

Sınaq		8	
		Kimya	
31	B	41	B
32	D	42	C
33	E	43	A
34	C	44	D
35	C	45	E
36	A	46	B
37	C	47	E
38	B	48	A
39	E	49	D
40	A	50	C
		51	E
		52	D
		53	960
		54	24
		55	13
		56	23
		57	1B2CD3AE

58	I sınaq şüşəsində olan maddə → NaOH II sınaq şüşəsində olan maddə → Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> III sınaq şüşəsində olan maddə → HCl
59	<b>Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> + K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> → CuCO<sub>3</sub> + 2KNO<sub>3</sub></b>
60	<p>(1) <b>K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + 2HCl → 2KCl + H<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub></b></p> <p>(2)  <math display="block">\begin{array}{l} 230 \text{ q} \text{ ----- } 100\% \\ x \text{ ----- } 30\% \end{array} \quad x = \frac{230 \cdot 30}{100} = 69 \text{ q (K}_2\text{CO}_3)</math> <math display="block">69 \text{ q} \text{ ----- } a \text{ mol}</math> </p> <p><b>K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + 2HCl → 2KCl + H<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub></b>  <math display="block">\begin{array}{l} 138 \text{ q} \text{ ----- } 2 \text{ mol} \\ 69 \text{ q} \text{ ----- } a \text{ mol} \\ 138 \text{ q} \text{ ----- } 2 \text{ mol} \end{array} \quad a = \frac{69 \cdot 2}{138} = 1 \text{ mol (HCl)}</math> </p> <p>HCl, <math>v = 1 \text{ mol}</math>, <math>V_{\text{meh.}} = 200 \text{ ml}</math></p> $C_M = \frac{v}{V_{\text{meh.}}} \cdot 1000 = \frac{1}{200} \cdot 1000 = 5 \frac{\text{mol}}{\text{l}} \text{ və ya } 5 \text{ M}$

