

Sınaq		9			
		Kimya			
31	D	41	E	51	E
32	A	42	A	52	C
33	D	43	A	53	13
34	C	44	E	54	14
35	D	45	B	55	9
36	C	46	D	56	24
37	B	47	A	57	1E2B3A
38	D	48	C		
39	C	49	B		
40	A	50	C		

58	Elektroliz zamanı I qabdan ayrılan qaz – H ₂ , O ₂ Elektroliz zamanı II qabdan ayrılan qazlar – Cl ₂
59	I qabda baş verən elektroliz reaksiyası: Na ₂ SO ₄ + 2H ₂ O = 2H ₂ + O ₂ + Na ₂ SO ₄ II qabda baş verən elektroliz reaksiyası: CuCl ₂ + H ₂ O = Cu + Cl ₂ + H ₂ O və ya CuCl ₂ = Cu + Cl ₂
60	<p>I QAB Reaksiya tənliyindən məlum olur ki, su elektrolizə uğradığı üçün H₂ və O₂ qazı ayrılır və məhlulun kütləsi azalır. Na₂SO₄ + 2H₂O = 2H₂ + O₂ + Na₂SO₄ Elektrolizdən əvvəlki məhlul: 200 q, 16% Na₂SO₄ (məh.), <i>duz</i> = 32 q Elektrolizdən sonrakı məhlul: 200q – 72 q(su) = 128 q, $x = \frac{32}{128} \cdot 100\% = 25\%$ Na₂SO₄ (məh.)</p> <p>II QAB Reaksiya tənliyindən məlum olur ki, duz elektrolizə uğradığı üçün məhlulun kütləsi azalır. CuCl₂ = Cu + Cl₂ $M_r(\text{CuCl}_2) = 135$ Ən sonda I qabda olan məhlulun qatılığının II qabda olan məhlulun qatılığından 1,25 dəfə çox olduğu məlum olduğu üçün. $x = 1,25b$ onda $b = \frac{25}{1,25} = 20\%$ olar, deməli: Elektrolizdən sonrakı məhlul: 360 q – 135 q(<i>duz</i>) = 225 q, 20%-li CuCl₂ (məh.) olub. Onda: Elektrolizdən əvvəlki məhlulda olan <i>duz</i>ün kütləsinin hesablanması: 135 q(elektrolizə uğrayan <i>duz</i>) + 45 q (20%-li son məhlulda olan <i>duz</i>) = 180 q Əvvəlki məhlulun kütləsi = 360 q, onda $a = \frac{180}{360} \cdot 100\% = 50\%$</p>

|