Sınaq	5					
	Kimya					
61	C	71	C	81	B
62	B	72	A	82	C
63	E	73	C	83	13
64	E	74	D	84	13
65	B	75	D	85	17
66	B	76	D	86	246
67	A	77	A	87	1E2C3A
68	A	78	C		
69	D	79	A		
70	E	80	B		

88

Hər hansı bir məhlulu su ilə durulaşdırdıqda bu düstura əsasən hesablamaq olar.

$m_1\omega_1 = m_2\omega_2 \qquad (m_2 = m_1 + m_{su})$

$m_1 = 180$ q

$m_{su} = 20$ q

$m_2 = 180 + 20 = 200$ q

$\omega_1 = 20\ \%$

$\omega_2 = x\ \%$

$180\ 20 = (180 + 20)\ x$

$$x = \frac{180 \cdot 20}{180 + 20} = 18\%$$

Hər hansı maddə məhluluna həmin maddədən əlavə etdikdə son məhlulun qatılığı bu düstla hesablanır.

$m_1\omega_1 + \ddot{u} \cdot m_{maddə} = m_2\omega_2 \qquad (m_2 = m_1 + m_{maddə})$

$m_1 = 180$ q

$m_{maddə} = 20$ q

$m_2 = 180 + 20 = 200$ q

$\omega_1 = 20\ \%$

$\omega_2 = y\ \%$

$$180 \cdot 20 + 100 \cdot 20 = (180 + 20) \cdot y$$

$$y = \frac{180 \cdot 20 + 100 \cdot 20}{180 + 20}$$

$y = 28\%$

89

Əvvəlcə reaksiyanın istilik effekti hesablanır.

6,72 *l* ---------- 324 kC

$4X + 3O_2 = 2X_2O_3$

67,2 *l* ---------- Q_{1Ef} kC

$$Q_{1Ef} = \frac{67,2 \cdot 324}{6,72} = 3240\ \text{kC}$$

X_2O_3 əmələ gəlmə istiliyi **X-in yanma istiliyi**

$$Q_{əm.gəl.(X_2O_3)} = \frac{3240}{2} = 1620\ \text{kC} \qquad Q_{yan.(X)} = \frac{3240}{4} = 810\ \text{kC}$$

90

1. SO_3
2. Cl_2O_7
3. CrO_3