

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Калинин Р.Е.
Должность: Ректор
Дата подписания: 08.08.2026 10:15:53
Уникальный программный ключ:
40e1d729392b27c8c3c5e4145020da90ba799b43



Министерство здравоохранения Российской Федерации

федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Рязанский государственный медицинский университет
имени академика И.П. Павлова»
Министерства здравоохранения Российской Федерации
ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России

УТВЕРЖДЕН
учёным советом
ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России
(протокол от 21.04.2026 N 9)

КОМПЛЕКТ ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

Общая и неорганическая химия

**ОСНОВНАЯ ПРОФЕССИОНАЛЬНАЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ПРОГРАММА
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ – ПРОГРАММА СПЕЦИАЛИТЕТА**

по специальности 33.05.01 Фармация
направленность (профиль): Фармация

Квалификация выпускника
Провизор

Форма обучения
очная

Разработчики: кафедра фармацевтической химии и фармакогнозии

Фамилия, Имя, Отчество	Ученая степень, ученое звание	Занимаемая должность в Университете
Калинкина Оксана Владимировна		Старший преподаватель кафедры фармацевтической химии и фармакогнозии
Черных Иван Владимирович	д.б.н., доц.	Заведующий кафедрой

Рецензенты:

Фамилия, Имя, Отчество	Ученая степень, ученое звание	Занимаемая должность, организация
Николашкин Александр Николаевич	к.ф.н., доцент	Заведующий кафедрой фармацевтической технологии ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России
Сычев Игорь Анатольевич	д.б.н., доцент	Заведующий кафедрой общей химии ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России

Одобрено учебно-методической комиссией по специальностям Фармация и Промышленная
фармация
(протокол от 16.04.2026 N 5)

Одобрено учебно-методическим советом.
(протокол от 20.04.2026 N 5)

1. Паспорт комплекта оценочных материалов

1.1. Комплект оценочных материалов (далее – КОМ) предназначен для оценки планируемых результатов освоения рабочей программы дисциплины (модуля). «Общая и неорганическая химия».

1.2. КОМ включает задания для проведения текущего контроля и промежуточной аттестации.

Общее количество заданий и распределение заданий по типам и компетенциям:

Код и наименование компетенции	Количество заданий закрытого типа	Количество заданий открытого типа
УК - 1	20	62
ОПК - 1	20	62
ПК -14	20	62
Итого	20	62

2. Задания всех типов, позволяющие осуществлять оценку всех компетенций, установленных рабочей программой дисциплины (модуля) «Общая и неорганическая химия»

Код и наименование компетенции	№ п/п	Задание с инструкцией																			
УК-1, ОПК-1, ПК-14		Задания закрытого типа																			
	1.	Прочитайте текст и установите последовательность. Текст задания: Дан ряд элементов: А) Na; Б) Cl; В) Si; Г) Mn; Д) Cr. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке убывания их атомного радиуса. Запишите соответствующую последовательность букв слева направо:																			
	2.	Прочитайте текст и установите последовательность. Текст задания: Дан ряд элементов: А) Rb; Б) Р; В) Mg; Г) Cr; Д) Al. Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения числа валентных электронов. Запишите соответствующую последовательность цифр слева направо:																			
	3.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между атомом химического элемента и числом протонов и нейтронов в его ядре К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Атом химического элемента</td><td></td><td>Число протонов и нейтронов</td></tr><tr><td>А</td><td>алюминий</td><td>1</td><td>29,35</td></tr><tr><td>Б</td><td>медь</td><td>2</td><td>15,16</td></tr><tr><td>В</td><td>фосфор</td><td>3</td><td>13,14</td></tr><tr><td>Г</td><td>фтор</td><td>4</td><td>9,10</td></tr></table> Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:		Атом химического элемента		Число протонов и нейтронов	А	алюминий	1	29,35	Б	медь	2	15,16	В	фосфор	3	13,14	Г	фтор	4
	Атом химического элемента		Число протонов и нейтронов																		
А	алюминий	1	29,35																		
Б	медь	2	15,16																		
В	фосфор	3	13,14																		
Г	фтор	4	9,10																		

