

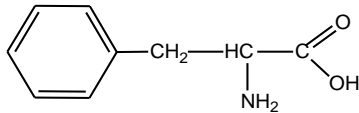
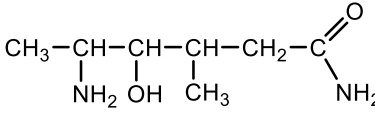
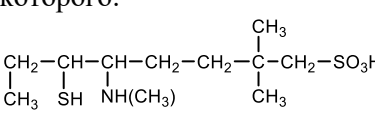
Документ подписан простой электронной подписью  
 Информация о владельце:  
 ФИО: Косенок Сергей Михайлович  
 Должность: ректор  
 Дата подписания: 11.06.2024 09:20:21  
 Уникальный программный ключ:  
 e3a68f3eaa1e62674b54f4998099d3d6bfdcf836

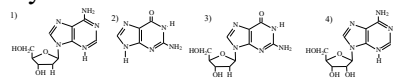
**Тестовое задание для диагностического тестирования по дисциплине:**

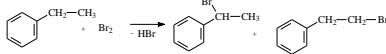
*Химия, 1 семестр*

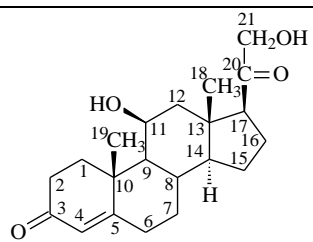
Код, направление подготовки	<b>31.05.02 Педиатрия</b>
Направленность (профиль)	<b>Педиатрия</b>
Форма обучения	<b>Очная</b>
Кафедра-разработчик	<b>Химии</b>
Выпускающая кафедра	<b>Детских болезней</b>

Проверяемая компетенция	Задание	Варианты ответов	Тип сложности вопроса
ОПК-5.4	Атому углерода в $sp^2$ -гибридном состоянии соответствует угол связи равен $120^\circ$ ; $3\sigma$ - и $1\pi$ -связи	1). да 2). нет	Низкий
ОПК-5.4	Наиболее полярная ковалентная связь в молекуле: 1) HCl; 2) H <sub>2</sub> S; 3) Cl <sub>2</sub> ; 4) HF;	1) HCl; 2) H <sub>2</sub> S; 3) Cl <sub>2</sub> ; 4) HF;	Низкий
ОПК-5.4	Из перечисленных пар молекул структурными изомерами являются: 1) ацетон – пропан; 2) винилхлорид – хлорэтен; 3) $\beta$ -D-глюкопираноза – $\alpha$ -D-глюкопираноза; 4) $\beta$ -аминопропановая кислота – $\alpha$ -аминопропановая кислота; 5) D-аланин – L-аланин.	1) ацетон – пропан; 2) винилхлорид – хлорэтен; 3) $\beta$ -D-глюкопираноза – $\alpha$ -D-глюкопираноза; 4) $\beta$ -аминопропановая кислота – $\alpha$ -аминопропановая кислота; 5) D-аланин – L-аланин.	Низкий
ОПК-5.4	Электрофильные реагенты – это «___». 1) частицы, являющиеся донором пары электронов; атомы благородных газов; 2) частицы, являющиеся акцептором пары электронов; катионы; 3) галогенид-ионы; частицы, являющиеся донором пары электронов;.	1) частицы, являющиеся донором пары электронов; атомы благородных газов; 2) частицы, являющиеся акцептором пары электронов; катионы; 3) галогенид-ионы; частицы, являющиеся донором пары электронов;.	Низкий
ОПК-5.4	Нуклеофил – это частица, которая «___». 1) присоединяет протон; предоставляет свободную орбиталь для образования химической связи; 2) атакует положительно заряженный	1) присоединяет протон; предоставляет свободную орбиталь для образования химической связи; 2) атакует положительно заряженный	Низкий

