

В графе ответ указывайте буквы, соответствующие правильным ответам

№	Задание	Ответ
1/	Среди предложенных веществ выберите формулы кислотных оксидов. А/ Б/ В/ Г/ Д/ Е/ Mn₂O₇ MnO CrO₃ Li₂O Cr₂O₃ SO₂	
2/	Среди предложенных веществ выберите формулы тех, которые не являются щелочами. А/ Б/ В/ Г/ Д/ Е/ LiOH Mg(OH)₂ Ba(OH)₂ Sr(OH)₂ Cu(OH)₂ Fe(OH)₃	
3/	С какими металлами реагирует разбавленная серная кислота А/ Б/ В/ Г/ Д/ Е/ Cr Cu Pt Al Fe Hg	
4/	Сколько элементов содержится в водном растворе нитрата натрия? А/ Б/ В/ Г/ Д/ Е/ 1 2 3 4 5 6	
5/	Расставьте стехиометрические коэффициенты в схеме превращения $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{NO}_2 + \text{O}_2$ В ответе укажите сумму коэффициентов А/ Б/ В/ Г/ Д/ Е/ 4 7 10 11 15 17	
6/	Во сколько раз масса оксида железа (III), полученного по реакции в задании 5/, меньше массы нитрата железа (II) А/ Б/ В/ Г/ Д/ Е/ 1,49 2,25 2,00 1,78 1,65 4,50	
7/	При сжигании железных опилок в атмосфере кислорода получилась железная окалина Fe ₃ O ₄ массой 11,6 г. Рассчитайте массы железа и кислорода соответственно, вступивших в реакцию А/ Б/ В/ Г/ Д/ Е/ 5,6 и 3,2 3,2 и 8,4 3,0 и 2,0 7,2 и 4,4 5,8 и 5,8 8,4 и 3,2	

8/	В неорганической соли массовые доли элементов составляют (масс. %): 29,11 – Na; 40,51 – S; 30,38 – O. Определите молярную массу соли																															
	<table><tr><td>А/</td><td>Б/</td><td>В/</td><td>Г/</td><td>Д/</td><td>Е/</td></tr><tr><td>142</td><td>158</td><td>71</td><td>142</td><td>126</td><td>180</td></tr></table>	А/	Б/	В/	Г/	Д/	Е/	142	158	71	142	126	180																			
А/	Б/	В/	Г/	Д/	Е/																											
142	158	71	142	126	180																											
9/	При добавлении 3,6 г оксида лития к 50 г воды получился щелочной раствор. Рассчитайте концентрацию гидроксида лития в этом растворе (в масс. %)																															
	<table><tr><td>А/</td><td>Б/</td><td>В/</td><td>Г/</td><td>Д/</td><td>Е/</td></tr><tr><td>6,7</td><td>10,0</td><td>10,7</td><td>11,0</td><td>13,4</td><td>10,9</td></tr></table>	А/	Б/	В/	Г/	Д/	Е/	6,7	10,0	10,7	11,0	13,4	10,9																			
А/	Б/	В/	Г/	Д/	Е/																											
6,7	10,0	10,7	11,0	13,4	10,9																											
10/	Рассчитайте массу 25%-ного раствора поваренной соли, который необходимо добавить к 160 г 2%-ного раствора, чтобы получить 20%-ный раствор. Ответ укажите с точностью до десятых.																															
	<table><tr><td>А/</td><td>Б/</td><td>В/</td><td>Г/</td><td>Д/</td><td>Е/</td></tr><tr><td>320</td><td>160</td><td>852</td><td>268</td><td>576</td><td>396</td></tr></table>	А/	Б/	В/	Г/	Д/	Е/	320	160	852	268	576	396																			
А/	Б/	В/	Г/	Д/	Е/																											
320	160	852	268	576	396																											
11/	Выберите реагенты, необходимые для осуществления всех стадий цепочки химических превращений: $\text{Na} \xrightarrow{(1)} \text{NaOH} \xrightarrow{(2)} \text{Cu(OH)}_2 \xrightarrow{(3)} \text{CuCl}_2 \xrightarrow{(4)} \text{Cu(NO}_3)_2 \xrightarrow{(5)} \text{CuS}$ <table><tr><td>А/</td><td>Б/</td><td>В/</td><td>Г/</td><td>Д/</td></tr><tr><td>O₂</td><td>S</td><td>CuCO₃</td><td>NaCl</td><td>CuSO₄</td></tr><tr><td>Е/</td><td>Ж/</td><td>З/</td><td>И/</td><td>К/</td></tr><tr><td>HCl</td><td>AgCl</td><td>H₂S</td><td>H₂O</td><td>AgNO₃</td></tr></table> Буквы, соответствующие выбранным реагентам, впишите в таблицу, приведенную ниже, под номерами стадий <table><tr><td>(1)</td><td>(2)</td><td>(3)</td><td>(4)</td><td>(5)</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>	А/	Б/	В/	Г/	Д/	O ₂	S	CuCO ₃	NaCl	CuSO ₄	Е/	Ж/	З/	И/	К/	HCl	AgCl	H ₂ S	H ₂ O	AgNO ₃	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)						
А/	Б/	В/	Г/	Д/																												
O ₂	S	CuCO ₃	NaCl	CuSO ₄																												
Е/	Ж/	З/	И/	К/																												
HCl	AgCl	H ₂ S	H ₂ O	AgNO ₃																												
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)																												