		<table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>	А	Б	В	Г																							
А	Б	В	Г																										
4.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между формулой соли и отношением этой соли к гидролизу. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Название соли</td><td></td><td>Отношение к гидролизу</td></tr><tr><td>А</td><td>нитрат алюминия</td><td>1</td><td>гидролизуется по катиону</td></tr><tr><td>Б</td><td>нитрат серебра (II)</td><td>2</td><td>гидролизуется по аниону</td></tr><tr><td>В</td><td>фторид аммония</td><td>3</td><td>гидролизу не подвергается</td></tr><tr><td>Г</td><td>сульфат цезия</td><td>4</td><td>гидролизуется по катиону и аниону</td></tr></table> Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами: <table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>		Название соли		Отношение к гидролизу	А	нитрат алюминия	1	гидролизуется по катиону	Б	нитрат серебра (II)	2	гидролизуется по аниону	В	фторид аммония	3	гидролизу не подвергается	Г	сульфат цезия	4	гидролизуется по катиону и аниону	А	Б	В	Г				
	Название соли		Отношение к гидролизу																										
А	нитрат алюминия	1	гидролизуется по катиону																										
Б	нитрат серебра (II)	2	гидролизуется по аниону																										
В	фторид аммония	3	гидролизу не подвергается																										
Г	сульфат цезия	4	гидролизуется по катиону и аниону																										
А	Б	В	Г																										
5.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между названием соли и цветом метилоранжа, в который окрашивает его водный раствор этой соли. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Название соли</td><td></td><td>Цвет метилоранжа</td></tr><tr><td>А</td><td>гидрофосфат натрия</td><td>1</td><td>красный</td></tr><tr><td>Б</td><td>нитрат кальция</td><td>2</td><td>жёлтый</td></tr><tr><td>В</td><td>карбонат рубидия</td><td>3</td><td>оранжевый</td></tr><tr><td>Г</td><td>сульфат железа (III)</td><td>4</td><td>малиновый</td></tr></table> Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами: <table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>		Название соли		Цвет метилоранжа	А	гидрофосфат натрия	1	красный	Б	нитрат кальция	2	жёлтый	В	карбонат рубидия	3	оранжевый	Г	сульфат железа (III)	4	малиновый	А	Б	В	Г				
	Название соли		Цвет метилоранжа																										
А	гидрофосфат натрия	1	красный																										
Б	нитрат кальция	2	жёлтый																										
В	карбонат рубидия	3	оранжевый																										
Г	сульфат железа (III)	4	малиновый																										
А	Б	В	Г																										
6.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может																												

