

Sınaq		6			
		Kimya			
31	E	41	C	51	C
32	D	42	E	52	B
33	A	43	B	53	136
34	C	44	E	54	1
35	A	45	D	55	14
36	E	46	E	56	5
37	A	47	C	57	1D2C3E
38	C	48	D		
39	C	49	A		
40	B	50	D		

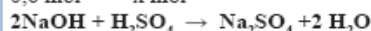
58

X – göy
Y – bənövşəyi

1. a-nın hesablanması:

$$V_{NaOH} = \frac{C_M \cdot V}{1000} = \frac{200 \cdot 3}{1000} = 0,6 \text{ mol}$$

0,6 mol — x mol



2 mol — 1 mol

$$x = \frac{0,6 \cdot 1}{2} = 0,3 \text{ mol}$$

59

H₂SO₄ üçün $v = 0,3 \text{ mol}$, $C_M = 2 \text{ M}$

$$V_{H_2SO_4} = \frac{v \cdot 1000}{C_M} = \frac{0,3 \cdot 1000}{2} = 150 \text{ ml}$$

2. Duzun kütləsinin hesablanması:

 $M(Na_2SO_4) = 142 \text{ q}$

0,6 mol — x q



2 mol — 142 q

$$x = \frac{0,6 \cdot 142}{2} = 42,6 \text{ q}$$

20°C-də $K_b = 50 \text{ q/l}$ $V_{su} = 300 \text{ ml}$ $m_{kr.duz} = ? \text{ q}$

$$K_b = \frac{m_{i,duz}}{V_{su}} \cdot 1000 \quad m_{i,duz} = \frac{K_b \cdot V_{su}}{1000} = \frac{50 \cdot 300}{1000} = 15 \text{ q}$$

temperatur 50°C-dən 20°C-yə gəldikdə qrafikə görə 60 q duz çökür:

60

60 q (çökən duz olanda) ----- 110 q (50°C-də 1000 q suda həll olan maddənin kütləsi)

15 q (çökən duz olanda) ----- $\frac{m_{həll ol. duz}}{q}$
 $m_{həll ol. duz} = 27,5 \text{ q}$ (50°C-də 1000 q suda həll olan maddənin kütləsi)

Onda:

50°C-də $K_b = 110 \text{ q/l}$ $V_{su} = x \text{ ml}$ $m_{həll ol. duz} = 27,5 \text{ q}$

$$K_b = \frac{m_{həll ol. duz}}{V_{su}} \cdot 1000 \quad 110 = \frac{27,5}{x} \cdot 1000 \quad x = \frac{27,5 \cdot 1000}{110} = 250 \text{ ml}$$