

Sınaq		11			
		Kimya			
61	E	71	E	81	E
62	A	72	D	82	B
63	D	73	B	83	6
64	B	74	D	84	40
65	C	75	A	85	13
66	C	76	E	86	34
67	D	77	C	87	1AC2BE3D
68	A	78	A		
69	D	79	C		
70	E	80	B		

88	<p><b>I reaksiya (turş duz):</b> <math>2 \text{ mol KOH} + x \text{ mol CO}_2 \rightarrow \text{turş duz}</math>  <math>\text{KOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{KHCO}_3</math>  Tənlikdən görünür ki, mol nisbəti 1:1-dir. Deməli, 2 mol KOH üçün <math>x = 2 \text{ mol CO}_2</math> lazımdır.</p> <p><b>II reaksiya (normal duz):</b> <math>2 \text{ mol NaOH} + y \text{ mol CO}_2 \rightarrow \text{normal duz} + \text{su}</math>  <math>2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}</math>  Tənlikdən görünür ki, 2 mol NaOH üçün <math>y = 1 \text{ mol CO}_2</math> lazımdır.</p> <p><b>III reaksiya (turş duz):</b> <math>2 \text{ mol MgCO}_3 + z \text{ mol CO}_2 + c \text{ mol H}_2\text{O} \rightarrow \text{turş duz}</math>  <math>\text{MgCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{HCO}_3)_2</math>  Tənlikdən görünür ki, mol nisbəti 1:1-dir. Deməli, 2 mol <math>\text{MgCO}_3</math> üçün <math>z = 2 \text{ mol CO}_2</math> lazımdır.</p> <p><b>Cəmin hesablanması:</b>  <math>x + y + z = 2 + 1 + 2 = 5</math></p>
89	<p>1) <b>NaCl-in sulu məhlulunun elektroliz reaksiya tənliyi:</b>  <math>2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{elektroliz}} 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow + \text{Cl}_2 \uparrow</math></p> <p>2) <b>Əmələ gələn qələvinin (NaOH) kütləsinin hesablanması:</b>  2 mol NaCl ----- 2 mol NaOH  3 mol NaCl ----- x mol NaOH əmələ gətirir</p> $x = \frac{3 \cdot 2}{2} = 3 \text{ mol NaOH}$ $m(\text{NaOH}) = 3 \text{ mol} \cdot 40 \text{ q/mol} = 120 \text{ q}$
90	<p>1) Turşunun (<math>\text{H}_2\text{SO}_4</math>) tam dissosiasiya tənliyi:  <math>\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}</math></p> <p>2) Turşunun mol miqdarının (a) hesablanması:  1 mol <math>\text{H}_2\text{SO}_4</math> ----- 3 mol ion əmələ gətirir  a mol <math>\text{H}_2\text{SO}_4</math> ----- 15 mol ion əmələ gətirir</p> $a = \frac{15 \cdot 1}{3} = 5 \text{ mol}$