

Sınaq		13			
		Kimya			
31	E	41	B	51	E
32	A	42	D	52	C
33	E	43	E	53	24
34	C	44	B	54	46
35	A	45	C	55	23
36	D	46	D	56	49
37	C	47	B	57	1C2A3BE
38	D	48	A		
39	C	49	C		
40	B	50	A		

58	1. Ayrılan qaz: $\text{SO}_2$ 2. Çöküntü: $\text{Cu(OH)}_2$
59	<b>I.</b> $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ <b>II.</b> $\text{CuSO}_4 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$
60	$a = 6,4 \text{ q}$ $b = 14,7 \text{ q}$