	<p>2) атакует положительно заряженный атом углерода; поставляет пару электронов для образования химической связи;</p> <p>3) присоединяет электроны; присоединяет протон;</p>	<p>атом углерода; поставляет пару электронов для образования химической связи;</p> <p>3) присоединяет электроны; присоединяет протон;</p>	
ОПК-5.4	<p>Назовите по номенклатуре ИУРАС соединение, формула которого:</p>  <p>1). 2-амино-3-бензолпропанол-1;</p> <p>2). 2-амино-3-фенилпропановая кислота-1;</p> <p>3). 1-фенил-2-аминопропанкарбоновая кислота-3;</p> <p>4). 2-амино-1-фенилпропанкарбоксии-3.</p>	<p>1). 2-амино-3-бензолпропанол-1;</p> <p>2). 2-амино-3-фенилпропановая кислота-1;</p> <p>3). 1-фенил-2-аминопропанкарбоновая кислота-3;</p> <p>4). 2-амино-1-фенилпропанкарбоксии-3.</p>	Средний
ОПК-5.4	<p>Назовите по номенклатуре ИУРАС соединение, формула которого:</p>  <p>1). 3-метил-4-гидрокси-5-аминогексанамид-1;</p> <p>2). 5-амино-4-гидрокси-3-метилгексанамид-1;</p> <p>3). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбомоил-1;</p> <p>4). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбамид-1.</p>	<p>1). 3-метил-4-гидрокси-5-аминогексанамид-1;</p> <p>2). 5-амино-4-гидрокси-3-метилгексанамид-1;</p> <p>3). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбомоил-1;</p> <p>4). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбамид-1.</p>	Средний
ОПК-5.4	<p>Назовите по номенклатуре ИУРАС соединение, формула которого:</p>  <p>1). 3-метил-4-гидрокси-5-аминогексанамид-1;</p> <p>2). 5-амино-4-гидрокси-3-метилгексанамид-1;</p> <p>3). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбомоил-1;</p> <p>4). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбамид-1.</p>	<p>1). 3-метил-4-гидрокси-5-аминогексанамид-1;</p> <p>2). 5-амино-4-гидрокси-3-метилгексанамид-1;</p> <p>3). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбомоил-1;</p> <p>4). 2-амино-3-гидрокси-4-метилгексанкарбамид-1.</p>	Средний
ОПК-5.4	<p>Смешали два раствора сахара: 280 г раствора с массовой долей 10% и 780 г 40%. Какова массовая доля сахара в полученном растворе.</p> <p>1) 32%;</p> <p>2) 10%;</p>	<p>1) 32%;</p> <p>2) 10%;</p> <p>3) 40%;</p> <p>4) 25%;</p>	Средний

	3) 40%; 4) 25%;		
ОПК-5.4	Какое количество электронов участвует в процессе восстановления в реакции (до расстановки коэффициентов): $MnO_2 + KClO_3 + KOH = K_2MnO_4 + KCl + H_2O$ 1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 6;	1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 6;	Средний
ОПК-5.4	Для молекулы циклогексана энергетически наиболее выгодна: 1) конформация ванны (лодки); 2) конформация кресла; 3) плоская конформация; 4) все конформации энергетически равноценны; 5) заторможенная конформация.	1) конформация ванны (лодки); 2) конформация кресла; 3) плоская конформация; 4) все конформации энергетически равноценны; 5) заторможенная конформация.	Средний
ОПК-5.4	Ослабление кислотности имеет место в ряду: 1) пропанол-1, пропандиол-1,2, пропантриол-1,2,3 2) пропантриол-1,2,3, пропандиол-1,2, пропанол-2 3) пропанол-1, пропанол-2, пропантриол-1,2,3 4) пропанол-2, пропанол-1, пропандиол-1,2.	1) пропанол-1, пропандиол-1,2, пропантриол-1,2,3 2) пропантриол-1,2,3, пропандиол-1,2, пропанол-2 3) пропанол-1, пропанол-2, пропантриол-1,2,3 4) пропанол-2, пропанол-1, пропандиол-1,2.	Средний
ОПК-5.4	В каком ряду соединения расположены в порядке увеличения основности? 1) метиламин, диметиламин, анилин; 2) метиламин, анилин, диметиламин; 3) анилин, метиламин, диметиламин; 4) диметиламин, анилин, метиламин.	1) метиламин, диметиламин, анилин; 2) метиламин, анилин, диметиламин; 3) анилин, метиламин, диметиламин; 4) диметиламин, анилин, метиламин.	Средний
ОПК-5.4	Аденозину соответствует формула:  1) 2) 3) 4)	1) 2) 3) 4)	Средний
ОПК-5.4	Число атомов углерода и число двойных связей в линоленовой кислоте соответственно, равны:	1) C <sub>18</sub> :2 2) C <sub>18</sub> :3 3) C <sub>17</sub> :3 4) C <sub>17</sub> :2.	Средний

