

Sınaq		4			
		Kimya			
61	A	71	D	81	B
62	D	72	B	82	A
63	E	73	B	83	28
64	C	74	C	84	34
65	B	75	A	85	35
66	C	76	D	86	420
67	E	77	C	87	1BE2C3AD
68	A	78	E		
69	D	79	B		
70	E	80	E		

88 Reaksiya sxemi: $X + Y \rightarrow Z$
 $(8-1,6) + 8 = a \quad a = 14,4$

89 $x = Cl_2$ (Oksidləşdirici maddə)
 $y = KBr$ (Reduksiyaedici maddə)
 $z = Br_2$ (Oksidləşmə məhsulu)

90 1. $M(H_2O) = 2 \cdot 1 + 16 = 18 \text{ q}$
 $\omega_{XSO_4} = 64\%$
 $\omega_{H_2O} = 36\%$

2. $\omega_s = \frac{m(S)}{M(XSO_4 \cdot 5H_2O)} \cdot 100\% = \frac{32}{160 + 90} \cdot 100\% = 12,8\%$

$m(5H_2O) = 90 \text{ q}$
 $36\% \text{ ----- } 90 \text{ q}$
 $64\% \text{ ----- } M \quad M = \frac{64 \cdot 90}{36} = 160 \text{ q}$
 $M(XSO_4) = 160 \text{ q}$
 $X + 32 + 4 \cdot 16 = 160 \text{ q}$
 $X + 96 = 160 \text{ q}$
 $X = 64$