

Таблица 1. Общие сведения

| | | |
|---|-------------------|--------------------|
| 1 | Учебное заведение | ФГБОУ ВО АГМУ |
| 2 | Специальность | фармация |
| 3 | Дисциплина | Органическая химия |
| 4 | Автор заданий | Николаев А.А. |
| 5 | Телефон | 89275555144 |
| 6 | Электронная почта | chimnik@mail.ru |
| 7 | СНИЛС | |

Таблица 2. Перечень заданий по дисциплине

| Вид | Код | Текст названия трудовой функции/ вопроса задания/ вариантов ответа |
|-----|-----|---------------------------------------------------------------------------------------|
| Ф | | ИТОГОВЫЕ ТЕСТЫ ДЛЯ ЭКЗАМЕНА ПО ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ |
| | | |
| В | 001 | Соединения, в молекулах которых, имеются, различные функциональные группы называются |
| О | А | гетерофункциональными |
| О | Б | монофункциональными |
| О | В | полифункциональными |
| О | Г | специфическими |
| В | 002 | Коламин, являясь гетерофункциональным соединением, относится к классу |
| О | А | аминоспирты |
| О | Б | аминокислоты |
| О | В | гидроксикислоты |
| О | Г | гидроксикарбонильные соединения |
| | | |
| В | 003 | Гликолевая кислота, являясь гетерофункциональным соединением, относится к классу |
| О | А | гидроксикислоты |
| О | Б | аминокислоты |
| О | В | оксокислоты |
| О | Г | гидроксикарбонильные соединения |
| | | |
| В | 004 | Пировиноградная кислота, являясь гетерофункциональным соединением, относится к классу |
| О | А | оксокислоты |
| О | Б | аминокислоты |
| О | В | гидроксикислоты |
| О | Г | гидроксикарбонильные соединения |
| | | |
| В | 005 | Молочная кислота, являясь гетерофункциональным соединением, относится к классу |
| О | А | гидроксикислоты |
| О | Б | аминокислоты |
| О | В | оксокислоты |

| | | |
|-----------------------|-----|------------------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Г | гидроксикарбонильные соединения |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 006 | Винная кислота, являясь гетерофункциональным соединением, относится к классу |
| <input type="radio"/> | А | гидроксикислоты |
| <input type="radio"/> | Б | аминокислоты |
| <input type="radio"/> | В | оксокислоты |
| <input type="radio"/> | Г | гидроксикарбонильные соединения |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 007 | Глицериновая кислота, являясь гетерофункциональным соединением, относится к классу |
| <input type="radio"/> | А | гидроксикислоты |
| <input type="radio"/> | Б | аминокислоты |
| <input type="radio"/> | В | оксокислоты |
| <input type="radio"/> | Г | гидроксикарбонильные соединения |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 008 | Лимонная кислота, являясь гетерофункциональным соединением, относится к классу |
| <input type="radio"/> | А | гидроксикислоты |
| <input type="radio"/> | Б | аминокислоты |
| <input type="radio"/> | В | оксокислоты |
| <input type="radio"/> | Г | гидроксикарбонильные соединения |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 009 | Салициловая кислота, являясь гетерофункциональным соединением, относится к классу |
| <input type="radio"/> | А | оксокислоты |
| <input type="radio"/> | Б | аминокислоты |
| <input type="radio"/> | В | гидроксикислоты |
| <input type="radio"/> | Г | фенолокислоты |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 010 | Галловая кислота, являясь гетерофункциональным соединением, относится к классу |
| <input type="radio"/> | А | оксокислоты |
| <input type="radio"/> | Б | аминокислоты |
| <input type="radio"/> | В | гидроксикислоты |
| <input type="radio"/> | Г | фенолокислоты |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 011 | Из перечисленных кислот трикарбоновой является: |
| <input type="radio"/> | А | лимонная |
| <input type="radio"/> | Б | яблочная |
| <input type="radio"/> | В | щавелевая |
| <input type="radio"/> | Г | винная |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 012 | Из перечисленных кислот альдегидокислотой является |
| <input type="radio"/> | А | глиоксиловая |
| <input type="radio"/> | Б | щавелевоуксусная |
| <input type="radio"/> | В | ацетоуксусная |
| <input type="radio"/> | Г | пировиноградная |
| <input type="radio"/> | | |

| | | |
|---|------|----------------------------------------------------------------------|
| В | 013 | Пара-аминофенол не является предшественником |
| О | А | аспирин |
| О | Б | фенацетин |
| О | В | фенетидин |
| О | Г | парацетамол |
| | | |
| В | 0014 | При взаимодействии пара-аминофенола с этанолом образуется |
| О | А | фенетидин |
| О | Б | фенацетин |
| О | В | аспирин |
| О | Г | парацетамол |
| | | |
| В | 0015 | При взаимодействии пара-аминофенола с уксусным ангидридом образуется |
| О | А | парацетамол |
| О | Б | фенацетин |
| О | В | аспирин |
| О | Г | фенетидин |
| | | |
| В | 0016 | В схеме реакции определите вещество X: Парацетамол + X = Фенацетин |
| О | А | А. азотная кислота |
| О | Б | Б. этанол |
| О | В | В. уксусный ангидрид |
| О | Г | Г. фенол |
| | | |
| | 0017 | Номенклатурное название молочной кислоты |
| О | А | 3-гидроксипропановая |
| О | Б | 2-аминопропановая |
| О | В | 2-гидроксипропановая |
| О | Г | 3-аминобутановая |
| | | |
| В | 0018 | Сколько гидроксильных групп в формуле гликолевой кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| | | |
| | 0019 | Сколько гидроксильных групп в формуле молочной кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| | | |
| В | 0020 | Сколько гидроксильных групп в формуле глицериновой кислоты |
| О | А | 2 |
| О | Б | 1 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |

| | | |
|---|------|------------------------------------------------------------|
| В | 0021 | Сколько гидроксильных групп в формуле яблочной кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| В | 0022 | Сколько гидроксильных групп в формуле винной кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| В | 0023 | Сколько гидроксильных групп в формуле лимонной кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| В | 0024 | Сколько гидроксильных групп в формуле салициловой кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| В | 0025 | Сколько гидроксильных групп в формуле галловой кислоты |
| О | А | 3 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 1 |
| О | Г | 4 |
| В | 0026 | Сколько карбоксильных групп в формуле гликолевой кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| В | 0027 | Сколько карбоксильных групп в формуле молочной кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| В | 0028 | Сколько карбоксильных групп в формуле глицериновой кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |

| | | |
|---|------|--------------------------------------------------------|
| В | 0029 | Сколько карбоксильных групп в формуле яблочной кислоты |
| О | А | 2 |
| О | Б | 1 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| | | |
| В | 0030 | Сколько карбоксильных групп в формуле винной кислоты |
| О | А | 2 |
| О | Б | 1 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| | | |
| В | 031 | Пировиноградная кислота |
| О | А | участник метаболизма углеводов |
| О | Б | содержится в незрелых фруктах |
| О | В | образуется при нарушениях обмена |
| О | Г | предшественник α -аминокислот |
| | | |
| В | 032 | Ацетоуксусная кислота |
| О | А | образуется при нарушениях обмена |
| О | Б | участник метаболизма углеводов |
| О | В | содержится в незрелых фруктах |
| О | Г | предшественник α -аминокислот |
| | | |
| В | 033 | α -кетоглутаровая кислота |
| О | А | предшественник α -аминокислот |
| О | Б | участник метаболизма углеводов |
| О | В | образуется при нарушениях обмена |
| О | Г | содержится в незрелых фруктах |
| | | |
| В | 034 | Из перечисленных кислот оксокислотой является: |
| О | А | пировиноградная |
| О | Б | яблочная |
| О | В | щавелевая |
| О | Г | винная |
| | | |
| В | 055 | Из перечисленных кислот оксокислотой является: |
| О | А | ацетоуксусная кислота |
| О | Б | яблочная |
| О | В | щавелевая |
| О | Г | винная |
| | | |
| В | 036 | Из перечисленных кислот оксокислотой является: |
| О | А | щавелевоуксусная |
| О | Б | яблочная |
| О | В | щавелевая |
| О | Г | винная |
| | | |

| | | |
|---|-----|------------------------------------------------------------------------------------------|
| В | 037 | Из перечисленных кислот оксокислотой является: |
| О | А | α -кетоглутаровая |
| О | Б | яблочная |
| О | В | щавелевая |
| О | Г | винная |
| | | |
| В | 038 | Из перечисленных кислот оксокислотой является: |
| О | А | глиоксиловая |
| О | Б | яблочная |
| О | В | щавелевая |
| О | Г | винная |
| | | |
| В | 039 | . Сколько карбоксильных групп в формуле глиоксалевого кислоты |
| О | А | 1 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| | | |
| В | 040 | Глиоксалевого кислоты |
| О | А | содержится в незрелых фруктах |
| О | Б | участник метаболизма углеводов |
| О | В | образуется при нарушениях обмена |
| О | Г | предшественник α -аминокислот |
| | | |
| В | 041 | α - оксокислоты получают гидролизом |
| О | А | α - оксонитрилов |
| О | Б | α -оксоаминов |
| О | В | α -оксокислот |
| О | Г | α -аминокислот |
| | | |
| В | 042 | Качественной пробой для обнаружения енольной формы ацетоуксусного эфира служит реакция с |
| О | А | хлоридом железа (III) |
| О | Б | фелинговой жидкостью |
| О | В | CuSO_4 |
| О | Г | H_2SO_4 |
| | | |
| В | 043 | Енольная форма ацетоуксусного эфира при взаимодействии с хлоридом железа (III) имеет |
| О | А | вишнево-фиолетовое окрашивание |
| О | Б | синее окрашивание |
| О | В | зеленое окрашивание |
| О | Г | розовое окрашивание |
| | | |
| В | 044 | При декарбоксилировании ацетоуксусной кислоты образуется |
| О | А | ацетон |
| О | Б | уксусная кислота |
| О | В | бутановая кислота |
| О | Г | бутанон |

| | | |
|---|------|-------------------------------------------------------------------------------------------|
| | | |
| В | 0045 | В цикле трикарбоновых кислот не участвует |
| О | А | глиоксиловая кислота |
| О | Б | пировиноградная кислота |
| О | В | щавелевоуксусная кислота |
| О | Г | α -кетоглутаровая кислота |
| | | |
| В | 046 | Из щавелевоуксусной кислоты в цикле трикарбоновых кислот образуется |
| О | А | лимонная кислота |
| О | Б | пировиноградная кислота |
| О | В | яблочная кислота |
| О | Г | щавелевая кислота |
| | | |
| | 047 | Ацетоуксусная кислота образуется в процессе метаболизма |
| О | А | высших жирных кислот |
| О | Б | белков |
| О | В | углеводов |
| О | Г | гормонов |
| | | |
| В | 048 | Ацетоуксусный эфир применяется в органическом синтезе как исходное вещество для получения |
| О | А | кетонов |
| О | Б | спиртов |
| О | В | альдегидов |
| О | Г | фенолов |
| | | |
| | 049 | Ацетоуксусный эфир применяется в органическом синтезе как исходное вещество для получения |
| О | А | карбоновых кислот |
| О | Б | спиртов |
| О | В | альдегидов |
| О | Г | фенолов |
| | | |
| В | 050 | Ацетоуксусный эфир применяется в органическом синтезе как исходное вещество для получения |
| О | А | гетерофункциональных соединений |
| О | Б | спиртов |
| О | В | альдегидов |
| О | Г | фенолов |
| | | |
| В | 051 | Пировиноградная кислота имеет |
| О | А | три атома углерода |
| О | Б | два атома углерода |
| О | В | четыре атома углерода |
| О | Г | пять атомов углерода |
| | | |
| В | 052 | Щавелевоуксусная кислота имеет |
| О | А | четыре атома углерода |

| | | |
|-----------------------|-----|----------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Б | пять атомов углерода |
| <input type="radio"/> | В | два атома углерода |
| <input type="radio"/> | Г | три атома углерода |
| | | |
| <input type="radio"/> | 053 | α -кетоглутаровая кислота |
| <input type="radio"/> | А | предшественник α -аминокислот |
| <input type="radio"/> | Б | участник метаболизма углеводов |
| <input type="radio"/> | В | образуется при нарушениях обмена |
| <input type="radio"/> | Г | содержится в незрелых фруктах |
| | | |
| <input type="radio"/> | 054 | Из перечисленных кислот оксокислотой является: |
| <input type="radio"/> | А | глиоксалева |
| <input type="radio"/> | Б | яблочная |
| <input type="radio"/> | В | щавелевая |
| <input type="radio"/> | Г | винная |
| | | |
| <input type="radio"/> | 055 | Фталевый ангидрид имеет в структуре |
| <input type="radio"/> | А | три атома кислорода |
| <input type="radio"/> | Б | два атом кислорода |
| <input type="radio"/> | В | не имеет ни одного атом кислорода |
| <input type="radio"/> | Г | один атом кислорода |
| | | |
| <input type="radio"/> | 056 | Антрахинон имеет в структуре |
| <input type="radio"/> | А | два атом кислорода |
| <input type="radio"/> | Б | один атом кислорода |
| <input type="radio"/> | В | не имеет ни одного атом кислорода |
| <input type="radio"/> | Г | три атома кислорода |
| | | |
| <input type="radio"/> | 057 | Антрахинон имеет в структуре |
| <input type="radio"/> | А | три кольца |
| <input type="radio"/> | Б | два кольца |
| <input type="radio"/> | В | не имеет ни одного кольца |
| <input type="radio"/> | Г | одно кольцо |
| | | |
| <input type="radio"/> | 058 | В структуре агликонов сердечных гликозидов содержатся |
| <input type="radio"/> | А | пяти- и шестичленные ненасыщенные лактонные кольца |
| <input type="radio"/> | Б | пяти- и шестичленные насыщенные лактонные кольца |
| <input type="radio"/> | В | пяти- и шести членные ненасыщенные лактидные кольца |
| <input type="radio"/> | Г | пяти- и шестичленные насыщенные лактидные кольца |
| | | |
| <input type="radio"/> | 059 | Пировиноградная кислота является промежуточным продуктом |
| <input type="radio"/> | А | молочнокислого брожения |
| <input type="radio"/> | Б | уксуснокислого брожения |
| <input type="radio"/> | В | пропионовокислого брожения |
| <input type="radio"/> | Г | пиролиза |
| | | |
| <input type="radio"/> | 060 | При окислении пировиноградной кислоты образуется |
| <input type="radio"/> | А | уксусная кислота |
| <input type="radio"/> | Б | виноградная кислота |

| | | |
|-----------------------|-----|------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | В | щавелевоуксусная кислота |
| <input type="radio"/> | Г | молочная кислота |
| | | |
| В | 061 | Какая из перечисленных аминокислот не относится к алифатическим. |
| <input type="radio"/> | А | лизин |
| <input type="radio"/> | Б | валин |
| <input type="radio"/> | В | аланин |
| <input type="radio"/> | Г | лейцин |
| | | |
| В | 062 | К гидроксиаминокислотам относится. |
| <input type="radio"/> | А | серин |
| <input type="radio"/> | Б | лизин |
| <input type="radio"/> | В | Триптофан |
| <input type="radio"/> | Г | глицин |
| | | |
| В | 063 | К гетероциклическим не относится |
| <input type="radio"/> | А | глутамин |
| <input type="radio"/> | Б | гистидин |
| <input type="radio"/> | В | триптофан |
| <input type="radio"/> | Г | пролин |
| | | |
| В | 064 | К серусодержащим аминокислотам относится |
| <input type="radio"/> | А | цистеин |
| <input type="radio"/> | Б | серин |
| <input type="radio"/> | В | глицин |
| <input type="radio"/> | Г | тирозин |
| | | |
| В | 065 | К ароматическим аминокислотам относится |
| <input type="radio"/> | А | тирозин |
| <input type="radio"/> | Б | треонин |
| <input type="radio"/> | В | валин |
| <input type="radio"/> | Г | лизин |
| | | |
| В | 066 | К гетероциклическим аминокислотам не относится |
| <input type="radio"/> | А | тирозин |
| <input type="radio"/> | Б | триптофан |
| <input type="radio"/> | В | гистидин |
| <input type="radio"/> | Г | пролин |
| | | |
| В | 067 | К гидроксикислотам относится |
| <input type="radio"/> | А | треонин |
| <input type="radio"/> | Б | триптофан |
| <input type="radio"/> | В | метионин |
| <input type="radio"/> | Г | пролин |
| | | |
| В | 068 | К диаминомонокарбоновым аминокислотам относится |
| <input type="radio"/> | А | лизин |
| <input type="radio"/> | Б | лейцин |

