

Sınaq		15	
Kimya			
31	A	41	E
32	D	42	C
33	D	43	B
34	E	44	B
35	B	45	D
36	C	46	C
37	D	47	D
38	E	48	C
39	D	49	B
40	A	50	B
		51	E
		52	A
		53	14
		54	40
		55	135
		56	150
		57	1B2D3C

58	<p>1. Formulu: C_6H_6</p> <p>2. Adı: Benzol</p>
59	$C_6H_6 + 3Cl_2 \rightarrow C_6H_6Cl_6$ <p> $67,2 \text{ l} \text{ ----- } 1 \text{ mol}$ $33,6 \text{ l} \text{ ----- } x \text{ mol}$ </p> $x = \frac{33,6}{67,2} = 0,5 \text{ mol}$
60	<p>$A_r(C)=12, A_r(H)=1$</p> <p>$M_r(C_6H_6) = 6 \cdot 12 + 6 \cdot 1 = 78$</p> <p>II qabda</p> $C_6H_6 + Cl_2 \rightarrow C_6H_5Cl + HCl$ <p> $78 \text{ q} \text{ ----- } 1 \text{ mol}$ $x \text{ q} \text{ ----- } 1,5 \text{ mol}$ </p> $x = \frac{78 \cdot 1,5}{1} = 117 \text{ q}$ <p>I qabda</p> $C_6H_6 + 3Cl_2 \rightarrow C_6H_6Cl_6$ <p> $78 \text{ q} \text{ ----- } 67,2 \text{ l}$ $y \text{ q} \text{ ----- } 33,6 \text{ l}$ </p> $y = \frac{78 \cdot 33,6}{67,2} = 39 \text{ q}$ <p>$3C_2H_2 \rightarrow C_6H_6$ reaksiyasına əsasən $a = x + y = 117 \text{ q} + 39 \text{ q} = 156 \text{ q}$</p>