

Sınaq		2			
		Kimya			
31	E	41	B	51	D
32	B	42	E	52	B
33	A	43	E	53	245
34	D	44	A	54	5
35	B	45	B	55	25
36	A	46	B	56	125
37	D	47	C	57	1BE2AD
38	C	48	A		
39	D	49	C		
40	D	50	D		

58	$X_1 \rightarrow S$ $X_2 \rightarrow Al$ $X_3 \rightarrow Al_2S_3$	
59	$2Al + 3S \rightarrow Al_2S_3$ $a \text{ ----- } 15 \text{ q}$ $96 \text{ q ----- } 150 \text{ q}$	$a = \frac{96 \cdot 15}{150} = 9,6 \text{ q (sərf olunan)}$
60	$2Al + 3S \rightarrow Al_2S_3$ $a-b \text{ ----- } 15 \text{ q}$ $54 \text{ q ----- } 150 \text{ q}$	$(a-b) \cdot 150 = 15 \cdot 54$ $a - b = 5,4 \text{ q}$ $9,6 - b = 5,4 \text{ q}$ $b = 4,2 \text{ q}$
	<p>(1)</p> <p>$M(S) = 32 \text{ q}, M(Al) = 27 \text{ q}$</p> <p>S -sərf olunan miqdarı : $a = 9,6 \text{ q}$</p> <p>Al -sərf olunan : $a-b = 9,6 - 4,2 = 5,4 \text{ q}$</p> <p>$x+y = 0,3 + 0,2 = 0,5 \text{ mol}$</p>	$32 \text{ q ----- } 1 \text{ mol}$ $9,6 \text{ q ----- } x \text{ mol} \quad x=0,3 \text{ mol}$ $27 \text{ q ----- } 1 \text{ mol}$ $5,4 \text{ q ----- } y \text{ mol} \quad y=0,2 \text{ mol}$
	<p>(2)</p> <p>Alınan məhsulda: $m(S) = 9,6 \text{ q}$ $m(Al) = 5,4 \text{ q}$</p>	$\omega_{Al} = \frac{m(Al)}{m(Al) + m(S)} \cdot 100\% = \frac{5,4}{5,4 + 9,6} \cdot 100\% = 36\%$