| | | |
|-----------------------|-----|-------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | В | валин |
| <input type="radio"/> | Г | пролин |
| | | |
| В | 069 | Из перечисленных аминокислот обладает наивысшей гидрофобностью |
| <input type="radio"/> | А | аланин |
| <input type="radio"/> | Б | серин |
| <input type="radio"/> | В | тирозин |
| <input type="radio"/> | Г | цистеин |
| | | |
| В | 070 | Из перечисленных аминокислот имеет неполярный радикал |
| <input type="radio"/> | А | валин |
| <input type="radio"/> | Б | гистидин |
| <input type="radio"/> | В | лизин |
| <input type="radio"/> | Г | серин |
| | | |
| В | 071 | Из перечисленных аминокислот имеет неполярный радикал |
| <input type="radio"/> | А | фенилаланин |
| <input type="radio"/> | Б | аргинин |
| <input type="radio"/> | В | треонин |
| <input type="radio"/> | Г | серин |
| | | |
| В | 072 | Из перечисленных аминокислот имеет неполярный радикал |
| <input type="radio"/> | А | лейцин |
| <input type="radio"/> | Б | лизин |
| <input type="radio"/> | В | цистеин |
| <input type="radio"/> | Г | тирозин |
| | | |
| В | 073 | Из перечисленных аминокислот обладает наибольшей гидрофобностью |
| <input type="radio"/> | А | лейцин |
| <input type="radio"/> | Б | аргинин |
| <input type="radio"/> | В | лизин |
| <input type="radio"/> | Г | глутамин |
| | | |
| В | 074 | Природные аминокислоты принадлежат к разновидности стереоизомеров |
| <input type="radio"/> | А | L – ряд |
| <input type="radio"/> | Б | D – ряд |
| <input type="radio"/> | В | мезоформы |
| <input type="radio"/> | Г | рацематы |
| | | |
| В | 075 | При физиологических условиях (рН 7,2 – 7,4) аминокислота валин заряжена |
| <input type="radio"/> | А | биполярный ион |
| <input type="radio"/> | Б | отрицательно |
| <input type="radio"/> | В | положительно |
| <input type="radio"/> | Г | незаряжена |
| | | |

| | | |
|---|-----|------------------------------------------------------------------------------------|
| В | 076 | При физиологических условиях (рН 7,2 – 7,4) аминокислота лизин заражена |
| О | А | положительно |
| О | Б | отрицательно |
| О | В | биполярный ион |
| О | Г | незаражена |
| | | |
| | 077 | При физиологических условиях (рН 7,2 – 7,4) аминокислота аргинин заряжена |
| О | А | положительно |
| О | Б | отрицательно |
| О | В | биполярный ион |
| О | Г | незаражена |
| | | |
| В | 078 | При физиологических условиях (рН 7,2 – 7,4) аминокислота цистеин заряжена |
| О | А | биполярный ион |
| О | Б | отрицательно |
| О | В | положительно |
| О | Г | незаражена |
| | | |
| | 079 | В схеме реакции X + цианид аммония =Аланин, определить вещество X: |
| О | А | ацетальдегид |
| О | Б | ацетон |
| О | В | валин |
| О | Г | уксусная кислота |
| | | |
| В | 080 | В схеме реакции бензальдегид + цианид аммония = X, определить вещество X: |
| О | А | фенилаланин |
| О | Б | тирозин |
| О | В | гистидин |
| О | Г | анилин |
| | | |
| В | 081 | В схеме реакции X + цианид аммония = Валин, определить вещество X: |
| О | А | 2- метилпропаналь |
| О | Б | изопропиловый спирт |
| О | В | бутаналь2 |
| О | Г | бутанон -2 |
| | | |
| В | 082 | Какое вещество в результате трансаминирования превращается в Глутаминовую кислоту, |
| О | А | альфа – кетоглутаровая |
| О | Б | щавелевоуксусная |
| О | В | гиалуроновая |
| О | Г | глутамат |
| | | |

| | | |
|---|-----|-------------------------------------------------------------------------------------|
| В | 083 | Какое вещество в результате трансаминирования превращается в аспарагиновую кислоту, |
| О | А | щавелевоуксусная |
| О | Б | альфа – кетоглутаровая |
| О | В | адипиновая |
| О | Г | гулоновая |
| | | |
| В | 084 | пировиноградная кислота в результате трансаминирования превращается в |
| О | А | аланин |
| О | Б | валин |
| О | В | глицин |
| О | Г | серин |
| | | |
| В | 085 | 2-кето-3-метилбутановая кислота в результате трансаминирования превращается в |
| О | А | валин |
| О | Б | серин |
| О | В | глицин |
| О | Г | аланин |
| | | |
| В | 086 | В ходе реакции декарбосилирования гистидин превращается |
| О | А | 2-(4-имидазолил)этиламин |
| О | Б | 2-(4,3дигидроксифенил)этиламин |
| О | В | гуанин |
| О | Г | 5-окситриптамин |
| | | |
| В | 087 | В ходе реакции декарбосилирования 5-окситриптофан превращается в |
| О | А | серотонин |
| О | Б | гуанин |
| О | В | гистамин |
| О | Г | дофамин |
| | | |
| В | 088 | В ходе реакции декарбосилирования диоксифенилаланин превращается |
| О | А | дофамин |
| О | Б | гуанин |
| О | В | гистамин |
| О | Г | серотонин |
| | | |
| В | 089 | В ходе реакции декарбосилирования лизин превращается |
| О | А | кадаверин |
| О | Б | путресцин |
| О | В | пентанамин |
| О | Г | бутанамин |
| | | |
| В | 090 | В ходе реакции декарбосилирования коламин образуется из |
| О | А | серин |
| О | Б | треонин |

| | | |
|-----------------------|-----|-----------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | В | цистеин |
| <input type="radio"/> | Г | тирозин |
| | | |
| В | 100 | Из перечисленных моносахаридов относится к тетрозам |
| <input type="radio"/> | А | эритроза |
| <input type="radio"/> | Б | ликсоза |
| <input type="radio"/> | В | арабиноза |
| <input type="radio"/> | Г | гулоза |
| | | |
| В | 101 | Из перечисленных моносахаридов относится к тетрозам |
| <input type="radio"/> | А | треоза |
| <input type="radio"/> | Б | рибоза |
| <input type="radio"/> | В | идоза |
| <input type="radio"/> | Г | ксилоза |
| | | |
| В | 102 | Из перечисленных моносахаридов относится к пентозам |
| <input type="radio"/> | А | арабиноза |
| <input type="radio"/> | Б | треоза |
| <input type="radio"/> | В | эритроза |
| <input type="radio"/> | Г | гулоза |
| | | |
| В | 103 | Из перечисленных моносахаридов относится к пентозам |
| <input type="radio"/> | А | ликсоза |
| <input type="radio"/> | Б | аллоза |
| <input type="radio"/> | В | галактоза |
| <input type="radio"/> | Г | эритроза |
| | | |
| В | 104 | Из перечисленных моносахаридов относится к пентозам |
| <input type="radio"/> | А | ксилоза |
| <input type="radio"/> | Б | аллоза |
| <input type="radio"/> | В | треоза |
| <input type="radio"/> | Г | галактоза |
| | | |
| В | 105 | Из перечисленных моносахаридов относится к гексозам |
| <input type="radio"/> | А | галактоза |
| <input type="radio"/> | Б | аллоза |
| <input type="radio"/> | В | треоза |
| <input type="radio"/> | Г | рибоза |
| | | |
| В | 106 | Какой из перечисленных моносахаридов относится к гексозам |
| <input type="radio"/> | А | аллоза |
| <input type="radio"/> | Б | эритроза |
| <input type="radio"/> | В | рибоза |
| <input type="radio"/> | Г | треоза |
| | | |
| В | 107 | Из перечисленных моносахаридов относится к гексозам |
| <input type="radio"/> | А | манноза |
| <input type="radio"/> | Б | рибоза |

| | | |
|---|-----|---------------------------------------------------------------------|
| О | В | ликсоза |
| О | Г | эритроза |
| | | |
| В | 108 | Из перечисленных моносахаридов относится к гексозам |
| О | А | глюкоза |
| О | Б | эритроза |
| О | В | треоза |
| О | Г | рибоза |
| | | |
| В | 109 | Из перечисленных моносахаридов является эпимером рибозы |
| О | А | ксилоза |
| О | Б | аллоза |
| О | В | рибулоза |
| О | Г | ксилулоза |
| | | |
| В | 110 | Причина широкого распространения в природе бета – Д - глюкопиранозы |
| О | А | высокая термодинамическая устойчивость |
| О | Б | хорошая растворимость |
| О | В | легкость синтеза |
| О | Г | способность к полимеризации |
| | | |
| В | 111 | Из перечисленных моносахаридов является эпимером рибулозы |
| О | А | ксилулоза |
| О | Б | ксилоза |
| О | В | аллоза |
| О | Г | рибоза |
| | | |
| В | 112 | Из перечисленных моносахаридов является эпимером маннозы |
| О | А | глюкоза |
| О | Б | галактоза |
| О | В | аллоза |
| О | Г | альтроза |
| | | |
| В | 113 | Из перечисленных моносахаридов является эпимером глюкозы |
| О | А | галактоза |
| О | Б | альтроза |
| О | В | талоза |
| О | Г | аллоза |
| | | |
| В | 114 | Из перечисленных моносахаридов является эпимером аллозы |
| О | А | талоза |
| О | Б | манноза |
| О | В | галактоза |
| О | Г | глюкоза |
| | | |
| В | 115 | В схеме реакции глюкоза + метанол = X, определите вещество X |
| О | А | метил - глюкопиранозид |
| О | Б | N – метил - глюкозамин |

| | | |
|-----------------------|-----|-------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | В | пентаметилглюкопираноза |
| <input type="radio"/> | Г | альфа – Д – глюкопираноза |
| | | |
| | 116 | Эмпирическая формула глюкозы: |
| <input type="radio"/> | А | $C_6H_{12}O_6$; |
| <input type="radio"/> | Б | $(C_6H_{10}O_5)_n$ |
| <input type="radio"/> | В | $C_{12}H_{22}O_{11}$ |
| <input type="radio"/> | Г | $C_6H_{12}O_5$. |
| | | |
| В | 117 | Фруктоза является: |
| <input type="radio"/> | А | кетогексозой |
| <input type="radio"/> | Б | альдогексозой |
| <input type="radio"/> | В | кетопентозой |
| <input type="radio"/> | Г | альдопентозой |
| | | |
| | 118 | К моносахаридам относится: |
| <input type="radio"/> | А | глюкоза |
| <input type="radio"/> | Б | сахароза |
| <input type="radio"/> | В | мальтоза |
| <input type="radio"/> | Г | гепарин |
| | | |
| В | 119 | Конечный продукт анаэробного гликолиза |
| <input type="radio"/> | А | пируват |
| <input type="radio"/> | Б | лактат |
| <input type="radio"/> | В | оксалоацетат |
| <input type="radio"/> | Г | этанол |
| | | |
| В | 120 | Назовите продукт восстановления маннозы |
| <input type="radio"/> | А | манит |
| <input type="radio"/> | Б | ксилит |
| <input type="radio"/> | В | сорбит |
| <input type="radio"/> | Г | дульцит |
| | | |
| В | 121 | Глюкаровая кислота содержит карбоксильных групп |
| <input type="radio"/> | А | 2 |
| <input type="radio"/> | Б | 1 |
| <input type="radio"/> | В | 3 |
| <input type="radio"/> | Г | 4 |
| | | |
| В | 122 | При окислении глюкозы в кислой среде образуется |
| <input type="radio"/> | А | глюкаровая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | глюкуроновая кислота |
| <input type="radio"/> | В | глюконовая кислота |
| <input type="radio"/> | Г | гиалуриновая кислота |
| | | |
| В | 123 | При окислении глюкозы бромной водой образуется |
| <input type="radio"/> | А | глюкаровая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | глюкуроновая кислота |
| <input type="radio"/> | В | глюконовая кислота |

| | | |
|-----------------------|-----|---------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Г | гиалуроно́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 124 | При окислении метил – глюкопиранозида образуется |
| <input type="radio"/> | А | глюкуроно́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | Б | глюко́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | В | глюконо́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | Г | гиалуроно́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 125 | При окислении галактозы в кислой среде образуется |
| <input type="radio"/> | А | слизевая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | галакту́роно́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | В | галако́но́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | Г | гиалуроно́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 126 | При окислении галактозы бромной водой образуется |
| <input type="radio"/> | А | галако́но́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | Б | слизевая кислота |
| <input type="radio"/> | В | галакту́роно́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | Г | гиалуроно́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 127 | При окислении метил – галактопиразида образуется |
| <input type="radio"/> | А | галакту́роно́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | Б | слизевая кислота |
| <input type="radio"/> | В | галако́но́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | Г | гиалуроно́вая кислота́ |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 128 | К моносахаридам относится |
| <input type="radio"/> | А | галактоза |
| <input type="radio"/> | Б | мальтоза |
| <input type="radio"/> | В | лактоза |
| <input type="radio"/> | Г | сахароза |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 129 | К моносахаридам относится |
| <input type="radio"/> | А | фруктоза |
| <input type="radio"/> | Б | мальтоза |
| <input type="radio"/> | В | лактоза |
| <input type="radio"/> | Г | сахароза |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 130 | В состав мальтозы входит |
| <input type="radio"/> | А | глюкоза |
| <input type="radio"/> | Б | галактоза |
| <input type="radio"/> | В | манноза |
| <input type="radio"/> | Г | аллоза |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 131 | В состав лактозы входит |
| <input type="radio"/> | А | галактоза |
| <input type="radio"/> | Б | манноза |
| <input type="radio"/> | В | фруктоза |
| <input type="radio"/> | Г | аллоза |

| | | | |
|-----------------------|---|-----|-------------------------------------------------------------------|
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 132 | В состав сахарозы входит |
| <input type="radio"/> | А | | фруктоза |
| <input type="radio"/> | Б | | манноза |
| <input type="radio"/> | В | | галактоза |
| <input type="radio"/> | Г | | аллоза |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 133 | В состав лактозы входит |
| <input type="radio"/> | А | | глюкоза |
| <input type="radio"/> | Б | | фруктоза |
| <input type="radio"/> | В | | манноза |
| <input type="radio"/> | Г | | целлобиоза |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 134 | К невосстанавливающим дисахаридам относится |
| <input type="radio"/> | А | | сахароза |
| <input type="radio"/> | Б | | лактоза |
| <input type="radio"/> | В | | мальтоза |
| <input type="radio"/> | Г | | целлобиоза |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 135 | Полимером альфа – Д – глюкозы не является |
| <input type="radio"/> | А | | целлюлоза |
| <input type="radio"/> | Б | | амилопектин |
| <input type="radio"/> | В | | гликоген |
| <input type="radio"/> | Г | | амилоза |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 136 | Гликозиды с шестичленным циклом углеводного компонента называются |
| <input type="radio"/> | А | | пиранозы |
| <input type="radio"/> | Б | | фуранозы |
| <input type="radio"/> | В | | дисахариды |
| <input type="radio"/> | Г | | полисахариды |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 137 | Гликозиды с пятичленным циклом углеводного компонента называются |
| <input type="radio"/> | А | | фуранозой |
| <input type="radio"/> | Б | | дисахариды |
| <input type="radio"/> | В | | полисахариды |
| <input type="radio"/> | Г | | пиранозы |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 138 | Агликон связан в молекуле гликозида с углеводным компонентом |
| <input type="radio"/> | А | | эфирной связью |
| <input type="radio"/> | Б | | пептидной связью |
| <input type="radio"/> | В | | водородной связью |
| <input type="radio"/> | Г | | сложноэфирной |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 139 | В образовании гликозидной связи принимает участие |
| <input type="radio"/> | А | | полуацетальный гидроксил углеводного компонента гликозида |
| <input type="radio"/> | Б | | любой гидроксил углеводного компонента гликозида |
| <input type="radio"/> | В | | карбоксильная группа и любой гидроксил углеводного компонента |
| <input type="radio"/> | Г | | любой гидроксил углеводного компонента гликозида и ОН группа |

| | | |
|---|-----|---------------------------------------------------------------------------------------------|
| | | |
| В | 140 | Гидролиз гликозидов происходит под действием |
| О | А | гликозидаз |
| О | Б | эстераз |
| О | В | пептидаз |
| О | Г | гидролаз |
| | | |
| В | 141 | Для обнаружения сахарного компонента в сердечных гликозидах, используют реакцию с реактивом |
| О | А | Фелинга |
| О | Б | Легалья |
| О | В | Зайцева |
| О | Г | Марковникова |
| | | |
| В | 142 | С помощью реактива Фелинга в сердечных гликозидах можно обнаружить |
| О | А | сахарный компонент |
| О | Б | стероидный цикл |
| О | В | лактонный цикл |
| О | Г | пирановый цикл |
| | | |
| В | 143 | Какое из перечисленных веществ не является полимером α – Д – глюкозы |
| О | А | целлюлоза |
| О | Б | амилопектин |
| О | В | гликоген |
| О | Г | амилоза |
| | | |
| В | 144 | Из перечисленных моносахаридов является эпимером аллозы |
| О | А | талоза |
| О | Б | манноза |
| О | В | галактоза |
| О | Г | глюкоза |
| | | |
| В | 145 | В схеме реакции глюкоза + метанол = X, определите вещество X |
| О | А | метил - глюкопиранозид |
| О | Б | N – метил - глюкозамин |
| О | В | пентаметилглюкопираноза |
| О | Г | альфа – Д – глюкопираноза |
| | | |
| | 146 | Какой из перечисленных полимеров составляет основное вещество соединительной ткани |
| О | А | гиалуроновая кислота |
| О | Б | хитин |
| О | В | гликоген |
| О | Г | гепарин |
| | | |
| В | 147 | Какой из перечисленных полимеров проявляет антикоагулянтные свойства |

