

Sınaq		14			
		Kimya			
61	D	71	B	81	D
62	C	72	C	82	A
63	A	73	C	83	23
64	D	74	A	84	11.6
65	B	75	D	85	45
66	E	76	E	86	0.8
67	B	77	C	87	1E2C3B
68	D	78	A		
69	E	79	C		
70	E	80	D		

88	1. Gübrənin formulu: $\text{NH}_4\text{NO}_3$ 2. Gübrənin adı: <b>ammonium-şorası (ammonium-nitrat)</b>
89	Alkinlərin ümumi formulu: $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ $M_r = 14n-2$ Onda: $54 = 14n-2$ , $14n=56$ , $n=4$ Alkinin formulu (a): $\text{C}_4\text{H}_6$ Molekulunda qeyri-polyar kovalent rabitələrin sayı (b): $n+1 = 4+1 = 5$ Molekulunda $\sigma$ (siqma)-rabitələrin sayı (c): $3n-3 = 3 \cdot 4 - 3 = 9$ və ya b və c-ni maddənin quruluş formuluna (quruluş formulunu düzgün yazıb) əsasən hesblama aparıb yazıb.
90	1. Əvvəlcə 200 q 8%-li məhlulun tərkibində olan natrium-hidroksidin kütləsi tapılır. $\omega_{\text{NaOH}} = \frac{m_{\text{mad}}}{m_{\text{mzh}}} \cdot 100\% \quad ; \quad m_{\text{mad}} = \frac{m_{\text{mzh}} \cdot \omega_{\text{NaOH}}}{100\%} = \frac{200 \cdot 8}{100} = 16 \text{ q}$ $\text{CuCl}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Cu(OH)}_2 + 2\text{NaCl}$ 2·40 q ----- 98 q (çöküntü alınır) $x = \frac{16 \cdot 98}{2 \cdot 40} = 19,6$