

Sınaq		4			
		Kimya			
31	C	41	A	51	B
32	E	42	E	52	D
33	C	43	B	53	236
34	A	44	A	54	16
35	D	45	D	55	235
36	E	46	B	56	76
37	A	47	D	57	1AC2B3D
38	B	48	E		
39	A	49	A		
40	B	50	C		

58	<p>$X \rightarrow CO_2$ $Y \rightarrow O_2$</p>
59	<p> $M(O_2) = 2 \cdot 16 = 32 \text{ q}$ $M(CO_2) = 12 + 2 \cdot 16 = 44 \text{ q}$ Kütlə fərqi CO_2 və O_2-yə görədir. $m_{CO_2} - m_{O_2} = 6 \text{ q}$ $250 \text{ q} - 244 = 6 \text{ q}$ Qab eyni şəraitdə (normal şəraitdə) eyni həcmə doldurulduğuna görə qazların kütlələri molyar kütlələri ilə mütənəsibdir. $\frac{m_{CO_2}}{m_{O_2}} = \frac{M_{CO_2}}{M_{O_2}} = \frac{44}{32} = \frac{11}{8}$ $8m_{CO_2} = 11m_{O_2}$ $m_{CO_2} - m_{O_2} = 6 \text{ q} \quad (\text{bu tənliyi } -8 \text{ ə vurub, yuxarıdakı tənliklə tərəf-tərəfə toplayırıq})$ $8m_{O_2} = -48 + 11m_{O_2}$ $48 = 3m_{O_2}$ $m_{O_2} = 16 \text{ q}, \quad m_{CO_2} - 16 \text{ q} = 6 \text{ q} \quad m_{CO_2} = 22 \text{ q}$ </p>
60	<p> $m_{O_2} = 16 \text{ q}$ $m_{CO_2} = 22 \text{ q}$ $m_{\text{ümumi}} = m_{CO_2} + m_{\text{qab}}$ $m_{\text{qab}} = m_{\text{ümumi}} - m_{CO_2} = 250 - 22 = 228 \text{ q}$ $M(O_2) = 2 \cdot 16 = 32 \text{ q}$ $M(CO_2) = 12 + 2 \cdot 16 = 44 \text{ q}$ $v_{O_2} = 0,5 \text{ mol}$ $v_{CO_2} = 0,5 \text{ mol}$ $M_{\text{ort}} = \frac{v_1 M_1 + v_2 M_2}{v_1 + v_2} = \frac{0,5 \cdot 32 + 0,5 \cdot 44}{0,5 + 0,5} = 38 \frac{\text{q}}{\text{mol}}$ $D_{H_2} = \frac{M_{\text{ort}}}{2} = \frac{38}{2} = 19$ </p>

