

№ 1.1 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$n = \frac{m}{M} \quad \frac{m_1}{m_2} = \frac{\vartheta_1}{\vartheta_2} \quad \Delta U = Q - A \quad \alpha = \sqrt{\frac{K}{C_M}} \quad \Delta p = p_0 \frac{in_2}{n_1 + in_2}$$

№ 1.2 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$m = \frac{\vartheta It}{F} \quad m_1 \vartheta_2 = m_2 \vartheta_1 \quad H = U + P \Delta V \quad \lg f = -0,5 z^2 \sqrt{I} \quad \omega = \pm \frac{\Delta n}{V \cdot \Delta t}$$

№ 1.3 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$pK = -\lg K \quad \frac{V_1}{V_2} = \frac{P_1}{P_2} \quad \Delta H = \Delta U + P \Delta V \quad \omega = \pm \frac{dn}{V \cdot dt} \quad \omega = \pm \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

№ 1.4 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$pV = nRT \quad \frac{T_1}{T_2} = \frac{P_1}{P_2} \quad \Delta G = \Delta H - T \Delta S \quad \omega = - \left(\frac{C_2 - C_1}{t_2 - t_1} \right) \quad \operatorname{tg} \beta = - \frac{\Delta C}{\Delta t}$$

№ 1.5 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$\frac{V}{T} = \operatorname{const} \quad \frac{T_1}{T_2} = \frac{V_1}{V_2} \quad Q = cm \Delta t \quad N = \frac{P_0 - P}{P_0} \quad t_{1/2} = \frac{0,5 C_0}{k}$$

№ 1.6 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$\frac{P}{T} = \operatorname{const} \quad D = \frac{M_1}{M_2} \quad \Delta t_{\text{красит}} = Km \quad \Delta S = zF \frac{dE}{dT} \quad t_{1/2} = \frac{\ln 2}{k}$$

№ 1.7 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$\frac{V}{T} = \operatorname{const} \quad D_{\text{возд}} = \frac{M}{29} \quad \Delta t_{\text{кун}} = Em \quad N = \frac{p_1}{p_0} \quad t_{1/2} = \frac{1}{k C_0}$$

№ 1.8 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$pV = \frac{mRT}{M} \quad C_M = \frac{m}{M \cdot V} \quad i = 1 + \alpha(k - 1) \quad D_{H_2} = \frac{M}{2} \quad \Delta G = \Delta H + \frac{Td\Delta S}{dT}$$

№ 1.9 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$G = H - TS \quad C_N = \frac{m}{M_3 \cdot V} \quad v = k[A][B] \quad \frac{C_t}{C_0} = 0,5 \quad zFE = -\Delta H + zFT \frac{dE}{dT}$$

№ 1.10 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$pH + pOH = 14 \quad C_m = \frac{m}{M \cdot m_{p\text{-ля}}} \quad v = k[A][B_2] \quad \alpha^2 = \frac{K}{C_M} \quad E = - \frac{\Delta H}{zF} + T \frac{dE}{dT}$$

№ 1.12 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$pH = 14 - pOH \quad zFE^0 = 2,3RT \lg K \quad pOH = -\lg [OH^-] \quad \frac{\Delta t_{\text{кун}}}{m} = E \quad E - T \frac{dE}{dT} = -\frac{\Delta H}{zF}$$

№ 1.13 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$pOH = 14 - pH \quad \lg K = \frac{zE^0}{0,059} \quad s = \sqrt{PP} \quad 1 + \alpha = \frac{i}{(k-1)} \quad zFE + \Delta H = zFT \frac{dE}{dT}$$

№ 1.14 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$V = \rho m \quad V = \frac{V_3 It}{F} \quad \Delta G = -2,3RT \lg K \quad s^2 = PP \quad \frac{\Delta H}{zF} = T \frac{dE}{dT} - E$$

№ 1.15 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$-\ln C = kt + const \quad n = \frac{V}{V_m} \quad \Delta = E \cdot N_A = h \nu N_A \quad v = k[A]^p[B] \quad E + \frac{\Delta H}{zF} = T \frac{dE}{dT}$$

№ 1.16 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$\frac{1}{C} = kt + const \quad n = \frac{N}{N_A} \quad \omega = -\frac{dC}{dt} \quad v = k[A]^p[B]^q \quad \Delta H = \Delta G - \frac{Td\Delta S}{dT}$$