| | | |
|-----------------------|-----|-------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | хитин |
| <input type="radio"/> | Б | гиалуроновая кислота |
| <input type="radio"/> | В | хондроитинсульфат |
| <input type="radio"/> | Г | гепарин |
| | | |
| | 148 | При гидролизе сахарозы образуются |
| <input type="radio"/> | А | глюкоза |
| <input type="radio"/> | Б | манноза |
| <input type="radio"/> | В | рибоза |
| <input type="radio"/> | Г | галактоза |
| | | |
| В | 149 | Углеводы – это... |
| <input type="radio"/> | А | альдегиды и кетоны многоатомных спиртов; |
| <input type="radio"/> | Б | продукты конденсации альдегидов и кетонов; |
| <input type="radio"/> | В | сложные эфиры многоатомных спиртов; |
| <input type="radio"/> | Г | простые эфиры многоатомных спиртов. |
| | | |
| В | 150 | При гидролизе лактозы образуются |
| <input type="radio"/> | А | галактоза |
| <input type="radio"/> | Б | фруктоза |
| <input type="radio"/> | В | манноза |
| <input type="radio"/> | Г | сахароза |
| | | |
| В | 151 | Сахароза в организме может расщепляться только в |
| <input type="radio"/> | А | мозге |
| <input type="radio"/> | Б | печени |
| <input type="radio"/> | В | мышцах |
| <input type="radio"/> | Г | кишечнике |
| | | |
| В | 152 | Наибольшее содержание гликогена в организме человека (по массе) в |
| <input type="radio"/> | А | мышцах |
| <input type="radio"/> | Б | печени |
| <input type="radio"/> | В | мозге |
| <input type="radio"/> | Г | почках |
| | | |
| В | 153 | Структурным элементом крахмала является |
| <input type="radio"/> | А | глюкоза |
| <input type="radio"/> | Б | моноклеотиды |
| <input type="radio"/> | В | фруктоза + глюкоза |
| <input type="radio"/> | Г | галактоза |
| | | |
| В | 154 | Структурным элементом гликогена является |
| <input type="radio"/> | А | глюкоза |
| <input type="radio"/> | Б | моноклеотиды |
| <input type="radio"/> | В | глицерин |
| <input type="radio"/> | Г | галактоза |
| | | |
| В | 155 | Альдегидная группа встречается в составе |
| <input type="radio"/> | А | углеводов |

| | | |
|-----------------------|-----|---------------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Б | нейтральных жиров |
| <input type="radio"/> | В | белков |
| <input type="radio"/> | Г | аминокислот |
| | | |
| В | 156 | Спиртовая группа встречается в составе |
| <input type="radio"/> | А | углеводов |
| <input type="radio"/> | Б | триглицеридов |
| <input type="radio"/> | В | белков |
| <input type="radio"/> | Г | аминокислот |
| | | |
| В | 157 | Какое вещество не относится к гомополисахаридам |
| <input type="radio"/> | А | гепарин |
| <input type="radio"/> | Б | амилопектин |
| <input type="radio"/> | В | целлюлоза |
| <input type="radio"/> | Г | гликоген |
| | | |
| В | 158 | Какое вещество не относится к гетерополисахаридам |
| <input type="radio"/> | А | гликоген |
| <input type="radio"/> | Б | глюкуроновая кислота |
| <input type="radio"/> | В | хондроэтинсульфат |
| <input type="radio"/> | Г | гепарин |
| | | |
| В | 159 | Какие моносахариды образуются при кислотном гидролизе мальтозы |
| <input type="radio"/> | А | два остатка D-глюкозы; |
| <input type="radio"/> | Б | альфа-D-глюкоза и бета-D-галактоза; |
| <input type="radio"/> | В | D-глюкоза и D-фруктоза; |
| <input type="radio"/> | Г | D-глюкоза и D-манноза. |
| | | |
| В | 160 | Пятичленный гетероцикл, содержащий кислород, называется |
| <input type="radio"/> | А | Фуран |
| <input type="radio"/> | Б | Тиофен |
| <input type="radio"/> | В | Пиррол |
| <input type="radio"/> | Г | Пирролидин |
| | | |
| В | 161 | Наиболее распространены в растительном и животном мире производные |
| <input type="radio"/> | А | Пиррола |
| <input type="radio"/> | Б | Тиофена |
| <input type="radio"/> | В | Фурана |
| <input type="radio"/> | Г | Пирролидина |
| | | |
| В | 162 | Атомы углерода в наиболее распространенных пятичленных гетероциклах находятся в |
| <input type="radio"/> | А | Sp ² |
| <input type="radio"/> | Б | Sp |
| <input type="radio"/> | В | Sp ³ |
| <input type="radio"/> | Г | Sd |
| | | |
| В | 163 | В какие реакции вступают π-избыточные соединения |

| | | |
|-----------------------|-----|-----------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | Электрофильного замещения |
| <input type="radio"/> | Б | Электрофильного присоединения |
| <input type="radio"/> | В | Нуклеофильного присоединения |
| <input type="radio"/> | Г | Нуклеофильного замещения |
| | | |
| В | 164 | Порфирин образован |
| <input type="radio"/> | А | Пирролом |
| <input type="radio"/> | Б | Тиофеном |
| <input type="radio"/> | В | Фураном |
| <input type="radio"/> | Г | Пиридином |
| | | |
| В | 165 | Пиррол-2-сульфоная кислота образуется как продукт реакции |
| <input type="radio"/> | А | Сульфирования |
| <input type="radio"/> | Б | Нитрования |
| <input type="radio"/> | В | Алкилирования |
| <input type="radio"/> | Г | Ацилирования |
| | | |
| В | 166 | 2-ацетилпиррол образуется как продукт реакции |
| <input type="radio"/> | А | Ацилирования |
| <input type="radio"/> | Б | Сульфирования |
| <input type="radio"/> | В | Нитрования |
| <input type="radio"/> | Г | Алкилирования |
| | | |
| В | 167 | Пирролидин и пиррол |
| <input type="radio"/> | А | Пирролидин более сильное основание |
| <input type="radio"/> | Б | Обладают одинаковыми кислотными свойствами |
| <input type="radio"/> | В | Обладают одинаковыми основными свойствами |
| <input type="radio"/> | Г | Пирролидин более слабое основание |
| | | |
| В | 168 | Сырьем для производства аминалона является |
| <input type="radio"/> | А | Пирролидин |
| <input type="radio"/> | Б | Пурин |
| <input type="radio"/> | В | Фуран |
| <input type="radio"/> | Г | Тиофен |
| | | |
| В | 169 | Фурацилин синтезируется из |
| <input type="radio"/> | А | фурфуrolа |
| <input type="radio"/> | Б | 2-нитрофурана |
| <input type="radio"/> | В | 2-хлорофурана |
| <input type="radio"/> | Г | 2-ацетилфурана |
| | | |
| В | 170 | Производным тиофена является |
| <input type="radio"/> | А | Биотин |
| <input type="radio"/> | Б | Тиамин |
| <input type="radio"/> | В | Рибофлавин |
| <input type="radio"/> | Г | Никотиновая кислота |
| | | |
| В | 171 | К характеристике пиррола не относится |
| <input type="radio"/> | А | Хорошо растворим в воде |

| | | |
|-----------------------|-----|------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Б | Плохо растворим в воде |
| <input type="radio"/> | В | Бесцветная жидкость со слабым запахом хлороформа |
| <input type="radio"/> | Г | Медленно темнеет на воздухе |
| | | |
| В | 172 | К характеристике пиррола не относится |
| <input type="radio"/> | А | Хорошо растворим в воде |
| <input type="radio"/> | Б | Плохо растворим в воде |
| <input type="radio"/> | В | Бесцветная жидкость со слабым запахом хлороформа |
| <input type="radio"/> | Г | Медленно темнеет на воздухе |
| | | |
| В | 173 | К характеристике фурана не относится |
| <input type="radio"/> | А | Хорошо растворим в воде |
| <input type="radio"/> | Б | мало растворим в воде |
| <input type="radio"/> | В | Бесцветная жидкость приятным запахом |
| <input type="radio"/> | Г | Продукт сухой перегонки древесины |
| | | |
| В | 174 | К характеристике фурфурола не относится |
| <input type="radio"/> | А | Ароматический спирт |
| <input type="radio"/> | Б | Умеренно растворим в воде |
| <input type="radio"/> | В | темнеющая на воздухе жидкость |
| <input type="radio"/> | Г | Продукт кислотного гидролиза |
| | | |
| В | 175 | К характеристике тиофена не относится |
| <input type="radio"/> | А | Хорошо растворим в воде |
| <input type="radio"/> | Б | нерастворим в воде |
| <input type="radio"/> | В | бесцветная жидкость с запахом бензола |
| <input type="radio"/> | Г | содержится в продуктах коксования каменного угля |
| | | |
| | 176 | Имидазол является структурным компонентом витамина |
| <input type="radio"/> | А | В 12 |
| <input type="radio"/> | Б | В1 |
| <input type="radio"/> | В | В2 |
| <input type="radio"/> | Г | РР |
| | | |
| В | 177 | Имидазол является структурным компонентом аминокислоты |
| <input type="radio"/> | А | гистидин |
| <input type="radio"/> | Б | глутамин |
| <input type="radio"/> | В | триптофан |
| <input type="radio"/> | Г | треонин |
| | | |
| | 178 | Имидазол является структурным компонентом биогенного амина |
| <input type="radio"/> | А | гистамин |
| <input type="radio"/> | Б | серотонин |
| <input type="radio"/> | В | ГАМК |
| <input type="radio"/> | Г | Триптамин |
| | | |
| В | 179 | Сколько атомов азота в имидазоле |
| <input type="radio"/> | А | 1 |
| <input type="radio"/> | Б | 2 |

| | | |
|---|-----|--------------------------------------------------|
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| | | |
| В | 180 | К 1,3-азолам относится |
| О | А | имидазол |
| О | Б | пиразол |
| О | В | изоксазол |
| О | Г | изотиазол |
| | | |
| В | 181 | К 1,3-азолам относится |
| О | А | оксазол |
| О | Б | пиразол |
| О | В | изоксазол |
| О | Г | изотиазол |
| | | |
| В | 182 | К 1,3-азолам относится |
| О | А | тиазол |
| О | Б | пиразол |
| О | В | изоксазол |
| О | Г | изотиазол |
| | | |
| В | 183 | 1,2-азолам относится |
| О | А | пиразол |
| О | Б | имидазол |
| О | В | оксазол |
| О | Г | тиазол |
| | | |
| В | 184 | К 1,2-азолам относится |
| О | А | изоксазол |
| О | Б | имидазол |
| О | В | оксазол |
| О | Г | тиазол |
| | | |
| В | 185 | К 1,2-азолам относится |
| О | А | изотиазол |
| О | Б | имидазол |
| О | В | оксазол |
| О | Г | тиазол |
| | | |
| В | 186 | Тиазол является структурным компонентом витамина |
| О | А | В1 |
| О | Б | В12 |
| О | В | В2 |
| О | Г | РР |
| | | |
| В | 187 | В формуле пиразола |
| О | А | Два атома азота |
| О | Б | Один атом азота |
| О | В | Один атом азота и один атом кислорода |

| | | |
|-----------------------|-----|-------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Г | Один атом азота и один атом серы |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 188 | В формуле имидазола |
| <input type="radio"/> | А | Два атома азота |
| <input type="radio"/> | Б | Один атом азота |
| <input type="radio"/> | В | Один атом азота и один атом кислорода |
| <input type="radio"/> | Г | Один атом азота и один атом серы |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 189 | В формуле оксазола |
| <input type="radio"/> | А | Один атом азота и один атом кислорода |
| <input type="radio"/> | Б | Один атом азота |
| <input type="radio"/> | В | Два атома азота |
| <input type="radio"/> | Г | Один атом азота и один атом серы |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 190 | в состав всех нейтральных жиров входит |
| <input type="radio"/> | А | глицерин |
| <input type="radio"/> | Б | фосфорная кислота |
| <input type="radio"/> | В | стеариновая кислота. |
| <input type="radio"/> | Г | масляная кислота |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 191 | в состав нейтральных жиров не входит |
| <input type="radio"/> | А | фосфорная кислота+ |
| <input type="radio"/> | Б | глицерин |
| <input type="radio"/> | В | стеариновая кислота. |
| <input type="radio"/> | Г | олеиновая кислота |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 192 | к ненасыщенным жирным кислотам относят |
| <input type="radio"/> | А | олеиновая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | пальмитиновая кислота |
| <input type="radio"/> | В | стеариновая кислота. |
| <input type="radio"/> | Г | маргариновая кислота |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 193 | к ненасыщенным жирным кислотам относят |
| <input type="radio"/> | А | линолевая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | пальмитиновая кислота |
| <input type="radio"/> | В | стеариновая кислота |
| <input type="radio"/> | Г | миристиновая кислота |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 194 | к ненасыщенным жирным кислотам относят |
| <input type="radio"/> | А | линоленовая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | арахиновая кислота |
| <input type="radio"/> | В | стеариновая кислота. |
| <input type="radio"/> | Г | миристиновая кислота |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 195 | олеиновая кислота содержит двойных связей |
| <input type="radio"/> | А | 1 |
| <input type="radio"/> | Б | 6 |
| <input type="radio"/> | В | 9 |
| <input type="radio"/> | Г | 14 |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------------|
| | | |
| В | 196 | линолевая кислота содержит двойных связей |
| О | А | 2 |
| О | Б | 1 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 4 |
| | | |
| В | 197 | линоленовая кислота содержит двойных связей |
| О | А | 3 |
| О | Б | 2 |
| О | В | 1 |
| О | Г | 4 |
| | | |
| В | 198 | арахидоновая кислота содержит двойных связей |
| О | А | 4 |
| О | Б | 12 |
| О | В | 8 |
| О | Г | 16 |
| | | |
| В | 199 | лецитин содержит |
| О | А | холин |
| О | Б | серин |
| О | В | этанолламин |
| О | Г | хинин |
| | | |
| В | 200 | кефалин содержит |
| О | А | этанолламин |
| О | Б | холин |
| О | В | серин |
| О | Г | хинин |
| | | |
| В | 201 | цереброзиды содержат |
| О | А | сфингозин |
| О | Б | селен |
| О | В | серу |
| О | Г | метионин |
| | | |
| В | 202 | к омыляемым липидам относят |
| О | А | кефалин |
| О | Б | цетиловый спирт |
| О | В | холестерин |
| О | Г | пиррол |
| | | |
| В | 203 | к неомыляемым липидам относят |
| О | А | холестерин |
| О | Б | кефалин |
| О | В | лецитин |
| О | Г | триолеин |
| | | |

| | | |
|----------------------------------|-----|--------------------------------------------------------|
| <input checked="" type="radio"/> | 204 | к неомыляемым липидам относят |
| <input type="radio"/> | А | бета-каротин |
| <input type="radio"/> | Б | триолеин |
| <input type="radio"/> | В | кефалин |
| <input type="radio"/> | Г | тристеарин |
| | | |
| <input checked="" type="radio"/> | 205 | к неомыляемым липидам относят |
| <input type="radio"/> | А | эстрадиол |
| <input type="radio"/> | Б | кефалин |
| <input type="radio"/> | В | тристеарин |
| <input type="radio"/> | Г | лецитин |
| | | |
| | 206 | к неомыляемым липидам относят |
| <input type="radio"/> | А | тестостерон |
| <input type="radio"/> | Б | кефалин |
| <input type="radio"/> | В | лецитин |
| <input type="radio"/> | Г | сфингомиелин |
| | | |
| <input checked="" type="radio"/> | 207 | к омыляемым липидам относят |
| <input type="radio"/> | А | сфингомиелин |
| <input type="radio"/> | Б | эстрадиол |
| <input type="radio"/> | В | тестостерон |
| <input type="radio"/> | Г | бета-каротин |
| | | |
| | 208 | к омыляемым липидам относят |
| <input type="radio"/> | А | триолеин |
| <input type="radio"/> | Б | эстрадиол |
| <input type="radio"/> | В | бета-каротин |
| <input type="radio"/> | Г | тестостерон |
| | | |
| <input checked="" type="radio"/> | 209 | к омыляемым липидам относят |
| <input type="radio"/> | А | тристеарин |
| <input type="radio"/> | Б | бета-каротин |
| <input type="radio"/> | В | эстрадиол |
| <input type="radio"/> | Г | тестостерон |
| | | |
| <input checked="" type="radio"/> | 210 | какие липиды преобладают в составе клеточной мембраны? |
| <input type="radio"/> | А | лецитин |
| <input type="radio"/> | Б | сфингомиелин |
| <input type="radio"/> | В | триолеин |
| <input type="radio"/> | Г | кефалин |
| | | |
| <input checked="" type="radio"/> | 211 | в состав цереброзидов входит |
| <input type="radio"/> | А | галактоза |
| <input type="radio"/> | Б | глюкоза |
| <input type="radio"/> | В | рибоза |
| <input type="radio"/> | Г | холестерин. |
| | | |
| <input checked="" type="radio"/> | 212 | в состав цереброзидов входит |

