

## 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

Утверждено решением ученого совета Протокол № 10 от 20.05.2025 г.

Комплект оценочных материалов по дисциплине	ОП.07. Органическая химия
Образовательная программа	Основная профессиональная образовательная программа высшего образования - программа специалитета по специальности 33.02.01 Фармация
Квалификация	Фармацевт
Форма обучения	очная

Разработчики: кафедра фармацевтической химии и фармакогнозии

	• •				
ФИС		Ученая степень,	Место работы	Должность	
ΨΛΟ		ученое звание	(организация)	должность	
II.	A D	6	ФГБОУ ВО РязГМУ	Заведующий	
Черных	A.B.	д-р биол. наук, доц.	Минздрава России	кафедрой	
Дронов .	А.И.		ФГБОУ ВО РязГМУ	Ассистент	
			Минздрава России		

## Рецензенты:

ФИО	Ученая степень, ученое звание	Место работы (организация)	Должность
Николашкин А.Н.	канд. фарм. наук, доц.	ФГБОУ ВО РязГМУ	Заведующий
		Минздрава России	кафедрой
			фармацевтической
			технологии

Одобрено учебно-методической комиссией по специальностям Фармация и Промышленная фармация

Протокол № 5 от 17.04.2025 г.

Одобрено учебно-методическим советом.

Протокол № 5 от 24.04.2025г.

## 1. Паспорт комплекта оценочных материалов

- 1.1. Комплект оценочных материалов (далее КОМ) предназначен для оценки планируемых результатов освоения рабочей программы дисциплины Органическая 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
ПК-2.5, ОК-01,02,04,07,09	20	48
Итого	20	48

## 2. Задания всех типов, позволяющие осуществлять оценку всех компетенций, установленных рабочей программой дисциплины ОП.07. Органическая химия

Код и наименование компетенции	№ п/п				Задание с и	нструкцией											
ПК-2.5, ОК-		Задания закрытого типа															
01,02,04,07,09		Прочитайте текст и установите последовательность.  Текст задания: Выберите критерии ароматичности и расположите их в порядке применения при установлении принадлежности органического соединения к ароматическому ряду:  1) Наличие замкнутой сопряженной системы, охватывающей все атомы цикла 2) Количество электронов в сопряженной системе удовлетворяет правилу Хюккеля (4n+2) 3) Наличие открытой сопряженной системы															
	1	4) Циклическ															
	1.	5) Линейное															
		<ul><li>б) Все атомы</li><li>7) Все атомы</li></ul>	углерода на	ходятся в sp <sup>2</sup> холятся в sp <sup>2</sup>	-гибридном сос -гибридном сос	ТОЯНИИ											
		*	-	_	ектронов кратно												
				•	•	рр слева направо:											
		A	Б	В	Γ												
		Прочитайте т	екст и устан	овите послед	цовательность.												
		Текст задания соответствии		•	* *	ьные классы органических соединений в											
	2.	1) Альдегиды	I														
		2) Амины															
		3) Сульфонов	вые кислоты														
		4) Спирты															

Запиши	те соответствун	ощую послед	овательность ц	ифр слева направо:				
A	Б	В	Γ					
Прочит	айте текст и уст	ановите посл	едовательності	ь.				
	Текст задания: Расположите следующие органические соединения в соответствии кислотных свойств:							
1) Фено								
	оиновая кислота гоксифенол							
4) Aнил								
Запиши	те соответствун	ощую послед	овательность ц	ифр слева направо:				
A	Б	В	Γ					
Прочит	айте текст и уст	ановите посл	 педовательности	ь.				
Текст з свойстн		жите следук	ощие органичес	кие вещества в порядке увеличения их основных				
1) 1,8-6	ис(N,N-диметил	іамино)нафта	алин					
2) Анил 4. 3) N N								
3) 11,11-	диизопропилані ениламин	1ЛИН						
	Запишите соответствующую последовательность цифр слева направо:							
A	Б	В	Γ					
_ Прочит	 айте текст и уст	ановите посл	<u> </u>	Б.				
5.	•			вательности правила построения проекционных				