	взаимодействовать. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Формула вещества</td><td></td><td>Реагенты</td></tr><tr><td>А</td><td>Ca</td><td>1</td><td>H₂, HCl, KOH</td></tr><tr><td>Б</td><td>ZnO</td><td>2</td><td>NaHS, FeCl₃, Al₂O₃</td></tr><tr><td>В</td><td>NaOH</td><td>3</td><td>AgNO₃, Cl₂, Na₂CO₃ (p-p)</td></tr><tr><td>Г</td><td>FeBr₃</td><td>4</td><td>Mg, CO₂, Fe₂O₃</td></tr><tr><td></td><td></td><td>5</td><td>CuCl₂, Ca(OH)₂, O₂</td></tr></table> Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами: <table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>		Формула вещества		Реагенты	А	Ca	1	H ₂ , HCl, KOH	Б	ZnO	2	NaHS, FeCl ₃ , Al ₂ O ₃	В	NaOH	3	AgNO ₃ , Cl ₂ , Na ₂ CO ₃ (p-p)	Г	FeBr ₃	4	Mg, CO ₂ , Fe ₂ O ₃			5	CuCl ₂ , Ca(OH) ₂ , O ₂	А	Б	В	Г				
	Формула вещества		Реагенты																														
А	Ca	1	H ₂ , HCl, KOH																														
Б	ZnO	2	NaHS, FeCl ₃ , Al ₂ O ₃																														
В	NaOH	3	AgNO ₃ , Cl ₂ , Na ₂ CO ₃ (p-p)																														
Г	FeBr ₃	4	Mg, CO ₂ , Fe ₂ O ₃																														
		5	CuCl ₂ , Ca(OH) ₂ , O ₂																														
А	Б	В	Г																														
7.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Формула вещества</td><td></td><td>Реагенты</td></tr><tr><td>А</td><td>Li</td><td>1</td><td>Ca(OH)₂, (CH₃COO)₂Ba, HCl</td></tr><tr><td>Б</td><td>CO</td><td>2</td><td>CaO, O₂, Cr₂O₃</td></tr><tr><td>В</td><td>H₂SO₄</td><td>3</td><td>O₂, H₂, NaOH (тв.)</td></tr><tr><td>Г</td><td>Na₂CO₃</td><td>4</td><td>H₂O, N₂, H₂</td></tr><tr><td></td><td></td><td>5</td><td>Na₂SiO₃, K₂S, CaCO₃</td></tr></table> Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами: <table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>		Формула вещества		Реагенты	А	Li	1	Ca(OH) ₂ , (CH ₃ COO) ₂ Ba, HCl	Б	CO	2	CaO, O ₂ , Cr ₂ O ₃	В	H ₂ SO ₄	3	O ₂ , H ₂ , NaOH (тв.)	Г	Na ₂ CO ₃	4	H ₂ O, N ₂ , H ₂			5	Na ₂ SiO ₃ , K ₂ S, CaCO ₃	А	Б	В	Г				
	Формула вещества		Реагенты																														
А	Li	1	Ca(OH) ₂ , (CH ₃ COO) ₂ Ba, HCl																														
Б	CO	2	CaO, O ₂ , Cr ₂ O ₃																														
В	H ₂ SO ₄	3	O ₂ , H ₂ , NaOH (тв.)																														
Г	Na ₂ CO ₃	4	H ₂ O, N ₂ , H ₂																														
		5	Na ₂ SiO ₃ , K ₂ S, CaCO ₃																														
А	Б	В	Г																														
8.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами, которые образуются при взаимодействии этих веществ. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Реагирующие вещества</td><td></td><td>Продукты</td></tr><tr><td>А</td><td>FeO + HCl</td><td>1</td><td>FeCl₂ + FeCl₃ + H₂O</td></tr></table>		Реагирующие вещества		Продукты	А	FeO + HCl	1	FeCl ₂ + FeCl ₃ + H ₂ O																								
	Реагирующие вещества		Продукты																														
А	FeO + HCl	1	FeCl ₂ + FeCl ₃ + H ₂ O																														

Б	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl}$	2	$\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
В	$\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{HCl}$	3	$\text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
Г	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{NaOH}$	4	$\text{Na}_2\text{O} + \text{Fe}(\text{OH})_3$
		5	$\text{NaFeO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:

А	Б	В	Г

9.

Прочитайте текст и установите соответствие.

Текст задания: Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами, которые образуются при взаимодействии этих веществ. К каждой позиции, данной в левом столбце, выберите соответствующую позицию из правого столбца:

	Реагирующие вещества		Продукты
А	PH_3 и O_2	1	P_2O_5 , SO_2 и H_2O
Б	PH_3 и концентрированная H_2SO_4	2	H_3PO_4 , SO_2 и H_2O
В	$\text{Al}(\text{OH})_3$ и раствор NaOH	3	H_3PO_4
Г	$\text{Al}(\text{OH})_3$ и твердый NaOH	4	$\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$
		5	NaAlO_2 и H_2O

Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:

А	Б	В	Г

10.

Прочитайте текст и установите соответствие.