| | | |
|-----------------------|-----|-------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | сфингозин |
| <input type="radio"/> | Б | манноза |
| <input type="radio"/> | В | глюкоза |
| <input type="radio"/> | Г | холестерин. |
| | | |
| В | 213 | в основе большинства неомыляемых липидов лежит |
| <input type="radio"/> | А | изопрен |
| <input type="radio"/> | Б | глицерин |
| <input type="radio"/> | В | жирные кислоты |
| <input type="radio"/> | Г | фосфорная кислота |
| | | |
| В | 214 | Катализатором реакции гидрирования ненасыщенных кислот липидов является |
| <input type="radio"/> | А | никель |
| <input type="radio"/> | Б | железо |
| <input type="radio"/> | В | серная кислота |
| <input type="radio"/> | Г | щелочь |
| | | |
| В | 215 | К какому классу липидов относится спермацет |
| <input type="radio"/> | А | воски |
| <input type="radio"/> | Б | гликогипиды |
| <input type="radio"/> | В | фосфолипиды |
| <input type="radio"/> | Г | церамиды |
| | | |
| В | 216 | К какому классу липидов относится ланолин |
| <input type="radio"/> | А | воски |
| <input type="radio"/> | Б | гликогипиды |
| <input type="radio"/> | В | фосфолипиды |
| <input type="radio"/> | Г | церамиды |
| | | |
| В | 217 | Какой спирт не входит в состав липидов |
| <input type="radio"/> | А | метиловый |
| <input type="radio"/> | Б | глицерин |
| <input type="radio"/> | В | сфингозин |
| <input type="radio"/> | Г | миристиновый |
| | | |
| В | 218 | какая кислота не относится к полиненасыщенным жирным кислотам |
| <input type="radio"/> | А | масляная |
| <input type="radio"/> | Б | линолевая |
| <input type="radio"/> | В | линоленовая |
| <input type="radio"/> | Г | арахидоновая |
| | | |
| В | 219 | к омега -3 жирным кислотам не относится |
| <input type="radio"/> | А | масляная |
| <input type="radio"/> | Б | эйкозопентаеновая |
| <input type="radio"/> | В | линоленовая |
| <input type="radio"/> | Г | докозагексаеновая |
| | | |
| В | 220 | В молекуле пиридазина атомы азота находятся в положениях |

| | | |
|-----------------------|-----|--------------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | 1,2 |
| <input type="radio"/> | Б | 1,3 |
| <input type="radio"/> | В | 1,4 |
| <input type="radio"/> | Г | 1,5 |
| | | |
| В | 221 | В молекуле пиримидина атомы азота находятся в положениях |
| <input type="radio"/> | А | 1,2 |
| <input type="radio"/> | Б | 1,3 |
| <input type="radio"/> | В | 1,4 |
| <input type="radio"/> | Г | 1,5 |
| | | |
| В | 222 | В молекуле пиразина атомы азота находятся в положениях |
| <input type="radio"/> | А | 1,2 |
| <input type="radio"/> | Б | 1,3 |
| <input type="radio"/> | В | 1,4 |
| <input type="radio"/> | Г | 1,5 |
| | | |
| В | 223 | Пиримидиновое кольцо входит в состав витамина |
| <input type="radio"/> | А | В1 |
| <input type="radio"/> | Б | В2 |
| <input type="radio"/> | В | В12 |
| <input type="radio"/> | Г | С |
| | | |
| В | 224 | В структуре фенотиазина |
| <input type="radio"/> | А | Одно кольцо |
| <input type="radio"/> | Б | Два кольца |
| <input type="radio"/> | В | Три кольца |
| <input type="radio"/> | Г | Нет системы колец |
| | | |
| В | 225 | В структуре феноксазина |
| <input type="radio"/> | А | Одно кольцо |
| <input type="radio"/> | Б | Два кольца |
| <input type="radio"/> | В | Три кольца |
| <input type="radio"/> | Г | Нет системы колец |
| | | |
| В | 226 | Какой характер обуславливает лактамная форма производных барбитуровой кислоты? |
| <input type="radio"/> | А | кислотный |
| <input type="radio"/> | Б | основный |
| <input type="radio"/> | В | амфотерный |
| <input type="radio"/> | Г | нейтральный |
| | | |
| В | 227 | Натриевые соли барбитуровой кислоты имеют |
| <input type="radio"/> | А | лактимную форму |
| <input type="radio"/> | Б | лактамную форму |
| <input type="radio"/> | В | пептидную форму |
| <input type="radio"/> | Г | гликозидную форму |
| | | |
| В | 228 | Барбитураты имеют |

| | | |
|-----------------------|-----|---------------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | лактимную форму |
| <input type="radio"/> | Б | лактамную форму |
| <input type="radio"/> | В | пептидную форму |
| <input type="radio"/> | Г | гликозидную форму |
| | | |
| В | 229 | К барбитуратам не относятся |
| <input type="radio"/> | А | гексенал |
| <input type="radio"/> | Б | барбитал |
| <input type="radio"/> | В | фенобарбитал |
| <input type="radio"/> | Г | бензобарбитал |
| | | |
| В | 230 | К натриевым солям барбитуровой кислоты не относится: |
| <input type="radio"/> | А | бензонал |
| <input type="radio"/> | Б | барбитал-натрия |
| <input type="radio"/> | В | гексенал |
| <input type="radio"/> | Г | тиопентал-натрия |
| | | |
| В | 231 | К характеристикам пиридина не относится |
| <input type="radio"/> | А | Хорошо растворим в воде |
| <input type="radio"/> | Б | токсичен |
| <input type="radio"/> | В | Бесцветная жидкость с характерным неприятным запахом |
| <input type="radio"/> | Г | Применяется в синтезе красителей, лекарственных препаратов, пестицидов |
| | | |
| В | 232 | Синтез производных барбитуровой кислоты осуществляется конденсацией: |
| <input type="radio"/> | А | эфира малоновой кислоты и мочевины |
| <input type="radio"/> | Б | эфира малоновой кислоты и аммиака |
| <input type="radio"/> | В | эфира малеиновой кислоты и мочевины |
| <input type="radio"/> | Г | эфира масляной кислоты и мочевины |
| | | |
| В | 233 | Сера содержится в формуле |
| <input type="radio"/> | А | тиопентал-натрия |
| <input type="radio"/> | Б | барбитал-натрия |
| <input type="radio"/> | В | гексенал |
| <input type="radio"/> | Г | бензонал |
| | | |
| В | 234 | Бензоилирование фенобарбитала приводит к |
| <input type="radio"/> | А | исчезновению снотворной активности |
| <input type="radio"/> | Б | усилению снотворной активности |
| <input type="radio"/> | В | ослаблению снотворной активности |
| <input type="radio"/> | Г | не влияет на снотворную активность |
| | | |
| В | 235 | Для получения натриевых солей барбитураты растворяют в эквивалентном количестве |
| <input type="radio"/> | А | спиртового раствора гидроксида натрия |
| <input type="radio"/> | Б | спиртового раствора гидроксида натрия с последующим осаждением ацетоном |

| | | |
|-----------------------|-----|------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | В | спиртового раствора гидроксида натрия с последующим осаждением эфиром |
| <input type="radio"/> | Г | спиртового раствора гидроксида натрия с последующим осаждением спиртом |
| | 236 | Барбитал в воде |
| <input type="radio"/> | А | мало растворим |
| <input type="radio"/> | Б | растворим |
| <input type="radio"/> | В | практически нерастворим |
| <input type="radio"/> | Г | очень мало растворим |
| | 237 | Фенобарбитал в этаноле |
| <input type="radio"/> | А | легко растворим |
| <input type="radio"/> | Б | растворим |
| <input type="radio"/> | В | нерастворим |
| <input type="radio"/> | Г | мало растворим |
| | 238 | Спиртовые и водные растворы барбитуратов имеют |
| <input type="radio"/> | А | кислую среду |
| <input type="radio"/> | Б | щелочную среду |
| <input type="radio"/> | В | нейтральную среду |
| <input type="radio"/> | Г | слабо щелочную среду |
| | 239 | К производным пиридина, имеющим биологическое значение не относится |
| <input type="radio"/> | А | НАД |
| <input type="radio"/> | Б | Витамин С |
| <input type="radio"/> | В | Витамин РР |
| <input type="radio"/> | Г | Витамин В6 |
| | 240 | Пиридин относится к |
| <input type="radio"/> | А | π -недостаточным системам |
| <input type="radio"/> | Б | π -достаточным системам |
| <input type="radio"/> | В | π -эквивалентными системам |
| <input type="radio"/> | Г | π -избыточными системами |
| | 241 | Атом азота в пиридине проявляет |
| <input type="radio"/> | А | электрофильные свойства |
| <input type="radio"/> | Б | нуклеофильные свойства |
| <input type="radio"/> | В | амфотерные свойства |
| <input type="radio"/> | Г | кисотно-основные свойства |
| | 242 | Пиран имеет в цикле атом |
| <input type="radio"/> | А | кислорода |
| <input type="radio"/> | Б | азота |
| <input type="radio"/> | В | серы |
| <input type="radio"/> | Г | фосфора |
| | 243 | пиридин имеет в цикле атом |

| | | |
|-----------------------|-----|----------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | азота |
| <input type="radio"/> | Б | кислорода |
| <input type="radio"/> | В | серы |
| <input type="radio"/> | Г | фосфора |
| | | |
| В | 244 | хинолин имеет в цикле атом |
| <input type="radio"/> | А | азота |
| <input type="radio"/> | Б | кислорода |
| <input type="radio"/> | В | серы |
| <input type="radio"/> | Г | фосфора |
| | | |
| В | 245 | акридин имеет в цикле атом |
| <input type="radio"/> | А | азота |
| <input type="radio"/> | Б | серы |
| <input type="radio"/> | В | кислорода |
| <input type="radio"/> | Г | фосфора |
| | | |
| В | 246 | хинолин имеет в цикле атом |
| <input type="radio"/> | А | азота |
| <input type="radio"/> | Б | кислорода |
| <input type="radio"/> | В | серы |
| <input type="radio"/> | Г | фосфора |
| | | |
| В | 247 | Сколько атомов кислорода в формуле барбитуровой кислоты |
| <input type="radio"/> | А | 3 |
| <input type="radio"/> | Б | 2 |
| <input type="radio"/> | В | 1 |
| <input type="radio"/> | Г | 4 |
| | | |
| В | 248 | К шестичленным гетероциклам с двумя гетероатомами не относится |
| <input type="radio"/> | А | пиррол |
| <input type="radio"/> | Б | пиридазин |
| <input type="radio"/> | В | пиримидин |
| <input type="radio"/> | Г | пиразин |
| | | |
| В | 249 | Сколько атомов кислорода в формуле тимина |
| <input type="radio"/> | А | 2 |
| <input type="radio"/> | Б | 1 |
| <input type="radio"/> | В | 3 |
| <input type="radio"/> | Г | 4 |
| | | |
| В | 250 | Производные ксантина отличаются друг от друга по |
| <input type="radio"/> | А | температуре плавления и растворимости |
| <input type="radio"/> | Б | запаху |
| <input type="radio"/> | В | цвету |
| <input type="radio"/> | Г | плотности |
| | | |
| В | 251 | Аминофиллин имеет аммиачный запах, обусловленный наличием |

| | | |
|-----------------------|-----|---------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | этилендиамина |
| <input type="radio"/> | Б | этиленамина |
| <input type="radio"/> | В | анилина |
| <input type="radio"/> | Г | аммиака |
| | | |
| В | 252 | Водные растворы двойных солей, производных пурина имеют |
| <input type="radio"/> | А | щелочную реакцию среды |
| <input type="radio"/> | Б | кислую реакцию среды |
| <input type="radio"/> | В | Внейтральную реакцию среды |
| <input type="radio"/> | Г | слабо-кислую реакцию среды |
| | | |
| В | 253 | Кислотными свойствами не обладает |
| <input type="radio"/> | А | кофеин |
| <input type="radio"/> | Б | теобромин |
| <input type="radio"/> | В | теофиллин |
| <input type="radio"/> | Г | пиррол |
| | | |
| В | 254 | Производные урацила раствор бромной воды |
| <input type="radio"/> | А | обесцвечивают |
| <input type="radio"/> | Б | не обесцвечивают |
| <input type="radio"/> | В | образуют раствор фиолетового цвета |
| <input type="radio"/> | Г | образуют раствор желтого цвета |
| | | |
| В | 255 | В щелочной среде производные урацила не дают реакций |
| <input type="radio"/> | А | азосочетания |
| <input type="radio"/> | Б | замещения |
| <input type="radio"/> | В | окисления |
| <input type="radio"/> | Г | конденсации |
| | | |
| В | 256 | Производные урацила проявляют |
| <input type="radio"/> | А | кислотные свойства |
| <input type="radio"/> | Б | основные свойства |
| <input type="radio"/> | В | амфотерный характер |
| <input type="radio"/> | Г | нейтральные свойства |
| | | |
| В | 257 | Индол по агрегатному состоянию является |
| <input type="radio"/> | А | кристаллическим веществом |
| <input type="radio"/> | Б | бесцветной жидкостью |
| <input type="radio"/> | В | газообразным веществом |
| <input type="radio"/> | Г | аморфным веществом |
| | | |
| В | 258 | К характеристикам индола не относится |
| <input type="radio"/> | А | бесцветная жидкость |
| <input type="radio"/> | Б | растворим в органических растворителях |
| <input type="radio"/> | В | содержится в эфирным маслам |
| <input type="radio"/> | Г | медленно темнеет на воздухе |
| | | |
| В | 259 | Сколько атомов азота в формуле пурина |
| <input type="radio"/> | А | 4 |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------------|
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 260 | Сколько атомов азота в формуле ксантина |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 261 | Сколько атомов азота в формуле гипоксантина |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 262 | Сколько атомов азота в формуле теофиллина |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 263 | Сколько атомов азота в формуле теобромина |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 264 | Сколько атомов азота в формуле кофеина |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 265 | Сколько метильных групп в формуле пурина |
| О | А | 0 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| | 266 | Сколько метильных групп в формуле ксантина |
| О | А | 0 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 267 | Сколько метильных групп в формуле теофиллина |
| О | А | 2 |
| О | Б | 3 |

| | | |
|---|-----|-----------------------------------------------------|
| О | В | 0 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| | 268 | Сколько метильных групп в формуле теобромина |
| О | А | 2 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 0 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 269 | Сколько метильных групп в формуле кофеина |
| О | А | 3 |
| О | Б | 0 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 270 | Сколько атомов азота в формуле мочевой кислоты |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 271 | Сколько атомов кислорода в формуле мочевой кислоты |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| | | |
| В | 272 | Сколько атомов азота в формуле аденина |
| О | А | 5 |
| О | Б | 4 |
| О | В | 0 |
| О | Г | 3 |
| | | |
| В | 273 | Сколько атомов азота в формуле гуанина |
| О | А | 5 |
| О | Б | 4 |
| О | В | 0 |
| О | Г | 3 |
| | | |
| В | 274 | Сколько атомов кислорода в формуле гуанина |
| О | А | 1 |
| О | Б | 0 |
| О | В | 5 |
| О | Г | 2 |
| | | |
| В | 275 | Какой витамин имеет в структуре ядро изоаллоксазина |
| О | А | В2 |
| О | Б | В1 |
| О | В | В12 |

| | | |
|---|-----|-------------------------------------------------------------|
| О | Г | В6 |
| | | |
| В | 276 | Ядро изоаллоксазина лежит в основе нескольких окислительных |
| О | А | «желтых ферментов» |
| О | Б | «белых ферментов» |
| О | В | «зеленых ферментов» |
| О | Г | красных ферментов» |
| | | |
| В | 277 | Конденсированная система пурина состоит из |
| О | А | пиримидина и имидазола |
| О | Б | пиридина и имидазола |
| О | В | пиррола и имидазола |
| О | Г | пиколина и имидазола |
| | | |
| В | 278 | Конденсированная система ксантина состоит из |
| О | А | пиримидина и имидазола |
| О | Б | пиридина и имидазола |
| О | В | пиррола и имидазола |
| О | Г | пиколина и имидазола |
| | | |
| В | 279 | Конденсированная система аллоксазина состоит из |
| О | А | бензола, пиразина и пиримидина |
| О | Б | пиррола, пиразина и пиримидина |
| О | В | нафталина, пирана и пиримидина |
| О | Г | пиридина, пиразина и имидазола |
| | | |
| В | 280 | Сырьем для получения пуриновых алкалоидов является |
| О | А | мочевая кислота |
| О | Б | ксантин |
| О | В | пурин |
| О | Г | гипоксантин |
| | | |
| В | 281 | Никотин является алкалоидом группы |
| О | А | Пиридина и пиперидина |
| О | Б | Хинолина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Тропана |
| | | |
| В | 282 | Анабазин является алкалоидом группы |
| О | А | Пиридина и пиперидина |
| О | Б | Хинолина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Тропана |
| | | |
| В | 283 | Хинин является алкалоидом группы |
| О | А | Хинолина |
| О | Б | Пиридина и пиперидина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Тропана |