	формул Фиш	epa:						
	<ol> <li>Связь хирального центра с заместителями располагают на горизонтальной линии, проведенной через ассиметрический атом углерода</li> <li>Проводят вертикальную черту, которая изображает наиболее длинную цепь атомов углерода</li> <li>Тетраэдерическую модель молекулы располагают так, чтобы ассиметрический атом углерода лежал в плоскости чертежа</li> <li>Вверху размещают наиболее окисленную группу</li> <li>Запишите соответствующую последовательность цифр слева направо:</li> </ol>							
	<u> </u>		1	1	рр слева направо:			
	A	Б	В	Γ				
	Прочитайте т	екст и устанс	вите последо	вательность.				
	заселённости 1) Синклинал	: ъная	ге следующи	е конформаци	ии этиленгликоля в порядке уменьшения их			
6.	<ol> <li>2) Антиперип</li> <li>3) Антиклина</li> <li>4) Синперип</li> </ol>	льная						
	Запишите соответствующую последовательность цифр слева направо:							
	A	Б	В	Γ				
	Прочитайте т	екст и устано	вите последо	вательность.	1			
	Текст задания	н: Расположи	те приведенн	ые виды нитр	озирующих частиц в порядке увеличения их силы:			
7.	1) NOC1 2) NOBr 3) NO <sup>+</sup> 4) HNO <sub>2</sub>							

	Запишит	е соответству	ощую послед	довательность	цифр слева направо:				
	A	Б	В	Γ					
	Прочита	йте текст и ус	тановите пос	ледовательнос	сть.				
		Текст задания: Определите старшинство заместителей при двойной связи с целью отнесения геометрического изомера к Z или E ряду и расположите в порядке падения их старшинства:							
8.	1) Bn 2) Гидро 3) Хлор 4) Ме	1) Bn 2) Гидроксиметил 3) Хлор							
		е соответству	инцую после	довательность	цифр слева направо:				
	A	Б	В	Γ					
	Прочита	 йте текст и vc	тановите пос	 ледовательнос	СТЬ.				
		•							
9.	1) Форма 2) Метил 3) Муран	<ol> <li>Текст задания: Расположите следующие соединения в порядке возрастания их температур кипения</li> <li>Формальдегид</li> <li>Метиламина гидрохлорид</li> <li>Муравьиная кислота</li> <li>Метанол</li> </ol>							
	Запишите соответствующую последовательность цифр слева направо:								
	A								
	Прочита	 йте текст и ус	тановите пос	пеловательнос	DTI.				
10.	1100 11110	J		ледовательное	JID.				

			U						
	увеличения 1) Ангидри 2) Амиды 3) Сложны 4) Соли	ды	лощей спосо	оност	и:				
	Запишите с	Запишите соответствующую последовательность цифр слева направо:							
	A	Б	В	]	Γ				
11.	Текст задан наиболее х. К каждой п. Субстр А Этан Б Буген-2 В Пропин Г Бензол Запишите н А Прочитайте текст задан	ния: Установ арактерным позиции, дан рат  2  н-1  выбранные п  Б  е текст и уст	ифры под со В В Сановите соответс	ствие 1  столб  1  2  3  4  рответ	между субст це, подбери <b>Механизм</b> А <sub>N</sub> А <sub>E</sub> S <sub>E</sub> Ствующими	те соответс	иеханизмом, который является для него тетвующую позицию из правого столбца:		

		Субстрат				Механизм	ы		
	A I	Пропанол	ı-1		1	S <sub>N2</sub> , E <sub>1</sub>			
	Б :	Уксусный	і альдегид		2	S <sub>N2</sub> , E <sub>2</sub>			
	B	Хлорэтан			3	A <sub>N</sub>			
	Γ	Диэтилов	ый эфир		4	$S_{N2}, S_R$			
		шите вы	бранные циф	Т			буквами:		
	<u>A</u>		Б	В	J	Γ			
	r								
T	екс еакі	т задания цию нукл	екст и установито и: Установито пеофильного иции, данной	е соответств замещения.	вие і	между галог			
T	екс еакі ках	т задания цию нукл	я: Установите пеофильного иции, данной	е соответств замещения.	вие і	между галог	ге соответ		
T p K	екстеакі	т задания цию нукл ждой поз	я: Установите пеофильного иции, данной	е соответств замещения.	вие і	между галог	ге соответ <b>ы</b>		
T p	екстеакі ках 	т задания цию нукл ждой поз Галогена	я: Установите пеофильного иции, данной	е соответств замещения.	вие п	между галог це, подберит Механизм	ге соответ <b>ы</b>		
13. T p K	екс <sup>2</sup> еакі	т задания цию нукл ждой поз Г <b>алогена</b> EtBr	я: Установите пеофильного иции, данной	е соответств замещения.	олбр 1	между галог це, подберит <b>Механизм</b> Только по	ге соответ <b>ы</b> S <sub>N2</sub>		
13. T p K	екстеакі     каз     П     П     П     П     П     П     П   П    П    П    П    П    П    П    П    П    П    П    П    П   П	т задания цию нукл ждой поз Г <b>алогена</b> EtBr BnBr	я: Установите пеофильного иции, данной	е соответств замещения.	олбі 1 2	между галог це, подберит <b>Механизм</b> Только по S S <sub>N2</sub> и S <sub>N1</sub>	ге соответ <b>ы</b> S <sub>N2</sub>		
13. T p K		т задания цию нукл ждой поз Галогена EtBr BnBr PhBr	я: Установите пеофильного иции, данной	е соответств замещения.	олбололболболболболболболболболболболбол	между галог це, подберит <b>Механизм</b> Только по S S <sub>N2</sub> и S <sub>N1</sub> Ариновый Только по S	ге соответ ы S <sub>N2</sub>		