	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) C<sub>18</sub>:2</li> <li>2) C<sub>18</sub>:3</li> <li>3) C<sub>17</sub>:3</li> <li>4) C<sub>17</sub>:2.</li> </ol>		
ОПК-5.3 ОПК-5.4	<p>При полном кислотном гидролизе продукта исчерпывающего ацетилирования 1 моль целлобиозы образуется:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1) 1 моль целлобиозы + 1 моль уксусной кислоты</li> <li>2) 2 моль глюкозы + 8 моль уксусной кислоты</li> <li>3) 1 моль целлобиозы + 8 моль уксусной кислоты</li> <li>4) гидролиз не происходит.</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) 1 моль целлобиозы + 1 моль уксусной кислоты</li> <li>2) 2 моль глюкозы + 8 моль уксусной кислоты</li> <li>3) 1 моль целлобиозы + 8 моль уксусной кислоты</li> <li>4) гидролиз не происходит.</li> </ol>	Высокий
ОПК-5.4	<p>Для молекулы 1,3-диметилциклогексана энергетически более выгодны:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1) конформация кресла;</li> <li>2) аксиальное положение метильных групп;</li> <li>3) экваториальное положение метильных групп;</li> <li>4) конформация ванны;</li> <li>5) все конформации энергетически равноценны.</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) конформация кресла;</li> <li>2) аксиальное положение метильных групп;</li> <li>3) экваториальное положение метильных групп;</li> <li>4) конформация ванны;</li> <li>5) все конформации энергетически равноценны.</li> </ol>	Высокий
ОПК-5.3 ОПК-5.4	<p>Для реакции этилбензола с бромом (реакция S<sub>R</sub>, схема приведена ниже) выберите справедливое(ые) утверждение(ия):</p>  <ol style="list-style-type: none"> <li>1) преимущественно образуется 1-бром-1-фенилэтан;</li> <li>2) преимущественно образуется 1-бром-2-фенилэтан;</li> <li>3) главный продукт образуется из радикала бензильного типа;</li> <li>4) главный продукт образуется из первичного радикала;</li> <li>5) главный продукт обладает оптической активностью.</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) преимущественно образуется 1-бром-1-фенилэтан;</li> <li>2) преимущественно образуется 1-бром-2-фенилэтан;</li> <li>3) главный продукт образуется из радикала бензильного типа;</li> <li>4) главный продукт образуется из первичного радикала;</li> <li>5) главный продукт обладает оптической активностью.</li> </ol>	Высокий
ОПК-5.4	<p>Последовательное увеличение кислотности соединений происходит в ряду:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1) бензойная кислота</li> <li>2) салициловая кислота</li> <li>3) п-аминобензойная кислота;</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>3) п-аминобензойная кислота;</li> <li>1) бензойная кислота;</li> <li>2) салициловая кислота</li> </ol>	Высокий
ОПК-5.4	<p>В молекуле кортикостерона (формула приведена ниже) имеется семь хиральных центров. Хиральными центрами являются атомы углерода под номерами:</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) 5,8,9,10,11,13,14;</li> <li>2) 8,9,10,11,13,14,17;</li> <li>3) 9,10,11,13,14,17,18;</li> <li>4) 10,11,13,14,17,18,19;</li> <li>5) 11,13,14,17,18,19,21.</li> </ol>	Высокий



- 1) 5,8,9,10,11,13,14;
- 2) 8,9,10,11,13,14,17;
- 3) 9,10,11,13,14,17,18;
- 4) 10,11,13,14,17,18,19;
- 5) 11,13,14,17,18,19,21.