| | | |
|---|-----|---------------------------------------|
| | | |
| В | 284 | Папаверин является алкалоидом группы |
| О | А | Изохинолина |
| О | Б | Хинолина |
| О | В | Пиридина и пиперидина |
| О | Г | Тропана |
| | | |
| В | 285 | Морфин является алкалоидом группы |
| О | А | Изохинолина |
| О | Б | Хинолина |
| О | В | Пиридина и пиперидина |
| О | Г | Тропана |
| | | |
| В | 286 | Кодеин является алкалоидом группы |
| О | А | Изохинолина |
| О | Б | Хинолина |
| О | В | Пиридина и пиперидина |
| О | Г | Тропана |
| | | |
| В | 287 | Гиосциамин является алкалоидом группы |
| О | А | Тропана |
| О | Б | Хинолина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 288 | Кокаин является алкалоидом группы |
| О | А | Тропана |
| О | Б | Хинолина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 289 | Кофеин является алкалоидом группы |
| О | А | Пурина |
| О | Б | Изохинолина |
| О | В | Тропана |
| О | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 290 | Теобромин является алкалоидом группы |
| О | А | Пурина |
| О | Б | Изохинолина |
| О | В | Тропана |
| О | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 291 | Теофиллин является алкалоидом группы |
| О | А | Пурина |
| О | Б | Изохинолина |
| О | В | Тропана |
| О | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------|
| В | 292 | Эуфиллин является алкалоидом группы |
| О | А | Пурина |
| О | Б | Изохинолина |
| О | В | Тропана |
| О | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 293 | Никотин является алкалоидом группы |
| О | А | Пиридина и пиперидина |
| О | Б | Хинолина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Тропана |
| | | |
| В | 294 | Никотин является алкалоидом группы |
| О | А | Хинолина |
| О | Б | Пиридина и пиперидина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Тропана |
| | | |
| В | 295 | Хинидин является алкалоидом группы |
| О | А | Хинолина |
| О | Б | Пиридина и пиперидина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Тропана |
| | | |
| | 296 | Наркотин является алкалоидом группы |
| О | А | изохинолина |
| О | Б | Пиридина и пиперидина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Тропана |
| | | |
| В | 297 | Тубокурарин является алкалоидом группы |
| О | А | Тропана |
| О | Б | изохинолина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| | 298 | Скополамин является алкалоидом группы |
| О | А | Тропана |
| О | Б | изохинолина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 299 | Лупинин является алкалоидом группы |
| О | А | Хинолизидина |
| О | Б | изохинолина |
| О | В | Изохинолина |
| О | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 300 | Цитизин является алкалоидом группы |

| | | |
|-----------------------|-----|-----------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | Хинолизидина |
| <input type="radio"/> | Б | изохинолина |
| <input type="radio"/> | В | Изохинолина |
| <input type="radio"/> | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 301 | Атропин является алкалоидом группы |
| <input type="radio"/> | А | Пурина |
| <input type="radio"/> | Б | Изохинолина |
| <input type="radio"/> | В | Тропана |
| <input type="radio"/> | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 302 | Пилокарпин является алкалоидом группы |
| <input type="radio"/> | А | Хинолизидина |
| <input type="radio"/> | Б | изохинолина |
| <input type="radio"/> | В | пирролизидина |
| <input type="radio"/> | Г | Пиридина и пиперидина |
| | | |
| В | 303 | Стрихнин является алкалоидом группы |
| <input type="radio"/> | А | индола |
| <input type="radio"/> | Б | изохинолина |
| <input type="radio"/> | В | пирролизидина |
| <input type="radio"/> | Г | Хинолизидина |
| | | |
| В | 304 | Резерпин является алкалоидом группы |
| <input type="radio"/> | А | индола |
| <input type="radio"/> | Б | изохинолина |
| <input type="radio"/> | В | пирролизидина |
| <input type="radio"/> | Г | Хинолизидина |
| | | |
| В | 305 | Платифиллин является алкалоидом группы |
| <input type="radio"/> | А | пирролизидина |
| <input type="radio"/> | Б | изохинолина |
| <input type="radio"/> | В | индола |
| <input type="radio"/> | Г | Хинолизидина |
| | | |
| В | 306 | Эфедрин является алкалоидом группы |
| <input type="radio"/> | А | фенэламина |
| <input type="radio"/> | Б | изохинолина |
| <input type="radio"/> | В | пирролизидина |
| <input type="radio"/> | Г | индола |
| | | |
| В | 307 | Мескалин является алкалоидом группы |
| <input type="radio"/> | А | фенэламина |
| <input type="radio"/> | Б | изохинолина |
| <input type="radio"/> | В | пирролизидина |
| <input type="radio"/> | Г | индола |
| | | |
| В | 308 | Алкалоидом группы пиридина и пиперидина не является |
| <input type="radio"/> | А | морфин |

| | | |
|-----------------------|-----|--------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Б | лобелин |
| <input type="radio"/> | В | эритроцин |
| <input type="radio"/> | Г | кониин |
| | | |
| В | 309 | Алкалоидом группы индола не является |
| <input type="radio"/> | А | наркотин |
| <input type="radio"/> | Б | стрихнин |
| <input type="radio"/> | В | резерпин |
| <input type="radio"/> | Г | аймалин |
| | | |
| В | 310 | К изопреноидам относят |
| <input type="radio"/> | А | терпены |
| <input type="radio"/> | Б | лецитин |
| <input type="radio"/> | В | кефалин |
| <input type="radio"/> | Г | ацетилхолин |
| | | |
| В | 311 | К изопреноидам относят |
| <input type="radio"/> | А | каротиноиды |
| <input type="radio"/> | Б | лецитин |
| <input type="radio"/> | В | кефалин |
| <input type="radio"/> | Г | триолеин |
| | | |
| В | 312 | К изопреноидам относят |
| <input type="radio"/> | А | витамин А |
| <input type="radio"/> | Б | лецитин |
| <input type="radio"/> | В | кефалин |
| <input type="radio"/> | Г | триолеин |
| | | |
| В | 313 | К изопреноидам относят |
| <input type="radio"/> | А | холестерин |
| <input type="radio"/> | Б | диолеостеарин |
| <input type="radio"/> | В | триолеин |
| <input type="radio"/> | Г | сфингомиелин |
| | | |
| В | 314 | к монотерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | пинен |
| <input type="radio"/> | Б | холестерин |
| <input type="radio"/> | В | триолеин |
| <input type="radio"/> | Г | сфингомиелин |
| | | |
| В | 315 | к монотерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | гераниол |
| <input type="radio"/> | Б | холестерин |
| <input type="radio"/> | В | триолеин |
| <input type="radio"/> | Г | сфингомиелин |
| | | |
| В | 316 | к монотерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | лимонен |
| <input type="radio"/> | Б | фенантрен |

| | | |
|-----------------------|-----|--------------------------|
| <input type="radio"/> | В | триолеин |
| <input type="radio"/> | Г | сфингомиелин |
| | | |
| В | 317 | к монотерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | мирцен |
| <input type="radio"/> | Б | бисаболан |
| <input type="radio"/> | В | триолеин |
| <input type="radio"/> | Г | фарнезан |
| | | |
| В | 318 | к сесквитерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | фарнезан+ |
| <input type="radio"/> | Б | метионин |
| <input type="radio"/> | В | триолеин |
| <input type="radio"/> | Г | гуанин |
| | | |
| В | 319 | к сесквитерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | бисаболан |
| <input type="radio"/> | Б | пиридин |
| <input type="radio"/> | В | никомед |
| <input type="radio"/> | Г | урацил |
| | | |
| В | 320 | к сесквитерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | неролидол |
| <input type="radio"/> | Б | лимонен |
| <input type="radio"/> | В | декалин |
| <input type="radio"/> | Г | ментол |
| | | |
| В | 321 | к сесквитерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | кадинан |
| <input type="radio"/> | Б | фитохинон |
| <input type="radio"/> | В | декалин |
| <input type="radio"/> | Г | мирцен |
| | | |
| В | 322 | к дитерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | фитол |
| <input type="radio"/> | Б | кадинан |
| <input type="radio"/> | В | ментол |
| <input type="radio"/> | Г | мирцен |
| | | |
| В | 323 | к дитерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | склареол |
| <input type="radio"/> | Б | кадинан |
| <input type="radio"/> | В | неролидол |
| <input type="radio"/> | Г | мирцен |
| | | |
| В | 324 | к дитерпенам относят |
| <input type="radio"/> | А | маноол |
| <input type="radio"/> | Б | кадинан |
| <input type="radio"/> | В | неролидол |

| | | |
|-----------------------|-----|--------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Г | мирцен |
| | | |
| В | 325 | к моноциклическим терпенам относятся |
| <input type="radio"/> | А | ментол |
| <input type="radio"/> | Б | камфора |
| <input type="radio"/> | В | маноол |
| <input type="radio"/> | Г | пинен |
| | | |
| | 326 | К моноциклическим терпенам относятся |
| <input type="radio"/> | А | лимонен+ |
| <input type="radio"/> | Б | камфора |
| <input type="radio"/> | В | маннит |
| <input type="radio"/> | Г | мирцен |
| | | |
| В | 327 | К моноциклическим терпенам относятся |
| <input type="radio"/> | А | карвон |
| <input type="radio"/> | Б | камфора |
| <input type="radio"/> | В | борнилен |
| <input type="radio"/> | Г | урацил |
| | | |
| | 328 | К Бициклическим терпенам относятся |
| <input type="radio"/> | А | камфора |
| <input type="radio"/> | Б | лимонен |
| <input type="radio"/> | В | карвон |
| <input type="radio"/> | Г | мирцен |
| | | |
| В | 329 | К Бициклическим терпенам относятся |
| <input type="radio"/> | А | пинен |
| <input type="radio"/> | Б | лимонен |
| <input type="radio"/> | В | декалин |
| <input type="radio"/> | Г | мирцен |
| | | |
| В | 330 | К Бициклическим терпенам относятся |
| <input type="radio"/> | А | склареол |
| <input type="radio"/> | Б | декалин |
| <input type="radio"/> | В | карвон |
| <input type="radio"/> | Г | хинолин |
| | | |
| В | 331 | какой терпен содержит кетогруппу |
| <input type="radio"/> | А | камфора |
| <input type="radio"/> | Б | мирцен |
| <input type="radio"/> | В | ментол |
| <input type="radio"/> | Г | склареол |
| | | |
| В | 332 | какой терпен содержит кетогруппу |
| <input type="radio"/> | А | карвон |
| <input type="radio"/> | Б | лимонен |
| <input type="radio"/> | В | мирцен |
| <input type="radio"/> | Г | склареол |

| | | |
|---|-----|------------------------------------------|
| В | 333 | какой терпен содержит кетогруппу |
| О | А | камфора |
| О | Б | гераниол |
| О | В | сквален |
| О | Г | склареол |
| В | 334 | какой терпен содержит гидроксигруппу |
| О | А | гераниол |
| О | Б | сквален |
| О | В | камфора |
| О | Г | пинан |
| В | 335 | какой терпен содержит гидроксигруппу |
| О | А | гераниол |
| О | Б | тирозин |
| О | В | сквален |
| О | Г | пролин |
| В | 336 | какой терпен содержит гидроксигруппу |
| О | А | ментол |
| О | Б | тирозин |
| О | В | диазепин |
| О | Г | пролин |
| В | 337 | какой терпен содержит оксогруппу |
| О | А | цитраль |
| О | Б | ментол |
| О | В | тирозин |
| О | Г | пролин |
| В | 338 | какой терпен содержит гидроксигруппу |
| О | А | линалоол |
| О | Б | тирозин |
| О | В | фенол |
| О | Г | пропанол |
| В | 339 | К монотерпеноидам не относится: |
| О | А | стирол |
| О | Б | гераниол |
| О | В | нерол |
| О | Г | мирцен |
| В | 340 | Реакции нуклеофильного замещения присущи |
| О | А | гексанол – 1 |
| О | Б | гексан |
| О | В | гексен |
| О | Г | циклогексан |

| | | | |
|-----------------------|---|-----|------------------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | В | 341 | Реакции нуклеофильного замещения присущи |
| <input type="radio"/> | О | А | 2хлорпропановая кислота |
| <input type="radio"/> | О | Б | пропеновая кислота |
| <input type="radio"/> | О | В | пропан |
| <input type="radio"/> | О | Г | пропанон |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 342 | Реакции нуклеофильного замещения у sp^3 гибридизованного атома углерода присущи: |
| <input type="radio"/> | О | А | бутиламин |
| <input type="radio"/> | О | Б | бутен – 2 |
| <input type="radio"/> | О | В | бутан |
| <input type="radio"/> | О | Г | бутановая кислота |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 343 | Реакции нуклеофильного замещения присущи: |
| <input type="radio"/> | О | А | пентанол |
| <input type="radio"/> | О | Б | пентен |
| <input type="radio"/> | О | В | пентанон |
| <input type="radio"/> | О | Г | пентан |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 344 | Реакции нуклеофильного замещения присущи: |
| <input type="radio"/> | О | А | третбутилхлорид |
| <input type="radio"/> | О | Б | 2,2диметилпропан |
| <input type="radio"/> | О | В | 4изопропилоктан |
| <input type="radio"/> | О | Г | 2 метил 2этил пентан |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 345 | По механизму SN_2 будут реагировать |
| <input type="radio"/> | О | А | метанол – 1 |
| <input type="radio"/> | О | Б | 2 гидроксид- 2метилбутан |
| <input type="radio"/> | О | В | трет – бутилхлорид |
| <input type="radio"/> | О | Г | 3,3 бромгексан |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 346 | По механизму SN_1 будут реагировать |
| <input type="radio"/> | О | А | 2 бром, 2- метилбутан |
| <input type="radio"/> | О | Б | 2-хлорпропан |
| <input type="radio"/> | О | В | этанол |
| <input type="radio"/> | О | Г | монохлоруксусная кислота |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 347 | При взаимодействии бромбутана со щёлочью по механизму SN_2 образуется: |
| <input type="radio"/> | О | А | бутанол |
| <input type="radio"/> | О | Б | бутен 1 |
| <input type="radio"/> | О | В | бутанон |
| <input type="radio"/> | О | Г | ибромбутан |
| | | | |
| <input type="radio"/> | В | 348 | При взаимодействии хлорэтана с фенолятом натрия по механизму SN_2 образуется: |
| <input type="radio"/> | О | А | хлорбензол |
| <input type="radio"/> | О | Б | этоксилбензол |
| <input type="radio"/> | О | В | этанол |

| | | |
|-----------------------|-----|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Г | фенол |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 349 | При взаимодействии ацетата серебра с бромэтаном по механизму SN2 образуется: |
| <input type="radio"/> | А | этилацетат |
| <input type="radio"/> | Б | этанол |
| <input type="radio"/> | В | масляная кислота |
| <input type="radio"/> | Г | Бромуксусная кислота |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 350 | При взаимодействии хлорэтана с цианистым калием по механизму SN2 образуются: |
| <input type="radio"/> | А | пропилнитрил |
| <input type="radio"/> | Б | этиацетат |
| <input type="radio"/> | В | этилнитрат |
| <input type="radio"/> | Г | аминоэтан |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 351 | Какая реакция конкурирует с реакцией нуклеофильного замещения в субстратах содержащих альфа –водородные атомы? |
| <input type="radio"/> | А | элиминирования |
| <input type="radio"/> | Б | электрофильного замещения |
| <input type="radio"/> | В | Нуклеофильного присоединения |
| <input type="radio"/> | Г | окисления |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 352 | Протеканию нуклеофильного замещения по механизму SN1 способствует |
| <input type="radio"/> | А | основные свойства субстрата |
| <input type="radio"/> | Б | стабильность образующегося карбокатиона |
| <input type="radio"/> | В | возможность образования водородной связи |
| <input type="radio"/> | Г | температура |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 353 | Протеканию нуклеофильного замещения по механизму SN1 способствует |
| <input type="radio"/> | А | пространственные затруднения при реакции |
| <input type="radio"/> | Б | концентрация нуклеофила |
| <input type="radio"/> | В | протонирование входящей группы |
| <input type="radio"/> | Г | давление |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 354 | Скорость реакции нуклеофильного замещения SN1 определяет |
| <input type="radio"/> | А | концентрация растворителя |
| <input type="radio"/> | Б | рН раствора |
| <input type="radio"/> | В | концентрация субстрата |
| <input type="radio"/> | Г | концентрация нуклеофила |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> | 355 | Продукт межмолекулярной дегидратации этиленгликоля называется: |
| <input type="radio"/> | А | этиленоксид |
| <input type="radio"/> | Б | этен |
| <input type="radio"/> | В | диоксин |
| <input type="radio"/> | Г | диоксан |
| <input type="radio"/> | | |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------------------------------------|
| В | 356 | Заряд атома углерода карбонильной группы: |
| О | А | всегда положительной |
| О | Б | всегда отрицательный |
| О | В | электронейтрален |
| О | Г | может быть «+» и «-» |
| | | |
| В | 357 | Растворить гидроксид меди (II) способен |
| О | А | этаналь |
| О | Б | этанол |
| О | В | пропанол |
| О | Г | пропантриол |
| | | |
| В | 358 | В реакции синтеза S-аденозилметионина нуклеофилом является: |
| О | А | метионин |
| О | Б | АТФ |
| О | В | трифосфат – ион |
| О | Г | аденин |
| | | |
| В | 359 | Реакция Каниццаро-Тищенко - именное название реакции |
| О | А | диспропорционирования |
| О | Б | гидрогенезации |
| О | В | этерификации |
| О | Г | гидролиза |
| | | |
| В | 360 | Сумма коэффициентов веществ в реакции дисмутации бензальдегида равна |
| О | А | 5 |
| О | Б | 4 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 2 |
| | | |
| В | 361 | Сумма коэффициента веществ реакции дисмутации формальдегида равна |
| О | А | 5 |
| О | Б | 4 |
| О | В | 3 |
| О | Г | 2 |
| | | |
| В | 362 | При взаимодействии пропаналя с синильной кислотой получится: |
| О | А | 2 – гидроксипропаннитрил |
| О | Б | 2 – гидроксипропаннитрил |
| О | В | 1 - гидроксипропаннитрил |
| О | Г | 1- гидроксипропаннитрил |
| | | |
| В | 363 | При взаимодействии пропанона с синильной кислотой получится |
| О | А | 2- гидроксипропаннитрил |
| О | Б | 2 гидроксипропаннитрил |
| О | В | 2 гидроксипропан-2- аминпропан |
| О | Г | 2 гидроксипропаннитрил |

