

Sınaq		13			
		Kimya			
61	C	71	A	81	B
62	E	72	D	82	B
63	A	73	E	83	24
64	C	74	C	84	0.15
65	C	75	E	85	25
66	B	76	D	86	36
67	D	77	D	87	1BC2AE
68	C	78	A		
69	B	79	E		
70	C	80	E		

88	<p>Molekullarda olan atomların sayına əsasən:</p> $\frac{\text{Qarışıqda atomların ümumi sayı}}{\text{Qarışıqda hidrogen atomlarının sayı}} = \frac{(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + \text{Na}_n\text{XO}_4}{8} = \frac{14+n+5}{8} = 2,5$ $19+n=20$ $n=1$ <p>Deməli maddənin formulu NaXO_4 kimidir.</p> <p>NaXO_4 -də X-in oksidləşmə dərəcəsi:</p> $+1 + x + (-2) \cdot 4 = 8$ $x = +7$
89	<ol style="list-style-type: none"> $\text{Li} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Li}_2\text{O}$ $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}_2$ $\text{K} + \text{O}_2 \rightarrow \text{KO}_2$
90	<p>$V = 200 \text{ ml} = 0,2 \text{ l}$ $v = C_M \cdot V = 200 \cdot 0,2 = 0,04 \text{ mol}$</p> <ol style="list-style-type: none"> $\begin{array}{ccc} 1 \text{ mol} & \text{-----} & 1 \text{ mol} \\ \text{X(OH)}_n & \leftrightarrow & \text{X}^{n+} + n\text{OH}^- \\ 0,04 \text{ mol} & \text{-----} & a \end{array} \quad a = \frac{0,04 \cdot 1}{1} = 0,04 \text{ mol}$ $\begin{array}{ccc} 1 \text{ mol (X(OH)}_n) & \text{-----} & n \text{ mol (OH}^-) \\ 0,04 \text{ mol (X(OH)}_n) & \text{-----} & 0,08 \text{ mol (OH}^-) \end{array} \quad n = \frac{1 \cdot 0,08}{0,04} = 2$