Текст задания: Установите соответствие между формулой вещества и продуктами его разложения при нагревании. К каждой позиции, данной в левом столбце, выберите соответствующую позицию из правого столбца:

	Формула вещества		Продукты разложения
А	NH_4NO_3	1	NH_3 , CO_2 и

					H ₂ O																																				
	Б	NH ₄ HCO ₃	2		N ₂ O и H ₂ O																																				
	В	KMnO ₄	3		NH ₃ и CO ₂																																				
	Г	(NH ₄) ₂ CO ₃	4		NH ₃ и HNO ₃																																				
			5		K ₂ MnO ₄ , MnO ₂ , O ₂																																				
			6		Mn ₂ O ₇ и K ₂ O																																				
Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:																																									
<table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>						А	Б	В	Г																																
А	Б	В	Г																																						
11.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами, которые образуются при взаимодействии этих веществ. К каждой позиции, данной в левом столбце, выберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Реагирующие вещества</td><td></td><td>Продукты</td></tr><tr><td>А</td><td>KI и H₂SO₄(конц.)</td><td>1</td><td>Br₂, SO₂, KHSO₄ и H₂O</td></tr><tr><td>Б</td><td>Mg и CO₂</td><td>2</td><td>I₂, H₂S, KHSO₄ и H₂O</td></tr><tr><td>В</td><td>KCl и H₂SO₄(конц.)</td><td>3</td><td>Cl₂, SO₂, KHSO₄ и H₂O</td></tr><tr><td>Г</td><td>KBr и H₂SO₄(конц.)</td><td>4</td><td>HCl и KHSO₄</td></tr><tr><td></td><td></td><td>5</td><td>HI и KHSO₄</td></tr><tr><td></td><td></td><td>6</td><td>MgO и C</td></tr></table> Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами: <table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>						Реагирующие вещества		Продукты	А	KI и H ₂ SO ₄ (конц.)	1	Br ₂ , SO ₂ , KHSO ₄ и H ₂ O	Б	Mg и CO ₂	2	I ₂ , H ₂ S, KHSO ₄ и H ₂ O	В	KCl и H ₂ SO ₄ (конц.)	3	Cl ₂ , SO ₂ , KHSO ₄ и H ₂ O	Г	KBr и H ₂ SO ₄ (конц.)	4	HCl и KHSO ₄			5	HI и KHSO ₄			6	MgO и C	А	Б	В	Г				
	Реагирующие вещества		Продукты																																						
А	KI и H ₂ SO ₄ (конц.)	1	Br ₂ , SO ₂ , KHSO ₄ и H ₂ O																																						
Б	Mg и CO ₂	2	I ₂ , H ₂ S, KHSO ₄ и H ₂ O																																						
В	KCl и H ₂ SO ₄ (конц.)	3	Cl ₂ , SO ₂ , KHSO ₄ и H ₂ O																																						
Г	KBr и H ₂ SO ₄ (конц.)	4	HCl и KHSO ₄																																						
		5	HI и KHSO ₄																																						
		6	MgO и C																																						
А	Б	В	Г																																						
12.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между формулой комплексного соединения и его названием. К каждой позиции,																																								

	данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца:																																					
	<table border="1"> <thead> <tr> <th></th><th>Формула соединения</th><th></th><th>Название</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>А</td><td>$\text{H}_4[\text{PtCl}_6]$</td><td>1</td><td>Хлорид гексааквахрома (III)</td></tr> <tr> <td>Б</td><td>$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]\text{SO}_4$</td><td>2</td><td>Гексахлороплатинат (II) водорода</td></tr> <tr> <td>В</td><td>$\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$</td><td>3</td><td>Тетрагидроксоцинкат калия</td></tr> <tr> <td>Г</td><td>$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$</td><td>4</td><td>Сульфат диамминмеди (II)</td></tr> <tr> <td></td><td></td><td>5</td><td>Хлорогексааквахрома (III)</td></tr> <tr> <td></td><td></td><td>6</td><td>Сульфатодиамминно меди (II)</td></tr> </tbody> </table> Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами: <table border="1"> <tr> <td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr> <tr> <td></td><td></td><td></td><td></td></tr> </table>				Формула соединения		Название	А	$\text{H}_4[\text{PtCl}_6]$	1	Хлорид гексааквахрома (III)	Б	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]\text{SO}_4$	2	Гексахлороплатинат (II) водорода	В	$\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$	3	Тетрагидроксоцинкат калия	Г	$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$	4	Сульфат диамминмеди (II)			5	Хлорогексааквахрома (III)			6	Сульфатодиамминно меди (II)	А	Б	В	Г			
	Формула соединения		Название																																			
А	$\text{H}_4[\text{PtCl}_6]$	1	Хлорид гексааквахрома (III)																																			
Б	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]\text{SO}_4$	2	Гексахлороплатинат (II) водорода																																			
В	$\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$	3	Тетрагидроксоцинкат калия																																			
Г	$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$	4	Сульфат диамминмеди (II)																																			
		5	Хлорогексааквахрома (III)																																			
		6	Сульфатодиамминно меди (II)																																			
А	Б	В	Г																																			
13.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между формулой комплексного соединения и его типом. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table border="1"> <thead> <tr> <th></th><th>Формула соединения</th><th></th><th>Тип</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>А</td><td>$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$</td><td>1</td><td>Аквакомплекс, катионный</td></tr> <tr> <td>Б</td><td>$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$</td><td>2</td><td>Аммиакат, анионный</td></tr> <tr> <td>В</td><td>$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$</td><td>3</td><td>Ацидокомплекс, катионный</td></tr> <tr> <td>Г</td><td>$\text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4]$</td><td>4</td><td>Гидроксокомплекс, анионный</td></tr> <tr> <td></td><td></td><td>5</td><td>Ацидокомплекс, анионный</td></tr> <tr> <td></td><td></td><td>6</td><td>Аммиакат,</td></tr> </tbody> </table>				Формула соединения		Тип	А	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	1	Аквакомплекс, катионный	Б	$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$	2	Аммиакат, анионный	В	$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$	3	Ацидокомплекс, катионный	Г	$\text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4]$	4	Гидроксокомплекс, анионный			5	Ацидокомплекс, анионный			6	Аммиакат,							
	Формула соединения		Тип																																			
А	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	1	Аквакомплекс, катионный																																			
Б	$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$	2	Аммиакат, анионный																																			
В	$[\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$	3	Ацидокомплекс, катионный																																			
Г	$\text{K}[\text{Al}(\text{OH})_4]$	4	Гидроксокомплекс, анионный																																			
		5	Ацидокомплекс, анионный																																			
		6	Аммиакат,																																			

				катионный																																	
		Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:																																			
		А	Б	В	Г																																
14.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между уравнением окислительно-восстановительной реакции и изменением степени окисления серы в ней. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Уравнение</td><td></td><td>Изменение степени окисления серы</td></tr><tr><td>А</td><td>$2Al + 3S = Al_2S_3$</td><td>1</td><td>от -2 до +4</td></tr><tr><td>Б</td><td>$2SO_2 + O_2 = 2SO_3$</td><td>2</td><td>от -2 до 0</td></tr><tr><td>В</td><td>$2H_2S + 3O_2 = 2H_2O + 2SO_2$</td><td>3</td><td>от 0 до -2</td></tr><tr><td>Г</td><td>$S + O_2 = SO_2$</td><td>4</td><td>от +4 до +6</td></tr><tr><td></td><td></td><td>5</td><td>от 0 до +4</td></tr></table> Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами: <table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>						Уравнение		Изменение степени окисления серы	А	$2Al + 3S = Al_2S_3$	1	от -2 до +4	Б	$2SO_2 + O_2 = 2SO_3$	2	от -2 до 0	В	$2H_2S + 3O_2 = 2H_2O + 2SO_2$	3	от 0 до -2	Г	$S + O_2 = SO_2$	4	от +4 до +6			5	от 0 до +4	А	Б	В	Г				
	Уравнение		Изменение степени окисления серы																																		
А	$2Al + 3S = Al_2S_3$	1	от -2 до +4																																		
Б	$2SO_2 + O_2 = 2SO_3$	2	от -2 до 0																																		
В	$2H_2S + 3O_2 = 2H_2O + 2SO_2$	3	от 0 до -2																																		
Г	$S + O_2 = SO_2$	4	от +4 до +6																																		
		5	от 0 до +4																																		
А	Б	В	Г																																		
15.	Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между схемой реакции и изменением степени окисления восстановителя в данной																																				

