\text{ZnCl}_2)$
8	Ag AgCl KCl Hg ₂ Cl ₂ Hg	$E = 0,0566 - 3,338 \cdot 10^{-4}T$		K_a
9	Ag AgCl KCl AgNO ₃ Ag ($m_{\text{AgNO}_3}=0,1$)	$E = 0,45 + 1,49 \cdot 10^{-3}(T-298)$		ПП
10	Zn ZnSO ₄ KCl Hg ₂ Cl ₂ Hg	$E = 1 + 0,94 \cdot 10^{-4}(T-298)$	0,5÷2	$\gamma_{\pm}(\text{ZnCl}_2)$
11	Pb PbCl ₂ KCl AgCl Ag	$E = 0,49 - 0,186 \cdot 10^{-3}(T-298)$		ПП
12	Pb PbCl ₂ KCl Hg ₂ Cl ₂ Hg	$E = 0,5353 + 1,45 \cdot 10^{-4}T$		ПП
13	Zn ZnSO ₄ CuSO ₄ Cu	$E = 1,096 + 0,33 \cdot 10^{-4}(T-298)$		K_a
14	Cd CdSO ₄ Hg ₂ SO ₄ Hg	$E = 1,0183 - 4,06 \cdot 10^{-5}(T-298)$	0,5÷2	$\gamma_{\pm}(\text{CdSO}_4)$
15	Hg Hg ₂ Cl ₂ KCl HCl C ₆ H ₄ O ₂ , C ₆ H ₄ (OH) ₂ Pt	$E = 0,3385 + 2,6 \cdot 10^{-4}(T-298)$		pH
16	Zn (Hg) a ₁ ZnSO ₄ ZnSO ₄ Zn (Hg) a ₂ =0,1	$E = 0,04227 + 1,485 \cdot 10^{-4}(T-284,6)$		a ₁
17	Pb Pb(CH ₃ COOH) ₂ Cu(CH ₃ COOH) ₂ Cu	$E = 0,4764 + 0,41 \cdot 10^{-3}(T-298)$	a _{Cu} = 0,2	a _{Pb}
18	Pt H ₂ HCl HCl C ₆ H ₄ O ₂ , C ₆ H ₄ (OH) ₂ Pt	$E = 0,699 - 7,4 \cdot 10^{-4}(T-298)$		pH
19	Pt H ₂ HCl KCl Hg ₂ Cl ₂ Hg	$E = 0,266 - 0,32 \cdot 10^{-4}(T-298)$		pH
20	Pb PbCl ₂ KCl Cl ₂ Pt	$E = 1,75 - 6,2 \cdot 10^{-4}T$		$E_{\text{ан}}$
21	Ag AgCl KCl Cl ₂ Pt	$E = 1,1259 - 2,92 \cdot 10^{-4}T$		$E_{\text{ан}}$
22	Pt [Fe(CN) ₆] ³⁻ , [Fe(CN) ₆] ²⁺ KI I ₂ Pt	$E = 0,0608 + 4,92 \cdot 10^{-4}T$		K_a
23	Zn ZnCl ₂ Hg ₂ Cl ₂ Hg	$E = 1 + 0,000094(T-298)$	0,5÷2	$\gamma_{\pm}(\text{ZnCl}_2)$
24	Pt H ₂ HCl KCl AgCl Ag	$E = 0,4598 + 3,14 \cdot 10^{-4}(T-298)$		pH
25	Pt H ₂ NaOH NaCl AgCl Ag	$E = 1,04774 - 1,68 \cdot 10^{-4}(T-298)$		pH