

Sınaq		1			
		Kimya			
31	C	41	B	51	E
32	E	42	A	52	D
33	C	43	C	53	16
34	E	44	D	54	135
35	D	45	C	55	5
36	A	46	A	56	35
37	B	47	B	57	1BE2AC
38	A	48	D		
39	B	49	E		
40	D	50	C		

58	I. Kristal qəfəsin tipi: İon	II. Kristal qəfəsin tipi: İon
59	<p>M ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) = 250 q 250 q-dan ----- 90 q su ayrılır</p> <p>I. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O} = \text{CuSO}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$ 125 q-dan ----- x q su ayrılır $x = 125 \cdot 90 / 250 = 45 \text{ q}$ Onda 125 q – 45 q(su) = a, a = 80 q Hər iki proses zamanı eyni qədər(x = 45 q) su ayrıldığına görə</p> <p>II. 71,5 q-dan ----- 45 q su ayrılıb $71,5 \text{ q} - 45 \text{ q} = \text{b}, \text{ b} = 26,5 \text{ q}$ $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + n\text{H}_2\text{O}$</p>	
60	<p>Əvvəlcə n-in qiymətini hesablayaq. M (Na_2CO_3) = 106 q, b=26,5 q (Na_2CO_3) olduğu məlumdur. M (H_2O) = 18 q 26,5 q----- 45 q su ayrılırsa $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + n\text{H}_2\text{O}$ 106 -----18n q su ayrılır $18n \cdot 71,5 = 106 \cdot 45$ $n=4770/477$ n = 10</p> <p>və ya 71,5 q-dan ----- 45 q su ayrılırsa $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + n\text{H}_2\text{O}$ (106 + 18n) q-dan-----18n q su ayrılır $18n \cdot 71,5 = (106 + 18n) \cdot 45$ n = 10</p> <p>Deməli M ($\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$) = 286 q 1 molu -----180 q $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + 10\text{H}_2\text{O}$ 2 molu ----- x $x = 2 \cdot 180/1 = 360 \text{ q}$ su ayrılır.</p>	