| | | |
|---|-----|------------------------------------------------------------------------------------|
| | | |
| В | 364 | При взаимодействии бутанона–2 с синильной кислотой получится |
| О | А | 2 – гидроксид 2 метилбутанонитрил |
| О | Б | бутанол – 2 |
| О | В | 2 – гидроксидбутанонитрил |
| О | Г | 2 – гидроксидпентанонитрил |
| | | |
| В | 365 | Из 2метилпропаналя образуется 1,1- диметокси2-метилпропан в ходе реакции? |
| О | А | присоединение спирта |
| О | Б | восстановление |
| О | В | присоединение воды |
| О | Г | этерификации |
| | | |
| В | 366 | Из бутанала образуются 1,1- диэтокси бутан в ходе реакции |
| О | А | присоединение спирта |
| О | Б | восстановления |
| О | В | присоединение воды |
| О | Г | этерификации |
| | | |
| В | 367 | При образовании какого продукта из этанала требуется кислотный катализ: |
| О | А | 1,1 диметоксиэтан |
| О | Б | метоксиэтанол |
| О | В | этанол |
| О | Г | уксусная кислота |
| | | |
| В | 368 | При образовании какого продукта из 3,3 диметилбутанала требуется кислотный катализ |
| О | А | 1,1 диэтокси 3,3диметилбутан |
| О | Б | 3,3 диметилбутанал |
| О | В | 3,3 диметилбутановая кислота |
| О | Г | 1 этокси 3,3 диметилбутанол |
| | | |
| В | 369 | Из 2метилпропаналя образуется 1,1- диметокси2-метилпропан в ходе реакции? |
| О | А | присоединение спирта |
| О | Б | восстановление |
| О | В | присоединение воды |
| О | Г | этерификации |
| | | |
| В | 370 | Какая карбоновая кислота имеет число атомов водорода равное её основности: |
| О | А | щавелевая |
| О | Б | уксусная |
| О | В | муравьиная |
| О | Г | акриловая |
| | | |
| В | 371 | При конденсации пропаналя образуется |
| О | А | 3- гидроксид-2метилпентаналь |

| | | | |
|-----------------------|-----|--------------------------------------------------------|---|
| <input type="radio"/> | Б | 2-гидроксигексаналь | |
| <input type="radio"/> | В | 3- метилпентаналь | |
| <input type="radio"/> | Г | гексановая кислота | |
| | | | |
| В | 372 | При конденсации этаналь образуется: | |
| <input type="radio"/> | А | 3 -гидроксибутаналь | |
| <input type="radio"/> | Б | 2-гидрокси 2метилпропаналь | |
| <input type="radio"/> | В | 3- гидроксипентановая кислота | |
| <input type="radio"/> | Г | 2-метилпропанол | |
| | | | |
| В | 373 | Наиболее склонен к енолизации: | |
| <input type="radio"/> | А | этаналь | |
| <input type="radio"/> | Б | пропанон | |
| <input type="radio"/> | В | бутанон | |
| <input type="radio"/> | Г | этанкарбоновая кислота | |
| | | | |
| В | 374 | Наиболее склонно к реакции галогенирования: | |
| <input type="radio"/> | А | бутирилхлорид | |
| <input type="radio"/> | Б | бутанон | |
| <input type="radio"/> | В | бутаналь | |
| <input type="radio"/> | Г | метилпропионат | |
| | | | |
| В | 375 | Наиболее склонно к реакции галогенирования | |
| <input type="radio"/> | А | пентаналь | |
| <input type="radio"/> | Б | пентанамид | |
| <input type="radio"/> | В | пентандиол 1,5 | |
| <input type="radio"/> | Г | пентанон -2 | |
| | | | |
| В | 376 | Наиболее склонно к реакции конденсации: | |
| <input type="radio"/> | А | этаналь | |
| <input type="radio"/> | Б | пропанон | |
| <input type="radio"/> | В | бутанон | |
| <input type="radio"/> | Г | ацетамид | |
| | | | |
| В | 377 | Для ацетилацетона характерен вид таутомерии: | |
| <input type="radio"/> | А | кето – енольная | |
| <input type="radio"/> | Б | лактам – лактимная | + |
| <input type="radio"/> | В | цикло – оксо | |
| <input type="radio"/> | Г | кислотно-основная | |
| | | | |
| В | 378 | Для 3- кетобутановой кислоты:характерен вид таутомерии | |
| <input type="radio"/> | А | кето – енольная | |
| <input type="radio"/> | Б | лактам – лактимная | |
| <input type="radio"/> | В | цикло – оксо | |
| <input type="radio"/> | Г | кислотно-основная | |
| | | | |
| В | 379 | Для карбоновых кислот наиболее характерно | |
| <input type="radio"/> | А | нуклеофильное замещение | |
| <input type="radio"/> | Б | электрофильное замещение | |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------------------------------------------|
| О | В | электрофильное присоединение |
| О | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 380 | При взаимодействии этановой кислоты и хлорида фосфора (V) получится: |
| О | А | ацетилхлорид |
| О | Б | уксусный ангидрид |
| О | В | ацетамид |
| О | Г | метилацетат |
| | | |
| В | 381 | При нагревании этановой кислоты в присутствии оксида фосфора (V) получится |
| О | А | ацетил хлорид |
| О | Б | уксусный ангидрид |
| О | В | ацетамид |
| О | Г | метилацетат |
| | | |
| В | 382 | При взаимодействии этановой кислоты и метанола получится |
| О | А | метилацетат |
| О | Б | ацетил хлорид |
| О | В | ацетамид |
| О | Г | уксусный ангидрид |
| | | |
| В | 383 | Ангидриды карбоновых кислот используют как реагенты в реакциях: |
| О | А | ацилирования |
| О | Б | галогенирования |
| О | В | нитрования |
| О | Г | гидролиза |
| | | |
| В | 384 | Коэнзим А-SH транспортирует в биохимических реакциях: |
| О | А | ацильные группы |
| О | Б | аминогруппы |
| О | В | винильные радикалы |
| О | Г | карбоксильные группы |
| | | |
| В | 385 | В схеме реакций масляная кислота > X > бромпропан определите вещество X: |
| О | А | бутилхлорид |
| О | Б | бутиламид |
| О | В | пропан |
| О | Г | бутилацетат |
| | | |
| В | 386 | В схеме реакции этановая кислота + X > метилацетат определите вещество X: |
| О | А | метанол |
| О | Б | метаналь |
| О | В | метан |
| О | Г | муравьиная кислота |
| | | |

| | | |
|---|-----|------------------------------------------------------------------------------|
| В | 387 | В схеме реакций : уксусная кислота + X > этилацетат, определите вещество X: |
| О | А | этанол |
| О | Б | этилен |
| О | В | этан |
| О | Г | этин |
| | | |
| В | 388 | В схеме реакций: метанол + X > метилпропионат, определите вещество X: |
| О | А | пропен |
| О | Б | пропаналь |
| О | В | пропановая кислота |
| О | Г | пропанон |
| | | |
| В | 389 | В схеме реакций: этанол + X > диэтилоксалат, определите вещество X: |
| О | А | этандиовая кислота |
| О | Б | этиленгликоль |
| О | В | фумаровая кислота |
| О | Г | оксолин |
| | | |
| В | 390 | В схеме реакций метановая кислота + X > метилформиат, определите вещество X: |
| О | А | фосген |
| О | Б | метанол |
| О | В | метаналь |
| О | Г | формаид |
| | | |
| В | 391 | Какая карбоновая кислота имеет число атомов водорода равное её основности: |
| О | А | щавелевая |
| О | Б | уксусная |
| О | В | муравьиная |
| О | Г | акриловая |
| | | |
| В | 392 | При конденсации пропанала образуется |
| О | А | 3- гидроксид-2метилпентаналь |
| О | Б | 2-гидроксигексаналь |
| О | В | 3- метилпентаналь |
| О | Г | гексановая кислота |
| | | |
| В | 393 | При конденсации этанала образуется: |
| О | А | 3 -гидроксибутаналь |
| О | Б | 2-гидрокси 2метилпропаналь |
| О | В | метаналь |
| О | Г | формаид |
| | | |
| В | 394 | При декарбоксилировании 2-метилпропандиовой кислоты образуется: |
| О | А | пропановая кислота |
| О | Б | этановая кислота |

| | | |
|---|-----|---------------------------------------------------------------------------|
| О | В | пропан |
| О | Г | этанол |
| | | |
| В | 395 | В схеме реакций бутандиовая кислота – $H_2O > X$, определите вещество X: |
| О | А | янтарный ангидрид |
| О | Б | пропановая кислота |
| О | В | глутаровый ангидрид |
| О | Г | бутановая кислота |
| | | |
| В | 396 | В схеме реакций определите вещество X, если нафталин (окисление) $> X$ |
| О | А | фталевая кислота |
| О | Б | бензойная кислота |
| О | В | терефталевая кислота |
| О | Г | 1,2 дигидроксибензол |
| | | |
| В | 397 | 163. В схеме реакций определите вещество X, пара-ксилол + окисление $> X$ |
| О | А | терефталевая кислота |
| О | Б | фталевая кислота |
| О | В | бензойная кислота |
| О | Г | 1,2 дигидроксибензол |
| | | |
| В | 398 | Терефталевая кислота является основой производства синтетического волокна |
| О | А | лавсан |
| О | Б | капрон |
| О | В | нитрон |
| О | Г | нейлон |
| | | |
| В | 399 | Против правила Марковникова присоединяет реагенты (HX) |
| О | А | бутен-2-овая кислота |
| О | Б | бутен -2 |
| О | В | 1- гидроксипутен – 2 |
| О | Г | 2хлор3метилбутен-2 |
| | | |
| В | 400 | При декарбоксилировании 2-метилпропандиовой кислоты образуется: |
| О | А | пропановая кислота |
| О | Б | этановая кислота |
| О | В | пропан |
| О | Г | Масляная кислота |
| | | |
| В | 401 | Из перечисленных молекул прохиральна |
| О | А | щавелевоуксусная кислота |
| О | Б | 2- хлорпропановая кислота |
| О | В | ацетилхолин |
| О | Г | уксусная кислота |
| | | |

| | | |
|---|-----|-----------------------------------------------------------|
| В | 402 | Из перечисленных молекул ахиральна |
| О | А | бензойная кислота |
| О | Б | галактоза |
| О | В | яблочная кислота |
| О | Г | серин |
| | | |
| В | 403 | Из перечисленных молекул хиральна |
| О | А | цистеин |
| О | Б | глицин |
| О | В | анилин |
| О | Г | толуол |
| | | |
| В | 404 | Из перечисленных молекул прохиральна |
| О | А | пропаналь |
| О | Б | ацетоуксусная кислота |
| О | В | масляная кислота |
| О | Г | пара-аминобензойная кислота |
| | | |
| В | 405 | Из перечисленных молекул ахиральна |
| О | А | глицерин |
| О | Б | аланин |
| О | В | манноза |
| О | Г | ацетилглюкозамин |
| | | |
| В | 406 | Наибольшую сопряженную систему содержит |
| О | А | витамин А |
| О | Б | бутадиен |
| О | В | гексатриен |
| О | Г | бензол |
| | | |
| В | 407 | Из перечисленных соединений не содержит р-пи- сопряжение |
| О | А | аланин |
| О | Б | бутадиен |
| О | В | винилдиметиламин |
| О | Г | уксусная кислота |
| | | |
| В | 408 | Сопряженная система витамина А содержит пи-электронов. |
| О | А | 10 |
| О | Б | 12 |
| О | В | 14 |
| О | Г | 16 |
| | | |
| В | 409 | Сопряженная система бета-каротина содержит пи- электронов |
| О | А | 22 |
| О | Б | 20 |
| О | В | 18 |
| О | Г | 16 |
| | | |
| В | 410 | Сопряженная система антрацена содержит пи-электронов |

| | | |
|---|-----|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| О | А | 14 |
| О | Б | 16 |
| О | В | 18 |
| О | Г | 20 |
| | | |
| В | 411 | Какое количество пи- электронов содержит сопряженная система порфина |
| О | А | 26 |
| О | Б | 24 |
| О | В | 22 |
| О | Г | 20 |
| | | |
| В | 412 | Сопряженная система азулена содержит пи-электронов |
| О | А | 10 |
| О | Б | 12 |
| О | В | 14 |
| О | Г | 18 |
| | | |
| В | 413 | Сопряженная система нафталина содержит пи-электронов |
| О | А | 10 |
| О | Б | 6 |
| О | В | 12 |
| О | Г | 18 |
| | | |
| В | 414 | Сопряженная система пурина содержит пи- электронов |
| О | А | 10 |
| О | Б | 12 |
| О | В | 13 |
| О | Г | 14 |
| | | |
| В | 415 | Сопряженная система пара-аминофенола содержит пи- электронов |
| О | А | 6 |
| О | Б | 8 |
| О | В | 10 |
| О | Г | 12 |
| | | |
| В | 416 | Энергетически наиболее выгодно положение метильной группы в метилциклогексане |
| О | А | экваториальное |
| О | Б | аксиальное |
| О | В | заслоненное |
| О | Г | заторможенное |
| | | |
| В | 417 | Степень окисления атома углерода соответствует числу его связей с элементами более электроотрицательными чем |
| О | А | водород |
| О | Б | углерод |
| О | В | кислород |
| О | Г | азот |
| | | |
| В | 418 | Степень окисления атома углерода в метиловом спирте |
| О | А | 4 |

| | | |
|---|-----|------------------------------------------------------|
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| В | 419 | Степень окисления атома углерода в диоксиде углерода |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 1 |
| В | 420 | Степень окисления атома углерода в щавелевой кислоте |
| О | А | 4 |
| О | Б | 5 |
| О | В | 6 |
| О | Г | 7 |
| В | 421 | Степень окисления атома углерода в метаноле |
| О | А | 4 |
| О | Б | 6 |
| О | В | 8 |
| О | Г | 12 |
| В | 422 | Степень окисления атома углерода в метиламине |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 6 |
| О | Г | 12 |
| В | 423 | Степень окисления атома углерода в хлороформе |
| О | А | 4 |
| О | Б | 5 |
| О | В | 6 |
| О | Г | 10 |
| В | 424 | Степень окисления атома углерода в иодоформе |
| О | А | 4 |
| О | Б | 3 |
| О | В | 2 |
| О | Г | 0 |
| В | 425 | Наибольшей кислотностью обладает |
| О | А | фенол |
| О | Б | метанол |
| О | В | этанол |
| О | Г | метан |
| В | 426 | Наибольшей кислотностью обладает |
| О | А | хлороформ |
| О | Б | ацетилен |
| О | В | ацетон |
| О | Г | бензол |
| В | 427 | Наибольшей кислотностью обладает |
| О | А | фенол |
| О | Б | ацетон |
| О | В | метанол |
| О | Г | хлороформ |
| | | |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------------------------------------------------------------------|
| В | 428 | Наибольшей кислотностью обладает |
| О | А | этантиол |
| О | Б | этанол |
| О | В | метанол |
| О | Г | ацетилен |
| | | |
| В | 429 | Наибольшей кислотностью обладает |
| О | А | щавелевая кислота |
| О | Б | муравьиная кислота |
| О | В | молочная кислота |
| О | Г | уксусная кислота |
| | | |
| В | 430 | Наибольшей кислотностью обладает |
| О | А | нитрофенол |
| О | Б | фенол |
| О | В | этан |
| О | Г | бутанол |
| В | 431 | Наибольшей кислотностью обладает |
| О | А | глицерин |
| О | Б | этанол |
| О | В | этиленгликоль |
| О | Г | метанол |
| В | 432 | Наибольшей кислотностью обладает |
| О | А | пиррол |
| О | Б | метан |
| О | В | бензол |
| О | Г | пропан |
| В | 433 | Наибольшей основностью обладает |
| О | А | аммиак |
| О | Б | анилин |
| О | В | дифениламин |
| О | Г | трифениламин |
| В | 434 | Наибольшей кислотностью обладает |
| О | А | бензол |
| О | Б | бутан |
| О | В | пропан |
| О | Г | толуол |
| В | 435 | Группу атомов, определяющих характерные свойства данного класса органических соединений, называют: |
| О | А | функциональной группой |
| О | Б | радикалом |
| О | В | гомологической разностью |
| О | Г | структурным звеном. |
| В | 436 | Метил, этил, винил - это... |
| О | А | радикалы; |
| О | Б | функциональные группы; |
| О | В | изомеры |
| О | Г | гомологи |
| В | 437 | В реакцию электрофильного присоединения способен вступить |