Прочитайте текст и установите соответствие.

14.

Текст задания: Установите соответствие между формулой органического соединения и его названием.

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

	Формула		Название
A		1	1- метилцилопропанол
Б	OH H <sub>3</sub> C	2	4- бромэтинилбензол
В	CH Br	3	метилфенилкетон
Γ	CH <sub>3</sub>	4	циклогексанон

Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:

A	Б	В	Γ

	Текст задания: Установите соответствие между функциональной группой и защитой, которая для нее применяется.								
	Кк	аждой поз	виции, данної	й в левом ст	олб	це, подберите соответ	гствующун	о позицию і	из правого сто
		Функцио	ональная гру	ппа		Защита			
	A	1,2-глико	ЛЬ		1	МОМ-защита			
15.	Б	Двойная	СВЯЗЬ		2	Циклический карбонат			
	В	Фенольні	ый гидроксил		3	Вос-защита			
	Γ	Аминогр	уппа		4	Бромирование			
	3an A	ишите вы	Б	вы под соот В		ствующими буквами: Г			
	Про	очитайте т	Б гекст и устано	В овите соотво	етст	вие.		собом ее сел	іективного у
	<b>А</b> Про	очитайте т	Б текст и установите	В В ОВИТЕ СООТВО СООТВОТЕТСТВ	етст	Γ	пой и спос		
	<b>А</b> Про	очитайте т кст задани заждой поз	Б текст и установите	В В ОВИТЕ СООТВО СООТВОТЕТСТВ	етст	Г вие. между защитной груг	пой и спос		
16.	Про Тек К к	очитайте т кст задани заждой поз	Б текст и установите виции, данной	В В ОВИТЕ СООТВО СООТВОТЕТСТВ	етст	вие. между защитной груг це, подберите соотве	пой и спос		
16.	А           Про           Тек           К к           А	очитайте т кст задани заждой поз	Б текст и установите виции, данной	В В ОВИТЕ СООТВО СООТВОТЕТСТВ	етствие полб	вие. между защитной груг це, подберите соотве Способ удаления	пой и спос		
16.	А           Про           Тек           К к           А	очитайте т кст задани заждой поз Защитна ТВDMS ТНР	Б текст и установите виции, данной	В В ОВИТЕ СООТВО СООТВОТЕТСТВ	етст вие и олбя	вие. между защитной груг це, подберите соответ Способ удаления К <sub>2</sub> СО <sub>3</sub> -МеОН	пой и спос		

_									
		Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:							
		A	Б	В	I	7			
							_		
		Процитойта	текст и устан		тст	DIA			
		•	•						
		Текст задан	ия: Установит	е соответств	ие м	между реакт	гивом и об	ластью его применения.	
		К каждой п	озиции, данно	й в левом ст	олбі	це, подбери	те соответ	ствующую позицию из правого столбца:	
		Реакти	В			Применен			
		A DIBAL-	Н		1	Восстанова	ление		
						Окисление	;		
		Б Реактив	Кори		2	первичных	с спиртов		
	17.				до альдегидов				
				_	Окисление				
		В Реактив	в Джонса		3	вторичных	_		
						до кетонов			
		Г Реактив	ы Гриньяра		4	Создание (	2-С связи		
		Запишите выбранные цифры под со-			вето	ствующими	оуквами:		
		A	Б	В	I				
		Прочитайте	текст и устан	овите соотве	тст	вие.	<u> </u>		
		Текст задан	ия: Установит	е соответств	ие м	между части	ицей и ее ф	рункцией в химической реакции.	
	18.					•	•	ствующую позицию из правого столбца:	
		Частиц				Функция			
			••			_ J			