реакции. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца:

	Формула соединения		Тип
А	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{C} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{P} + \text{CO} + \text{CaSiO}_3$	1	$\text{C}^0 \rightarrow \text{C}^{+2}$
Б	$\text{SO}_2 + \text{Cl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	2	$\text{S}^{+4} \rightarrow \text{S}^{+6}$
В	$\text{Si} + \text{KOH} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2$	3	$\text{Si}^0 \rightarrow \text{Si}^{+4}$
Г	$\text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	4	$\text{P}^{+5} \rightarrow \text{P}^0$
		5	$\text{N}^{+4} \rightarrow \text{N}^{+5}$
		6	$\text{H}^{+1} \rightarrow \text{H}^0$

Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:

А	Б	В	Г

16.

Прочитайте текст и установите соответствие.

Текст задания: Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца:

	Реагирующие вещества		Признак реакции
А	сульфит калия (р-р) и азотная кислота	1	растворение осадка
Б	гидроксид алюминия и гидроксид натрия (р-р)	2	видимых изменений не наблюдается
В	хлорид аммония (тв.) и гидроксид кальция (тв.)	3	образование осадка
Г	нитрат бария (р-р) и серная кислота	4	выделение газа

				5	обесцвечивание раствора

Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:

А	Б	В	Г

17.

Прочитайте текст и установите соответствие.

Текст задания: Установите соответствие между формулой вещества, взятого в виде водного раствора, и формулой реагента, который можно использовать для качественного определения этого вещества. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца:

	Реагирующие вещества		Признак реакции
А	NaI	1	KOH
Б	NaCl	2	KHCO ₃
В	NaF	3	CH ₃ COONa
Г	BaCl ₂	4	AgNO ₃
		5	Mg(HCO ₃) ₂

Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:

А	Б	В	Г

18.

Прочитайте текст и установите соответствие.

Текст задания: Установите соответствие между солью металла и окраской пламени, которую они дают. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца:

	Соль		Окраска пламени
А	соли кальция	1	кирпично-красное
Б	соли натрия	2	зеленое
В	соли калия	3	фиолетовое
Г	соли меди	4	синее

				5	желтое																																
		Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:																																			
		А	Б	В	Г																																
19.		Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между емкостью и её назначением. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Емкость</td><td></td><td>Назначение</td></tr><tr><td>А</td><td>пипетка</td><td>1</td><td>составная часть прибора для перегонки</td></tr><tr><td>Б</td><td>бюретка</td><td>2</td><td>разделение не смешивающихся жидкостей</td></tr><tr><td>В</td><td>делительная воронка</td><td>3</td><td>разбавление растворов кислот</td></tr><tr><td>Г</td><td>колба Вюрца</td><td>4</td><td>отбор раствора определенного объема</td></tr><tr><td></td><td></td><td>5</td><td>титрование</td></tr></table> Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами: <table><tr><td>А</td><td>Б</td><td>В</td><td>Г</td></tr><tr><td></td><td></td><td></td><td></td></tr></table>					Емкость		Назначение	А	пипетка	1	составная часть прибора для перегонки	Б	бюретка	2	разделение не смешивающихся жидкостей	В	делительная воронка	3	разбавление растворов кислот	Г	колба Вюрца	4	отбор раствора определенного объема			5	титрование	А	Б	В	Г				
	Емкость		Назначение																																		
А	пипетка	1	составная часть прибора для перегонки																																		
Б	бюретка	2	разделение не смешивающихся жидкостей																																		
В	делительная воронка	3	разбавление растворов кислот																																		
Г	колба Вюрца	4	отбор раствора определенного объема																																		
		5	титрование																																		
А	Б	В	Г																																		
20.		Прочитайте текст и установите соответствие. Текст задания: Установите соответствие между химическим элементом и его возможными аллотропными модификациями. К каждой позиции, данной в левом столбце, подберите соответствующую позицию из правого столбца: <table><tr><td></td><td>Химический элемент</td><td></td><td>Аллотропные модификации</td></tr><tr><td>А</td><td>кислород</td><td>1</td><td>кислород, озон</td></tr><tr><td>Б</td><td>углерод</td><td>2</td><td>белый, красный</td></tr></table>					Химический элемент		Аллотропные модификации	А	кислород	1	кислород, озон	Б	углерод	2	белый, красный																				
	Химический элемент		Аллотропные модификации																																		
А	кислород	1	кислород, озон																																		
Б	углерод	2	белый, красный																																		