| | | |
|-----------------------|-----|-------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | дивинил |
| <input type="radio"/> | Б | 2,2 - диметилпропан |
| <input type="radio"/> | В | 1,4, - дибромбутан |
| <input type="radio"/> | Г | уксусная кислота |
| | | |
| В | 438 | В реакцию электрофильного присоединения способен вступить |
| <input type="radio"/> | А | ацетилен |
| <input type="radio"/> | Б | этан |
| <input type="radio"/> | В | пропан |
| <input type="radio"/> | Г | бутан |
| | | |
| В | 439 | В реакцию электрофильного присоединения способен вступить |
| <input type="radio"/> | А | циклогексен |
| <input type="radio"/> | Б | циклогексан |
| <input type="radio"/> | В | циклопентан |
| <input type="radio"/> | Г | бензол |
| | | |
| В | 440 | В реакцию электрофильного присоединения способен вступить |
| <input type="radio"/> | А | циклопентен |
| <input type="radio"/> | Б | циклооктан |
| <input type="radio"/> | В | фенол |
| <input type="radio"/> | Г | циклогексан |
| В | 441 | Образование бромбензола может быть. результатом реакции |
| <input type="radio"/> | А | электрофильное замещение |
| <input type="radio"/> | Б | нуклеофильное замещение |
| <input type="radio"/> | В | электрофильное присоединение |
| <input type="radio"/> | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 442 | Образование бета-нафталинсульфо кислоты может быть. результатом реакции |
| <input type="radio"/> | А | электрофильное замещение |
| <input type="radio"/> | Б | нуклеофильное замещение |
| <input type="radio"/> | В | электрофильное присоединение |
| <input type="radio"/> | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 443 | Образование альфа-тиофенсульфо кислоты может быть. результатом реакции |
| <input type="radio"/> | А | электрофильное замещение |
| <input type="radio"/> | Б | нуклеофильное замещение |
| <input type="radio"/> | В | электрофильное присоединение |
| <input type="radio"/> | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 444 | Образование бета-нитропиридина может быть результатом реакции |
| <input type="radio"/> | А | электрофильное замещение |
| <input type="radio"/> | Б | нуклеофильное замещение |
| <input type="radio"/> | В | электрофильное присоединение |
| <input type="radio"/> | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 445 | Образование кумола может быть. результатом реакции |

| | | |
|-----------------------|-----|------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | электрофильное замещение |
| <input type="radio"/> | Б | нуклеофильное замещение |
| <input type="radio"/> | В | электрофильное присоединение |
| <input type="radio"/> | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 446 | Образование альфа-нитронафталина может быть. результатом реакции |
| <input type="radio"/> | А | электрофильное замещение |
| <input type="radio"/> | Б | нуклеофильное замещение |
| <input type="radio"/> | В | электрофильное присоединение |
| <input type="radio"/> | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 447 | Реакция получения гомологов ароматических соединений получила название реакция Фриделя-Крафтса |
| <input type="radio"/> | А | алкилирование |
| <input type="radio"/> | Б | сульфирование |
| <input type="radio"/> | В | бромирование |
| <input type="radio"/> | Г | нитрование |
| | | |
| В | 448 | Реакция электрофильного замещения будет идти активнее, чем в бензоле в: |
| <input type="radio"/> | А | фенол |
| <input type="radio"/> | Б | нитробензол |
| <input type="radio"/> | В | пиридин |
| <input type="radio"/> | Г | бензельдегид |
| | | |
| В | 449 | Реакция электрофильного замещения будет идти активнее, чем в бензоле в : |
| <input type="radio"/> | А | анилин |
| <input type="radio"/> | Б | бензойная кислота |
| <input type="radio"/> | В | бромбензол |
| <input type="radio"/> | Г | о-нитрофенол |
| | | |
| В | 450 | К вторичным аминам относится |
| <input type="radio"/> | А | N –метилаланин |
| <input type="radio"/> | Б | анилин |
| <input type="radio"/> | В | метиламин |
| <input type="radio"/> | Г | бензиламин |
| | | |
| В | 451 | Гетерофункциональными называются соединения: |
| <input type="radio"/> | А | Содержащие несколько различных функциональных групп |
| <input type="radio"/> | Б | Содержащие несколько одинаковых функциональных групп |
| <input type="radio"/> | В | Содержащие гетероатом |
| <input type="radio"/> | Г | Содержащие гетероцикл |
| | | |
| В | 452 | Простейший аминспирт называется |
| <input type="radio"/> | А | 2-аминоэтанол |
| <input type="radio"/> | Б | этиленоксид |
| <input type="radio"/> | В | этиленгликоль |
| <input type="radio"/> | Г | аминоэтан |

| | | |
|-------------------------|-----|-----------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> В | 453 | Холин входит в состав |
| <input type="radio"/> О | А | лецитина |
| <input type="radio"/> О | Б | ДНК |
| <input type="radio"/> О | В | белков |
| <input type="radio"/> О | Г | полисахаридов |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> В | 454 | Холин в организме образуется из аминокислоты |
| <input type="radio"/> О | А | серина |
| <input type="radio"/> О | Б | таурина |
| <input type="radio"/> О | В | метионина |
| <input type="radio"/> О | Г | аргинина |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> В | 455 | 5. В схеме реакции Холин + Ацетил КоА → X, определить вещество X |
| <input type="radio"/> О | А | ацетилхолин |
| <input type="radio"/> О | Б | ацетоксиаминоэтан |
| <input type="radio"/> О | В | серотонин |
| <input type="radio"/> О | Г | 2-аминоэтанол |
| <input type="radio"/> | | адреналин |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> В | 456 | Источником синтеза катехоламинов служит аминокислота. |
| <input type="radio"/> О | А | фенилаланин |
| <input type="radio"/> О | Б | пролин |
| <input type="radio"/> О | В | серин |
| <input type="radio"/> О | Г | триптофан |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> В | 457 | Гормоном мозгового слоя надпочечников является |
| <input type="radio"/> О | А | дофа |
| <input type="radio"/> О | Б | дофамин |
| <input type="radio"/> О | В | адреналин |
| <input type="radio"/> О | Г | норадреналин |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> В | 458 | Из перечисленных веществ не является медиатором центральной нервной системы |
| <input type="radio"/> О | А | дофа |
| <input type="radio"/> О | Б | дофамин |
| <input type="radio"/> О | В | адреналин |
| <input type="radio"/> О | Г | норадреналин |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> В | 459 | Название: 1-фенил-2-аминопропан соответствует |
| <input type="radio"/> О | А | фенамин |
| <input type="radio"/> О | Б | адреналин |
| <input type="radio"/> О | В | эфедрин |
| <input type="radio"/> О | Г | мезатон |
| <input type="radio"/> | | |
| <input type="radio"/> В | 460 | Какому веществу соответствует название: 2-метиламино-1-фенилпропанол-1 |
| <input type="radio"/> О | А | эфедрин |

| | | |
|-----------------------|-----|-------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Б | адреналин |
| <input type="radio"/> | В | мезатон |
| <input type="radio"/> | Г | фенамин |
| | | |
| В | 461 | 12. Качественная реакция на катехоламины: |
| <input type="radio"/> | А | зелёное окрашивание с хлоридом Fe (III) |
| <input type="radio"/> | Б | оранжевое окрашивание с бихроматом калия |
| <input type="radio"/> | В | синее окрашивание сульфатом меди (II) |
| <input type="radio"/> | Г | обесцвечивание перманганата калия |
| | | |
| В | 462 | Номенклатурное название молочной кислоты |
| <input type="radio"/> | А | 2-гидроксипропановая |
| <input type="radio"/> | Б | 2-аминопропановая |
| <input type="radio"/> | В | 3-гидроксибутановая |
| <input type="radio"/> | Г | 3-аминобутановая |
| | | |
| В | 463 | В принципиальной схеме реакции $X + NaOH \rightarrow$ гликолевая кислота определите вещество X: |
| <input type="radio"/> | А | глиоксиловая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | моноклоруксусная кислота |
| <input type="radio"/> | В | уксусная кислота |
| <input type="radio"/> | Г | глюкоза |
| | | |
| В | 464 | Из этанала по реакции Зелинского-Стадника образуется |
| <input type="radio"/> | А | 2-гидроксипропановая |
| <input type="radio"/> | Б | 2-гидроксиэтановая |
| <input type="radio"/> | В | 2-гидроксибутановая |
| <input type="radio"/> | Г | 3-гидроксибутановая |
| | | |
| В | 465 | Из пропионового Альдегида по реакции Зелинского-Стадника образуется |
| <input type="radio"/> | А | 2-гидроксибутановая |
| <input type="radio"/> | Б | 2-гидроксиэтановая |
| <input type="radio"/> | В | 2-гидроксипропановая |
| <input type="radio"/> | Г | 3-гидроксибутановая |
| | | |
| В | 466 | При дегидратации 4-гидроксипентановой кислоты образуется |
| <input type="radio"/> | А | лактон |
| <input type="radio"/> | Б | лактим |
| <input type="radio"/> | В | лактам |
| <input type="radio"/> | Г | лактид |
| | | |
| В | 467 | При восстановлении пировиноградной кислоты образуется |
| <input type="radio"/> | А | 2-гидроксипропановая |
| <input type="radio"/> | Б | 3-гидроксипропановая |
| <input type="radio"/> | В | 2-гидроксиэтановая |
| <input type="radio"/> | Г | 3-гидроксибутановая |
| | | |
| В | 468 | При дезаминировании 3-аминобутановой кислоты образуется |

| | | |
|-----------------------|-----|-----------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | котоновая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | масляная кислота |
| <input type="radio"/> | В | акриловая кислота |
| <input type="radio"/> | Г | α - кетоглутаровая кислота |
| | | |
| В | 469 | При дегидратации 4-аминобутановой кислоты образуется |
| <input type="radio"/> | А | лактам |
| <input type="radio"/> | Б | лактон |
| <input type="radio"/> | В | дикетопиперазин |
| <input type="radio"/> | Г | лактид |
| | | |
| В | 470 | При дегидратации 4-аминогексановой кислоты образуется |
| <input type="radio"/> | А | лактам |
| <input type="radio"/> | Б | лактон |
| <input type="radio"/> | В | дикетопиперазин |
| <input type="radio"/> | Г | лактид |
| | | |
| В | 471 | При дегидратации аланина образуется |
| <input type="radio"/> | А | дикетопиперазин |
| <input type="radio"/> | Б | лактон |
| <input type="radio"/> | В | лактам |
| <input type="radio"/> | Г | лактид |
| | | |
| В | 472 | При дегидратации 2 молекул глицина образуется |
| <input type="radio"/> | А | дикетопиперазин |
| <input type="radio"/> | Б | лактон |
| <input type="radio"/> | В | лактам |
| <input type="radio"/> | Г | лактид |
| | | |
| В | 473 | При дегидратации 2 молекул валина образуется |
| <input type="radio"/> | А | дикетопиперазин |
| <input type="radio"/> | Б | лактон |
| <input type="radio"/> | В | лактам |
| <input type="radio"/> | Г | лактид |
| | | |
| В | 474 | При дегидратации 4-гидроксипентановой кислоты образуется |
| <input type="radio"/> | А | лактон |
| <input type="radio"/> | Б | лактим |
| <input type="radio"/> | В | лактам |
| <input type="radio"/> | Г | лактид |
| | | |
| В | 475 | 27. При восстановлении пировиноградной кислоты образуется |
| <input type="radio"/> | А | 2- гидроксипропановая |
| <input type="radio"/> | Б | 3- гидроксипропановая |
| <input type="radio"/> | В | 2- гидроксипропановая |
| <input type="radio"/> | Г | 3- гидроксипропановая |
| | | |
| В | 476 | При дезаминировании 3- аминобутановой кислоты образуется |
| <input type="radio"/> | А | котоновая кислота |

| | | |
|-----------------------|-----|----------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | Б | масляная кислота |
| <input type="radio"/> | В | акриловая кислота |
| <input type="radio"/> | Г | α - кетоглутаровая кислота |
| | | |
| В | 477 | Номенклатурное название салициловой кислоты |
| <input type="radio"/> | А | орто-гидроксibenзойная |
| <input type="radio"/> | Б | 2,4 дигидроксibenзойная |
| <input type="radio"/> | В | пара – гидроксibenзойная |
| <input type="radio"/> | Г | мета-гидроксibenзойная |
| | | |
| В | 478 | Какой в сульфадиметоксине содержится гетероциклический радикал . |
| <input type="radio"/> | А | пиримидиновый |
| <input type="radio"/> | Б | тиадиазольный |
| <input type="radio"/> | В | тиазольный |
| <input type="radio"/> | Г | пиридазиновый |
| | | |
| В | 479 | В норсульфазоле содержится гетероциклический радикал |
| <input type="radio"/> | А | тиазольный |
| <input type="radio"/> | Б | тиадиазольный |
| <input type="radio"/> | В | пиридазиновый |
| <input type="radio"/> | Г | пиримидиновый |
| | | |
| В | 480 | Для лечения туберкулеза используется производное салициловой кислоты |
| <input type="radio"/> | А | пара – аминсалициловая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | метилсалицилат |
| <input type="radio"/> | В | фенилсалицилат |
| <input type="radio"/> | Г | салицилат натрия |
| | | |
| В | 481 | Характер перекрывания АО при образовании: сигма связи |
| <input type="radio"/> | А | осевой |
| <input type="radio"/> | Б | боковой |
| <input type="radio"/> | В | Последовательный |
| <input type="radio"/> | Г | фронтальный |
| | | |
| В | 482 | Характер перекрывания АО при образовании: пи- связи |
| <input type="radio"/> | А | боковой |
| <input type="radio"/> | Б | фронтальный |
| <input type="radio"/> | В | Последовательный |
| <input type="radio"/> | Г | осевой |
| | | |
| В | 483 | Характер перекрывания АО при образовании донорно-акцепторной связи. |
| <input type="radio"/> | А | осевой |
| <input type="radio"/> | Б | Последовательный |
| <input type="radio"/> | В | боковой |
| <input type="radio"/> | Г | фронтальный |
| | | |
| В | 484 | Длина ковалентной связи в соединении типа -С-С- составляет |

| | | |
|---|-----|--------------------------------------------------------------------------------|
| О | А | 0,154 |
| О | Б | 0,133 |
| О | В | 0,120 |
| О | Г | 0,166 |
| | | |
| В | 485 | Длина ковалентной связи в соединении типа -C=C- составляет |
| О | А | 0,133 |
| О | Б | 0,166, |
| О | В | 0,154 |
| О | Г | 0,120 |
| | | |
| В | 486 | Для салициловой кислоты характерен тип водородной связи |
| О | А | внутримолекулярный |
| О | Б | атомно-молекулярной |
| О | В | межмолекулярный |
| О | Г | донорно-акцепторный |
| | | |
| В | 487 | Для спиртов характерен тип водородной связи |
| О | А | межмолекулярный |
| О | Б | атомно-молекулярной |
| О | В | донорно-акцепторный |
| О | Г | внутримолекулярный |
| | | |
| В | 488 | Для ДНК характерен тип водородной связи |
| О | А | внутримолекулярный |
| О | Б | атомно-молекулярной |
| О | В | межмолекулярный |
| О | Г | донорно-акцепторный |
| | | |
| В | 489 | Для альфа – спирали белков характерен тип водородной связи |
| О | А | внутримолекулярный |
| О | Б | межмолекулярный |
| О | В | атомно-молекулярной |
| О | Г | донорно-акцепторный |
| | | |
| В | 490 | Наибольшая энергия сопряжения у |
| О | А | декапентадиен 1,3,5,7,9 |
| О | Б | гексатриен 1,3,5 |
| О | В | бутадиен 1,3 |
| О | Г | додекан |
| | | |
| В | 491 | Ароматическая система содержит в соответствии с правилом Хюккеля пи-электронов |
| О | А | (4n+2)пие |
| О | Б | (2n+4)пие |
| О | В | (4n+4)пие |
| О | Г | (2n+2)пие |
| | | |
| В | 492 | 6 делокализованных пи-электронов имеет |