	A	SO <sub>3</sub>			1	Радикал				
	Б	$\mathrm{H}^{+}$			2	Нейтральн электрофи.				
	В	NH <sub>3</sub>			3	Электрофи	Л			
	Γ	RO.			4	Нуклеофил	[			
	3ar <b>A</b>		бранные циф <b>Б</b>	ры под соот		ствующими	буквами:			
	вза	имодейств саждой поз	вия с карбоні	е соответств ильным соед й в левом сто	ине	нием. це, подбери				
		Реактив				Продукт				
		DATE OF THE	$\alpha$ 1		1					
	A		Cl		1	Основание	Шиффа			
19.	Б		CI		2	Основание Семикарба				
19.	Б									
19.	Б	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	(O)NH <sub>2</sub>		2	Семикарба	зон			
19.	Б В Г	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> NHC C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NHN	(O)NH <sub>2</sub>	рры под соот	3 4	Семикарба Оксим Фенилгидр	азон			
19.	Б В Г	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> NHC C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NHN	(O)NH <sub>2</sub>	ры под соот	2 3 4 BeT	Семикарба Оксим Фенилгидр	азон			
20.	Β           Γ           3ar	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> NHC C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NHN	(O)NH <sub>2</sub> ПН <sub>2</sub> бранные циф <b>Б</b>		2 3 4 BeT	Семикарба Оксим Фенилгидр ствующими	азон			

Текст задания: Установите соответствие между углеводом и его структурной формулой.

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

	Углевод		Формула
A	β-D-глюкопиранозил-(1,4)-α- D-глюкопираноза	1	CH <sub>2</sub> OH OH OH OH
Б	α-D-глюкопиранозил-(1-4)-α- D-глюкопираноза	2	HO OH OH OH
В	β-D-Глюкопираноза	3	CH <sub>2</sub> OH CH <sub>2</sub> OH OH OH OH
Г	α-D-Глюкопираноза	4	CH <sub>2</sub> OH OH OH

Запишите выбранные цифры под соответствующими буквами:

A	Б	В	Γ

Задания открытого типа

1.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как получить жидкий триацилглицерин и осуществить его превращение в твердый? Реакция щелочного гидролиза. Назовите продукты гидролиза.
2.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как можно охарактеризовать свойства алканов на примере пропана? Избирательность реакции гадогенирования.
3.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Чем характеризуются реакции ароматических аминов с участием бензольного кольца? Реакции бромирования. Изомеры хлороанилина.
4.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы особенности высших насыщенных и ненасыщенных жирных кислот?
5.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Какие агрегатные состояния характерны для жиров? К какому классу относятся? Каковы общие формулы?
6.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как охарактеризовать общие свойства циклоалканов гомологического ряда? Какова классификация? Каковы структурные формулы 1,1-диметилциклопропана, пропил-4-этилциклогексана?
7.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как из первичного амина получить вторичный? Какова схема реакции пропиламина с хлорангидридом уксусной кислоты? Почему эта реакция используется для защиты аминогруппы?
8.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы особенности строения крахмала? Какие фракции составляют крахмал? Как протекает гидролиз крахмала?
9.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы химические свойства циклоалканов на примере циклогексана? Какие реакции

	характерны для нормальных циклов С5-С7?
10.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Какова структура комплексного соединения, образующегося при взаимодействии глицерина с гидроксидом меди (II)?
11.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как сравнить кислотные свойства спиртов и фенола?
12.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Какова классификация, номенклатура и способы получения гидрокси- и аминокислот? Как получить 2-гидроксипропановую (молочную) кислоту и 2-аминопропановую кислоту (анилин) из соответствующих галогенокислот?
13.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Какова пространственная изомерия у алкенов? Чем объясянется существование цис- и трансизомеров для бутена-2 и пентена-2?
14.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как сравнить кислотные свойства спиртов и фенолов?
15.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы схемы реакций анилина (2-аминопропановой кислоты) с этанолом, гидроксидом натрия, хлористоводородной кислотой, уксусным ангидридом?
16.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы химические свойства алкенов: гидрирование, галогенирование, гидрогалогенирование, гидратация? Как реализуется правило Марковникова?
17.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как фенол реагирует с галогенами? Как проходит нитрование фенола?
18.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ

	Текст задания: Каковы схемы реакций молочной (2-аминопропановой) кислоты с пропанолом-1, гидроксидом натрия, бромоводором, уксусным ангидридом?
19.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каково строение полисахаридов, целлюлозы? Каковы структурные формулы триацетата целлюлозы?
20.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы схемы окисления бутена-2 водным раствором перманганата калия, перманганатом калия в присутствии серной кислоты?
21.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы реакции окисления этаналя и пропаналя ионами серабра и меди?
22.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы специфические реакции γ-гидроксибутановой и δ-аминопентановой кислот? Какая из кислот образует лактон, какая лактам?
23.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы химические свойства сопряженных диеновых углеводородов на примере бутадиена-1,3: 1,2 и 1,4 присоединение галогенов и галогеноводородов?
24.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы химические свойства салициловой кислоты? Как получить метилсалицилат, ацетилсалициловую кислоту? Как происходит гидролиз ацетилсалициловой кислоты в кислой среде?
25.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каково строение олигосахаридов — сахарозы? К какой группе дисахаридов относится сахароза? Какова схема кислотного гидролиза?
26.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каково строение олигосахаридов – лактозы? К какой группе дисахаридов относится лактоза? Каковы таутомерные превращения лактозы?

27.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
27.	
	Текст задания: Какое соединение получится в результате взаимодействия пропаналя с фенилгидразином?
28.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каково строение пятичленовых гетероциклических соединений с одним и двумя гетероатомами: пиррола, фурана, тиофен и имидазола? Чем отличается пиридиновый и пиррольный атомы азота? Как доказать ароматичность пятичленовых гетероциклических соединений с одним и двумя гетероатомами?
29.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы химические свойства алкинов – галогенирование, гидрогалогенирование, гидрирование? Как реализуется правило Марковникова в реакциях присоединения?
30.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Чем обусловлены основные свойства гетероциклических соединений? Какие из перечисленных соединений – тиофен, имидазол, пиридин – способны взаимодействовать с хлористоводородной кислотой?
31.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каковы кислотные свойства алкинов?
32.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Какое электронное строение карбоксильной группы? Как протекает солеобразующая этерефикация?
33.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Чем обусловлены кислотные свойства гетероциклических соединений? Какие из перечисленных соединений – пиррол, тиофен, имидазол, пиридин – способны взаимодействовать с металлическим натрием?
34.	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как сравнить активность всех производных карбоновых кислот в реакциях ацилирования?

Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
Текст задания: Как возможно охарактеризовать реакционную способность пятичленных гетероциклов с одним гетероатомом (пиррол, фуран, тиофен) в реакциях электрофильного замещения (нитрование, галогенирование)? В чем заключается ацидофобность?
Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
Текст задания: Как протекают реакции оксиления и восстановления реакций карбонильной группы моносахаридов?
Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
Текст задания: При окислении каких спиртов образуются изомасляная (2-метилпропановая), изовалериановая (3-метилбутановая), бензойная кислота? Какие кислоты получатся при оксилении гексанола-1, 3-метилпентанола-1?
Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
Текст задания: Каковы химические свойства бензола? Как протекают реакции галогенирования, нитрования, сульфирования, алкилирования?
Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
Текст задания: Как протекают реакции имидазола с хлороводородом, металлическим натрием? Какая из этих реакций доказывает наличие основных свойств имидазола?
Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
Текст задания: Какие группы могут быть ориентантами I рода? Каково их влияние на скорость и направление реакций $S_E$ ? Как протекает нитрование хлорбензола, бромирования этилбензола?
Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
Текст задания: Что объясняет возможность существования моносахаридов в циклической форме? Как осуществляются таутомерные превращения для глюкозы?
Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
Текст задания: Какое строение имеет пиридин? Чем доказывается ароматичность пиридина? Каковы

	химические свойства пиридина? Какой центр обусловливает основные и нуклеофильные свойства пиридина? Как протекают реакции с HCl, HOH, CH <sub>3</sub> I?
43	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Какие группы могут быть ориентантами II рода? Каково их влияние на скорость и направление реакций $S_E$ ? Как протекает сульфирование бензойной кислоты, нитрование нитробензола?
44	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Какие реакционные центры имеются у моносахаридов? Как протекают реакции полуацетальной гидроксильной группы, образование и гидролиз гликозидов?
45	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как возможно сравнить реакционную способность пиридина и бензола в реакциях электрофильного замещения, исходя из электронного строения обоих соединений? Где располагаются места электрофильной и нуклеофильной атак в пиридиновом ядре? Как протекают реакции электрофильного замещения для пиридина (сульфирование, нитрование, галогенирования)?
46	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каково строение пиримидина? Чем доказывается ароматичность? Чем объясняется основность пиримидиновых оснований – урацила, тиминга, цитозина? Как осуществляется лактимлактамная таутомерия?
47	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Как происходит образование простых и сложных эфиров?
48	Прочитайте текст и дайте развернутый обоснованный ответ
	Текст задания: Каково строение пурина? Чем доказать ароматичность пурина? Аденин и гуанин.