

Sınaq		9			
		Kimya			
61	C	71	A	81	C
62	B	72	A	82	E
63	D	73	D	83	235
64	E	74	C	84	27
65	B	75	A	85	34
66	A	76	E	86	144
67	D	77	C	87	1E2B3A
68	C	78	D		
69	D	79	A		
70	E	80	E		

88	<p>x -Etil radikalı y -İzopropil radikalı z -Metil radikalı</p>
89	$v_{\text{Cu(OH)}_2} = \frac{49}{98} = 0,1 \text{ mol} \qquad v_{\text{H}_2\text{SO}_4} = \frac{49}{98} = 0,1 \text{ mol}$ <p><u>Tursu və əsas 1:1 mol nisbatında götürüldüyü üçün normal duz alınır.</u></p> <p>1. <u>Reaksiyadan alınan duzun formulu: <math>\text{CuSO}_4</math></u></p> $\begin{array}{ccc} 98 \text{ q} & \text{-----} & 36 \text{ q} \\ \text{2. } \text{Cu(OH)}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 & = & \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} \\ 49 \text{ q} & \text{-----} & \text{x} \end{array} \qquad x = \frac{49 \cdot 36}{98} = 18 \text{ q}$
90	<p>a. <math>\text{CH}_3 - \text{C} = \text{O} \quad \underline{\text{(C}_2\text{H}_4\text{O)}}</math>   H</p> <p>b. <math>\text{HCOOH} \quad (\text{CH}_2\text{O}_2)</math></p> <p>c. <math>\text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \quad (\text{C}_3\text{H}_6\text{O})</math>    O</p>