| | | |
|-----------------------|-----|-----------------------------------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | А | бензол |
| <input type="radio"/> | Б | нафталин |
| <input type="radio"/> | В | фенантрен |
| <input type="radio"/> | Г | метилхолантрен |
| | | |
| В | 493 | 10 делокализованных пи-электронов имеет: |
| <input type="radio"/> | А | нафталин |
| <input type="radio"/> | Б | фенантрен |
| <input type="radio"/> | В | метилхолантрен |
| <input type="radio"/> | Г | бензол |
| | | |
| В | 494 | 14 делокализованных пи-электронов имеет: |
| <input type="radio"/> | А | фенантрен |
| <input type="radio"/> | Б | нафталин |
| <input type="radio"/> | В | бензол |
| <input type="radio"/> | Г | Витамин Д |
| | | |
| В | 495 | С-Н связь расположенная параллельно оси вращения в циклических углеводородах называется |
| <input type="radio"/> | А | аксиальная |
| <input type="radio"/> | Б | нормальная |
| <input type="radio"/> | В | водородная |
| <input type="radio"/> | Г | экваториальная |
| | | |
| В | 496 | Из перечисленных молекул хиральна |
| <input type="radio"/> | А | аспарагиновая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | нафталин |
| <input type="radio"/> | В | формальдегид |
| <input type="radio"/> | Г | уксусная кислота |
| | | |
| В | 497 | Из перечисленных молекул ахиральна |
| <input type="radio"/> | А | холестерин |
| <input type="radio"/> | Б | адреналин |
| <input type="radio"/> | В | аланин |
| <input type="radio"/> | Г | глюкоза |
| | | |
| В | 498 | Наиболее стабильная конформация этаноламина |
| <input type="radio"/> | А | заторможенная |
| <input type="radio"/> | Б | скошенная |
| <input type="radio"/> | В | заслоненная |
| <input type="radio"/> | Г | замороженная |
| | | |
| В | 499 | Из перечисленных молекул хиральна: |
| <input type="radio"/> | А | 2амино2гидроксибутановая кислота |
| <input type="radio"/> | Б | 2,2 диметилбутан |
| <input type="radio"/> | В | 2гидрокси2метилбутан |
| <input type="radio"/> | Г | 3метилгексан |
| | | |
| В | 500 | Из перечисленных молекул прохиральна |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------------------------------|
| О | А | этоксиэтан |
| О | Б | пировиноградная кислота |
| О | В | ацетон |
| О | Г | бутанол |
| | | |
| В | 501 | Наибольшую потенциальную энергию имеет конформация этаноламина |
| О | А | заслоненная |
| О | Б | скошенная |
| О | В | заторможенная |
| О | Г | замороженная |
| | | |
| В | 502 | Из перечисленных молекул хиральна |
| О | А | 3-метилгексановая кислота |
| О | Б | 2-метил 3-хлор пентан |
| О | В | 2,2-диметилбутановая кислота |
| О | Г | изопропиловый спирт |
| | | |
| В | 503 | Наименьшую Потенциальную энергию имеет конформация этаноламина |
| О | А | заторможенная |
| О | Б | скошенная |
| О | В | заслоненная |
| О | Г | замороженная |
| | | |
| В | 504 | Сопряженная система пурина содержит пи- электронов |
| О | А | 10 |
| О | Б | 12 |
| О | В | 14 |
| О | Г | 16 |
| | | |
| В | 505 | Сопряженная система пара-аминофенола содержит пи- электронов |
| О | А | 6 |
| О | Б | 8 |
| О | В | 10 |
| О | Г | 12 |
| | | |
| В | 506 | Сопряженная система витамина А содержит пи-электронов. |
| О | А | 10 |
| О | Б | 8 |
| О | В | 12 |
| О | Г | 14 |
| | | |
| В | 507 | Сопряженная система нафталина содержит пи-электронов |
| О | А | 10 |
| О | Б | 12 |
| О | В | 14 |
| О | Г | 15 |
| | | |
| В | 508 | Сопряженная система антрацена содержит пи-электронов |

| | | |
|---|-----|------------------------------------------------------------------------------------------|
| О | А | 14 |
| О | Б | 18 |
| О | В | 22 |
| О | Г | 26 |
| | | |
| В | 509 | Сопряженная система азулена содержит пи-электронов |
| О | А | 10 |
| О | Б | 11 |
| О | В | 12 |
| О | Г | 13 |
| | | |
| В | 510 | Какое количество пи- электронов содержит сопряженная система порфина |
| О | А | 26 |
| О | Б | 24 |
| О | В | 22 |
| О | Г | 20 |
| | | |
| В | 511 | Сопряженная система бета-каротина содержит пи- электронов |
| О | А | 22 |
| О | Б | 24 |
| О | В | 26 |
| О | Г | 28 |
| | | |
| В | 512 | Энергетически наиболее выгодно положение галогена в бромциклогексане |
| О | А | аксиальное |
| О | Б | заслоненное |
| О | В | экваториальное |
| О | Г | заторможенное |
| | | |
| В | 513 | Энергетически наиболее выгодно положение метильных групп в 1,3диметилциклогексане |
| О | А | аксиальное |
| О | Б | заторможенное |
| О | В | экваториальное |
| О | Г | заслоненное |
| | | |
| В | 514 | Энергетически наиболее выгодно положение этильной группы в этилциклогексане |
| О | А | аксиальное |
| О | Б | заслоненное |
| О | В | экваториальное |
| О | Г | заторможенное |
| | | |
| В | 515 | 84. Энергетически наиболее выгодно положение гидроксильной группы в 1,3-циклогександиоле |
| О | А | аксиальное |
| О | Б | заторможенное |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------------------------------------------------|
| О | В | заслоненное |
| О | Г | экваториальное |
| | | |
| В | 516 | Энергетически наиболее выгодно положение гидроксильной группы в циклогексаноле |
| О | А | аксиальное |
| О | Б | заслоненное |
| О | В | экваториальное |
| О | Г | заторможенное |
| | | |
| В | 517 | Электронодонорные заместители: |
| О | А | повышают электронную плотность цепи сигма-связей по сравнению с атомом водорода |
| О | Б | понижают электронную плотность цепи сигма-связей по сравнению с атомом водорода |
| О | В | понижают электронную плотность цепи сигма-связей по сравнению с атомом кислорода |
| О | Г | повышают электронную плотность цепи сигма-связей по сравнению с атомом кислорода |
| | | |
| В | 518 | 160. Электроноакцепторные заместители: |
| О | А | понижают электронную плотность цепи сигма-связей по сравнению с атомом водорода |
| О | Б | повышают электронную плотность цепи сигма-связей по сравнению с атомом водорода |
| О | В | повышают электронную плотность цепи сигма-связей по сравнению с атомом кислорода |
| О | Г | понижают электронную плотность цепи сигма-связей по сравнению с атомом кислорода |
| | | |
| В | 519 | К небензоидным ароматическим соединениям не относится: |
| О | А | фенантрен |
| О | Б | феррацен |
| О | В | тропалон |
| О | Г | азулен |
| | | |
| В | 520 | Положительным индуктивным эффектом обладает: |
| О | А | алкильные группы |
| О | Б | карбоксильная группа |
| О | В | аминогруппа |
| О | Г | гидроксильная группа |
| | | |
| В | 521 | Отрицательным мезомерным эффектом обладает: |
| О | А | карбоксильная группа |
| О | Б | алкильные группы |
| О | В | аминогруппа |
| О | Г | гидроксильная группа |
| | | |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| В | 522 | Положительным мезомерным эффектом не обладает: |
| О | А | карбоксильная группа |
| О | Б | аминогруппа |
| О | В | гидроксильная группа |
| О | Г | алкильные группы |
| | | |
| В | 523 | Отрицательным мезомерным эффектом не обладает: |
| О | А | аминогруппа |
| О | Б | нитрогруппа |
| О | В | карбоксильная группа |
| О | Г | карбонильная группа |
| | | |
| В | 524 | Положительным мезомерным эффектом обладает: |
| О | А | аминогруппа |
| О | Б | карбонильная группа |
| О | В | карбоксильная группа |
| О | Г | нитрогруппа |
| | | |
| В | 525 | Тетраэдрическое строение молекулы тетрахлорметана объясняется тем, что |
| О | А | атомы углерода находятся в sp^3 - гибридном состоянии |
| О | Б | в молекуле имеются четыре химические связи |
| О | В | все связи в молекуле ковалентные |
| О | Г | число вершин тетраэдра соответствует числу атомов хлора в молекуле |
| | | |
| В | 526 | Плоское строение молекулы хлорбензола объясняется тем, что |
| О | А | его молекула - ароматическая |
| О | Б | молекула имеет циклическое строение |
| О | В | в молекуле имеются π -связи |
| О | Г | все связи в молекуле ковалентные |
| | | |
| В | 527 | Органическое вещество, в котором орбитали всех атомов углерода находятся в sp^2 - гибридном состоянии, - это |
| О | А | бутадиен - 1,3; |
| О | Б | пентадиен - 1,3; |
| О | В | пропанол - 2; |
| О | Г | пропилен. |
| | | |
| В | 528 | Углеводород, в котором орбитали всех атомов углерода находятся в sp^2 - гибридном состоянии, - это |
| О | А | этен |
| О | Б | толуол |
| О | В | этин. |
| О | Г | этан |
| | | |
| В | 529 | Оптическая изомерия характерна для |
| О | А | молекул, в составе которых есть атом углерода, связанный с четырьмя разными заместителями |
| О | Б | веществ поглощающих свет |

| | | |
|---|-----|---------------------------------------------------------------------------------|
| О | В | органических красителей |
| О | Г | молекул которые имеют равно одну плоскость симметрии |
| | | |
| В | 530 | Соединения, какого класса изомерны непредельным спиртам с одной двойной связью? |
| О | А | кетоны |
| О | Б | циклические спирты с одной двойной связью |
| О | В | непредельные сложные эфиры с одной двойной связью C=C |
| О | Г | терпены |
| | | |
| В | 531 | При бромировании 2-метилпентана получится |
| О | А | 2- бром 2 – метилпентан |
| О | Б | смесь названных галогенопроизводных |
| О | В | 3- бром 2 – метилпентан |
| О | Г | 1- бром 2 – метилпентан |
| | | |
| В | 532 | При бромировании 2,2,4-три метилпентана получится |
| О | А | 4 – бром 2,2,4 – три метилпентан |
| О | Б | 1 – бром 2,2,4 – три метилпентан |
| О | В | 3 – бром 2,2,4 – три метилпентан |
| О | Г | смесь названных галогенопроизводных |
| | | |
| В | 533 | При бромировании пропана получится |
| О | А | 2 - бромпропан |
| О | Б | 1,2 - дибромпропан |
| О | В | 1 – бромпропан |
| О | Г | 1,2,3, - трибромпропан |
| | | |
| В | 534 | 4. При бромировании 2 - метилпропана получится |
| О | А | 2 – бром – 2 - метилпропан |
| О | Б | 1,2, - дибром – 2 – метилпропан |
| О | В | 1 – бром – 2 - метилпропан |
| О | Г | Смесь перечисленных продуктов |
| | | |
| В | 535 | При бромировании 2 - метилбутана получится |
| О | А | 2 – бром – 2 - метилбутан |
| О | Б | 1 – бром – 2 - метилбутан |
| О | В | 1,2 - дибром – 2 - метилбутан |
| О | Г | Смесь перечисленных продуктов |
| | | |
| В | 536 | При хлорировании – 2 метилбутана получится |
| О | А | 2 - хлор – 2 метилбутан |
| О | Б | 1 - хлор – 2 метилбутан |
| О | В | 3 - хлор – 2 метилбутан |
| О | Г | Смесь перечисленных продуктов |
| | | |
| В | 537 | Энергия разрыва связи C- Н наиболее высока у |
| О | А | первичного атома С |
| О | Б | вторичного атома С |

| | | |
|-----------------------|-----|---------------------------------------------------------------|
| <input type="radio"/> | В | третичного атома С |
| <input type="radio"/> | Г | Во всех случаях одинакова |
| | | |
| В | 538 | В реакцию электрофильного присоединения способен вступить |
| <input type="radio"/> | А | пропен |
| <input type="radio"/> | Б | пропан |
| <input type="radio"/> | В | 2 - метилпропан |
| <input type="radio"/> | Г | Все перечисленные соединения |
| | | |
| В | 539 | В реакцию электрофильного присоединения способен вступить |
| <input type="radio"/> | А | бутен |
| <input type="radio"/> | Б | бутан |
| <input type="radio"/> | В | 2- метилбутан |
| <input type="radio"/> | Г | 2 - метилпропан |
| | | |
| В | 540 | в реакцию электрофильного присоединения способен вступить |
| <input type="radio"/> | А | изопрен |
| <input type="radio"/> | Б | цикопентан |
| <input type="radio"/> | В | циклогексан |
| <input type="radio"/> | Г | пропан |
| | | |
| В | 541 | В реакцию электрофильного присоединения способен вступить |
| <input type="radio"/> | А | гексен - 2 |
| <input type="radio"/> | Б | 2,3, - диметилгексан |
| <input type="radio"/> | В | 2,2 – диметилпентан |
| <input type="radio"/> | Г | 2 - бромбутан |
| | | |
| В | 542 | 16. В реакцию электрофильного присоединения способен вступить |
| <input type="radio"/> | А | циклопентен |
| <input type="radio"/> | Б | пентан |
| <input type="radio"/> | В | циклопентан |
| <input type="radio"/> | Г | 2- метилпентан |
| | | |
| В | 543 | 17. В реакцию электрофильного присоединения способен вступить |
| <input type="radio"/> | А | этен |
| <input type="radio"/> | Б | этан |
| <input type="radio"/> | В | метан |
| <input type="radio"/> | Г | пентан |
| | | |
| В | 544 | При гидрогалогенировании пропена преимущественно образуется |
| <input type="radio"/> | А | 2 - хлорпропан |
| <input type="radio"/> | Б | 1 – хлорпропан |
| <input type="radio"/> | В | 1,2 - дихлорпропан |
| <input type="radio"/> | Г | пропан |
| | | |
| В | 545 | При гидрогалогенировании бутена-1 преимущественно образуется |
| <input type="radio"/> | А | 2 - хлорбутан |
| <input type="radio"/> | Б | 1 – хлорбутан |
| <input type="radio"/> | В | 1,2 - дихлорбутан |

| | | |
|---|-----|----------------------------------------------------------|
| О | Г | 2,2- дихлорбутан |
| | | |
| В | 546 | При гидратации пропена образуется |
| О | А | пропанол – 2 |
| О | Б | пропанол – 1 |
| О | В | этанол |
| О | Г | ацетон |
| | | |
| В | 547 | При гидратации акриловой кислоты образуется |
| О | А | 2 – гидроксипропановая кислота |
| О | Б | 3 – гидроксипропановая кислота |
| О | В | пропановая к-та |
| О | Г | изопропиловый спирт |
| | | |
| В | 548 | При гидратации бутена -1 образуется |
| О | А | бутанол – 2 |
| О | Б | бутандиол |
| О | В | бутанон |
| О | Г | бутанол |
| | | |
| В | 549 | При гидратации 1 – метилциклогексена образуется |
| О | А | 1 – гидроксид – 1 - метилциклогексан |
| О | Б | 1 – гидроксид –2- метилциклогексан |
| О | В | 1,2 – дигидроксициклогексан |
| О | Г | циклогексанон |
| | | |
| В | 550 | При гидратации 1 - бромциклопентена образуется |
| О | А | 1 – бром – 1- гидроксидциклопентан |
| О | Б | 1 – бром – 2 - гидроксидциклопентан |
| О | В | циклопентанон |
| О | Г | циклогексанон |
| | | |
| В | 551 | Какой термодинамический наиболее устойчивый продукт |
| О | А | образуется при гидрогалогенировании бутадиена |
| О | Б | 1– бромбутен – 2 |
| О | В | 4– бромбутен – 1 |
| О | Г | 3 – бромбутен – 1 |
| | | 2 бромбутен – 2 |
| В | 552 | При гидратации Фумаровой кислоты получается |
| О | А | яблочная к-та |
| О | Б | малеиновая к-та |
| О | В | лимонная к-та |
| О | Г | винная к-та |
| | | |
| В | 553 | Образование 1-хлорпропана может быть результатом реакции |
| О | А | электрофильное присоединение |
| О | Б | нуклеофильное замещение |
| О | В | электрофильное замещение |
| О | Г | нуклеофильное присоединение |

| | | |
|---|-----|-------------------------------------------------------------------|
| В | 554 | Образование циклогексилбромида может быть результатом реакции |
| О | А | радикальное замещение |
| О | Б | электрофильное замещение |
| О | В | электрофильное присоединение |
| О | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 555 | Образование этилбромида может быть Результатом реакции |
| О | А | нуклеофильное замещение |
| О | Б | электрофильное замещение |
| О | В | элементарное |
| О | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 556 | Образование 1,2-дибромциклопентана может быть результатом реакции |
| О | А | электрофильное присоединение |
| О | Б | нуклеофильное замещение |
| О | В | электрофильное замещение |
| О | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 557 | Образование 1-бромбутана может быть результатом реакции |
| О | А | электрофильное присоединение |
| О | Б | нуклеофильное замещение |
| О | В | электрофильное замещение |
| О | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 558 | Образование 2,3-дихлорпентана может быть результатом реакции |
| О | А | электрофильное присоединение |
| О | Б | нуклеофильное замещение |
| О | В | электрофильное замещение |
| О | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 559 | Образование 2-хлор2-метилпентана может быть результатом реакции |
| О | А | электрофильное присоединение |
| О | Б | конденсация |
| О | В | электрофильное замещение |
| О | Г | нуклеофильное присоединение |
| | | |
| В | 560 | Образование нитробензола может быть. результатом реакции |
| О | А | электрофильное замещение |
| О | Б | нуклеофильное замещение |
| О | В | электрофильное присоединение |
| О | Г | нуклеофильное присоединение |