

Sınaq		2	
Kimya			
61	A	71	A
62	C	72	A
63	D	73	B
64	B	74	E
65	C	75	C
66	D	76	B
67	A	77	D
68	C	78	E
69	B	79	D
70	E	80	A
		81	C
		82	B
		83	71
		84	24
		85	245
		86	4.48
		87	1BE2AD

88	(1) 0,05 mol ----- 7,2 q 1 mol ----- M M=144 M(X ₂ O)= 144 2X + 16 = 144 2X = 128 X= 64	(2) X ₂ O m(X): m(O) = 128:16=8:1								
89	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Qarışıqlar</th> <th>Ayrılma üsulu</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>xörək duzu+su</td> <td>a → buxarlandırma (kristallaşdırma)</td> </tr> <tr> <td>neft+su</td> <td>b → ayırıcı qıfla ayırma (durultma)</td> </tr> <tr> <td>neft</td> <td>c → distillə (fraksiyalı distillə)</td> </tr> </tbody> </table>	Qarışıqlar	Ayrılma üsulu	xörək duzu+su	a → buxarlandırma (kristallaşdırma)	neft+su	b → ayırıcı qıfla ayırma (durultma)	neft	c → distillə (fraksiyalı distillə)	
Qarışıqlar	Ayrılma üsulu									
xörək duzu+su	a → buxarlandırma (kristallaşdırma)									
neft+su	b → ayırıcı qıfla ayırma (durultma)									
neft	c → distillə (fraksiyalı distillə)									
90	(1) <p style="text-align: center;">Ca + S → CaS</p> Başlanğıc: 40 q 40 q Sərf olunan: 40 q 32 q Artıq qalan: 0 q 8 q m(S_{artıq qalan}) = 8 q	(2) <p style="text-align: center;">Ca + S → CaS</p> 40 q + 32 q = 72 q sərf sərf reaksiya olunan olunan məhsulu								