№ 1.17 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$\omega = k \cdot C \quad a = fC_M \quad \Delta = E \cdot N_A \quad v = k[A][B]^2 \quad \Delta H = zFT \frac{dE}{dT} - zFE$$

№ 1.18 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$pH + pOH = pK \quad p_1 = Np_0 \quad \Delta = h \nu N_A \quad \frac{\Delta t_{\text{кун}}}{K} = m \quad -T \frac{dE}{dT} = -\frac{\Delta H}{zF}$$

№ 1.19 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$pH - pK = pOH \quad pK_1 = -\lg K_1 \quad T\Delta S - \Delta H = EzF \quad \frac{\Delta t_{\text{кун}}}{E} = m \quad \frac{\Delta H}{zF} = T \frac{dE}{dT}$$

№ 1.20 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$pK - pOH = pH \quad P = C_M RT \quad T\Delta S = EzF + \Delta H \quad h = \frac{\Delta}{\nu N_A} \quad \Delta H = zFT \frac{dE}{dT}$$

№ 1.21 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$-kt = \ln C + const \quad t = \frac{C_0}{k} \quad zFE = zFT \frac{dE}{dT} \quad N = \frac{n_1}{(n_1 + n_2)} \quad K = \frac{\alpha^2 C}{(1 - \alpha)}$$

№ 1.22 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$H = G + TS \quad C_t = 0,5C_0 \quad \Delta G = -RT \ln K \quad N = \frac{n_2}{(n_1 + n_2)} \quad \alpha^2 C = \frac{K}{(1 - \alpha)}$$

№ 1.23 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$S = \frac{H - G}{T} \quad pK_{H_2O} - pH = pOH \quad K = \alpha^2 C \quad Q_1 = \frac{Q \cdot V}{V_m} \quad \operatorname{tg} \varphi' = \pm \frac{\Delta C'}{\Delta t'}$$

№ 1.24 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$C = tk \quad pK_{H_2O} - pOH = pH \quad C = \frac{K}{\alpha^2} \quad Q_2 = \frac{Q_1 \cdot V}{V_m} \quad k = \frac{1}{t} \cdot \ln \frac{C_0}{C_t}$$

№ 1.25 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$m = Mn \quad N = n \cdot N_A \quad [OH^-] = \alpha C \quad E^0 = \varphi_1^0 - \varphi_2^0 \quad E = \frac{RT}{zF} \ln \frac{a_3^{v_3} \cdot a_4^{v_4}}{a_1^{v_1} \cdot a_2^{v_2}}$$

№ 1.26 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$m = V\rho \quad N_A = \frac{N}{n} \quad T = \frac{\Delta H}{\Delta S} \quad E^0 = E_n^0 - E_i^0 \quad E = E^0 + \frac{RT}{nF} \cdot \ln \frac{a_{OX}}{a_{Red}}$$

№ 1.27 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$m = nM \quad C_M = \frac{P}{RT} \quad nFE^0 = RT \ln K_A \quad \Delta G^0 = -nFE^0 \quad a_{Ag^+} \cdot a_{Cl^-} = L_{AgCl}$$

№ 1.28 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$P = \rho gH \quad V = n \cdot V_m \quad \ln K_A = \frac{nFE^0}{RT} \quad \Delta I_T^0 = ZF\phi^0 \quad \phi = \frac{RT}{F} \ln \frac{a_{H^+}}{f_{H_2}^{1/2}}$$

№ 1.29 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$-kt = -\frac{1}{C} + const \quad V_m = \frac{V}{n} \quad \frac{C_x}{C_{rx}} = 1 \approx \frac{a_x}{a_{rx}} \quad pH = \frac{(\varphi^0 - \varphi)F}{2,303RT} \quad \varphi = \varphi^0 + \frac{RT}{4F} \ln \frac{f_{O_2}}{a_{OH^-}^4}$$

№ 1.30 С помощью Microsoft Equation изобразите в Microsoft Word следующие формулы:

$$A = Q + U \quad c = \frac{Q}{mt} \quad pH = -\lg a_{H^+} \quad \Delta_r S^0 = \frac{zFdE}{dT} \quad \varphi = \varphi^0 + \frac{RT}{4F} \ln \frac{P_{O_2}}{a_{OH^-}^4}$$

МОУ СОШ № 43