В	сера	3	графит, алмаз
Г	фосфор	4	ромбическая, моноклинная
		5	кристаллический, аморфный

Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:

А	Б	В	Г

Задания открытого типа

1.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Квантово-механическая модель строения атома, ее основные положения
2.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Квантовые числа: главное, побочное, магнитное, спиновое. Их характеристика
3.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Принципы заполнения электронной оболочки атома
4.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Периодические изменения свойств в периодах
5.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ

	Текст задания: Периодические изменения свойств в группах
6.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Ковалентная химическая связь. Примеры веществ с ковалентной полярной и ковалентной неполярной химической связью
7.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Ионная химическая связь
8.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворенного вещества
9.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Способы выражения концентрации растворов: молярная концентрация
10.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Способы выражения концентрации растворов: молярная концентрация эквивалента
11.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Комплексные соединения. Строение комплексных соединений по теории А. Вернера
12.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания:

		Устойчивость и диссоциация комплексных соединений в водных растворах
	13.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие окислители и восстановители (примеры)
	14.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Электролитическая диссоциация. Степень и константа диссоциации
	15.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Закон разбавления Оствальда
	16.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Ионная сила раствора
	17.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Гидролиз солей. Типы гидролиза
	18.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Количественные характеристики гидролиза солей
	19.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания:

		S -элементы I группы. Получение.
20.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: S -элементы II группы. Химические свойства	
21.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Бор. Получение. Химические свойства	
22.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Оксиды и гидроксиды бора	
23.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Алюминий. Получение, химические свойства	
24.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Оксид и гидроксид алюминия	
25.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Олово. Свинец. Получение и химические свойства	
26.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Азот. Получение, химические свойства	
27.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания:	

		Водородные соединения азота
	28.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Оксиды азота
	29.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Кислоты фосфора
	30.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Кислоты серы
	31.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Галогены. Получение галогенов
	32.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Элементы IV группы. Химические свойства
	33.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Элементы III группы. Химические свойства
	34.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Соли и комплексные соединения элементов III группы
	35.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Марганец. Получение и химические свойства
	36.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ

	Текст задания: Соединения марганца (VII)
37.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Хром, получение и химические свойства
38.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Соединения хрома (VI)
39.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Семейство железа. Получение, химические свойства
40.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Фосфид алюминия растворили в бромоводородной кислоте. К полученному при этом раствору добавили избыток раствора гидроксида натрия. Через получившийся раствор пропустили газ с резким запахом, образовавшийся в результате полного растворения сульфида железа (II) в концентрированной серной кислоте. Напишите уравнения четырех описанных реакций.
41.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Кристаллический иодид аммония нагрели с твёрдым гидроксидом натрия. Получившуюся соль растворили в воде и поместили в раствор нитрата меди (II). Выпавшую в осадок соль отделили и поместили в концентрированный раствор серной кислоты, при этом происходило выделение газа с резким запахом и образование окрашенного простого вещества. Полученное простое вещество отделили и поместили в горячий раствор гидроксида натрия. Напишите уравнения четырех описанных реакций.
42.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ

