

Sınaq		6			
		Kimya			
61	D	71	D	81	C
62	C	72	B	82	A
63	C	73	B	83	134
64	B	74	E	84	14
65	D	75	D	85	3
66	B	76	E	86	245
67	E	77	C	87	1C2D3B
68	E	78	A		
69	D	79	C		
70	E	80	A		

88	<p>1. Təzyiqi – artırmaq</p> <p>2. Temperaturu – azaltmaq</p> <p>3. H₂-nin qatlıgını – artırmaq (sistemə H₂ əlavə etmək)</p>
89	<p>1. XY 0,1 mol — 8,8 q 1 mol — M M(XY)=88 q</p> <p>2. XY₂ 0,2 mol — 24 q 1 mol — M M(XY₂)=120 q</p> <p>Sistem tənlik: X+Y = 88 q -X+(-Y) = -88 q X+2Y = 120 q X+2Y = 120 q Y=32 q, onda: X=88-32=56</p> <p>3. XZ₂ 0,1 mol — 21,6 q 1 mol — M M(XZ₂)=216 q</p> <p> XZ₂=216 q X+2Z=216 56+2Z=216 2Z=160 Z=80</p> <p>A_r(Z) - A_r(Y) = 80 - 32 = 48</p>
90	<p>1. Ktodda mis alınır (Cu)</p> <p>2. Anodda xlor qazı alınır (Cl₂)</p> <p> 16 q --- x l</p> <p>CuCl₂(örinti) $\xrightarrow{\text{elektroliz}}$ Cu + Cl₂ 64 q --- 22,4 l</p> <p>$x = \frac{16 \cdot 22,4}{64} = 5,6 l$</p>