	Текст задания: Нитрат железа (II) прокалили. Полученный твёрдый остаток растворили в растворе иодоводородной кислоты. Образовавшуюся соль железа поместили в раствор азотной кислоты и наблюдали образование окрашенного простого вещества и выделение бурого газа. Простое вещество отделили, а к оставшемуся раствору соли прилили раствор карбоната калия. Напишите уравнения четырех описанных реакций.
43.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения: $\text{Be} \rightarrow \text{Be}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Be}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{K}_2\text{BeO}_2 \rightarrow \text{BeSO}_4$
44.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения алюминий $\rightarrow$ нитрат алюминия $\rightarrow$ алюминат натрия $\rightarrow$ гидроксид алюминия $\rightarrow$ оксид алюминия $\rightarrow$ метаалюминат магния
45.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения $\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{Cu}$
46.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения $\text{Na} \rightarrow \text{Na}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} \rightarrow \text{NaClO}_3 \rightarrow \text{NaCl}$
47.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения

		$\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2 \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{MgO} \rightarrow \text{MgSiO}_3 \rightarrow \text{MgCl}_2$
	48.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения $\text{Al} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{KAlO}_2 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow \text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4] \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$
	49.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения $\text{Pb} \rightarrow \text{PbS} \rightarrow \text{PbO} \rightarrow \text{Pb} \rightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbO}$
	50.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения $\text{P} \rightarrow \text{Ca}_3\text{P}_2 \rightarrow \text{PH}_3 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{HPO}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
	51.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения $\text{SO}_2 \rightarrow \text{S} \rightarrow \text{CuS} \rightarrow \text{SO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
	52.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Осуществить превращения $\text{Cu} \rightarrow \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{CuI}$
	53.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания:

		Вычислить ионную силу и активность ионов в растворе, содержащем 0,01 моль/л $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ и 0,01 моль/л CaCl_2 .
	54.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Рассчитайте произведение растворимости карбоната бария, если известно, что при 298 К в 100 мл его насыщенного раствора содержится $1,38 \times 10^{-3}$ г BaCO_3.
	55.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Эмпирическая формула соли $\text{CrCl}_3 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$. Исходя из того, что координационное число хрома равно шести, определите, какой объем 1 н. раствора AgNO_3 понадобится для осаждения внешнесферно связанного хлора, содержащегося в 300 мл 0,1 М раствора комплексной соли. При вычислениях считать, что вся вода, входящая в состав соли, связана внутрисферно.
	56.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Вычислить молярную концентрацию и степень диссоциации раствора уксусной кислоты, концентрация ионов водорода в котором равна $1,35 \cdot 10^{-4}$ моль/л.
	57.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Вычислить: а) массовую долю (ω, %), б) молярную концентрацию, в) молярную концентрацию эквивалента раствора CaCl_2, полученного при растворении 20 г соли CaCl_2 в 80 мл H_2O. Плотность полученного раствора $1,178 \text{ г/см}^3$.
	58.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Определите pH 0,006М раствора NaNO_2, если степень гидролиза равна $7 \cdot 10^{-5}$.
	59.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Вычислите pH раствора гидроксида калия, если в 2 дм^3 раствора содержится 1,12 г КОН.

	60.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Вычислите $[H^+]$ и pH раствора H_2SO_4 с массовой долей кислоты 0,5 % ($\rho = 1,00 \text{ г/см}^3$).
	61.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Вычислите pH 0,01 М раствора уксусной кислоты, в котором степень диссоциации кислоты равна 0,042.
	62.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ Текст задания: Вычислите pH 0,5 М раствора гидроксида аммония. $K(NH_4OH) = 1,76 \cdot 10^{-5}$.