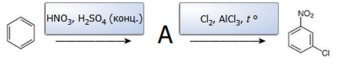



6	<p>Выберите все вещества, с которыми взаимодействует формальдегид.</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> C₆H₅OH <input checked="" type="checkbox"/> CH₃-CH₂OH <input type="checkbox"/> CH₂=O-CH₃ <input checked="" type="checkbox"/> KMnO₄ <input type="checkbox"/> NaOH</p>	-	2	Ответ совпадает с эталоном	2
				Допущена одна ошибка	1
7	<p>Какие вещества могут быть продуктами щелочного гидролиза сложных эфиров состава C₆H₁₀O₂? Выберите два правильных ответа.</p> <p><input type="checkbox"/> буганат натрия и этанол</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> пропониат калия и пропенол</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> акрилат натрия и пропанол</p> <p><input type="checkbox"/> ацетат натрия и бутанол</p> <p><input type="checkbox"/> пропановая кислота и пропилат натрия</p>	-	1	Ответ совпадает с эталоном	1
				Другие варианты	0
8	<p>Задана схема превращений веществ:</p>  <p>Из предложенного перечня выберите реагенты, с помощью которых можно осуществить заданные превращения: переместите с помощью компьютерной мыши в пустые ячейки формулы выбранных реагентов.</p> <p>ВЕЩЕСТВА</p> <p>CH₃Cl, AlCl₃, t° HNO₃ (разб.), t°, p Cl₂, hν</p>	-	1	Ответ совпадает с эталоном	1
				Другие варианты	0

9	<p>Дана схема превращений веществ:</p>  <p>9.1 Из предложенного перечня выберите вещества, которые получаются в результате данных превращений: переместите с помощью компьютерной мыши в пустые ячейки названия выбранных веществ.</p> <p>ВЕЩЕСТВА</p> <p>этилен метилацетат этаналь</p> <p>9.2 Из предложенного списка выберите два типа химических реакций, к которым можно отнести первую реакцию из заданной схемы превращений.</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> замещения</p> <p><input type="checkbox"/> отщепления</p> <p><input type="checkbox"/> присоединения</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> каталитическая</p> <p><input type="checkbox"/> некаталитическая</p>	-	2	Ответ совпадает с эталоном	2								
				Допущена одна ошибка	1								
10	<p>Установите соответствие между веществом и областью его применения. Для каждой позиции из первого столбца выберите соответствующую позицию из выпадающего списка.</p> <table border="1" data-bbox="1411 486 1668 582"> <thead> <tr> <th>ВЕЩЕСТВО</th> <th>ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>изопрен</td> <td>получение каучука</td> </tr> <tr> <td>бутан</td> <td>производство уксусной кислоты</td> </tr> <tr> <td>трипальмитин</td> <td>производство маргарина</td> </tr> </tbody> </table>	ВЕЩЕСТВО	ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ	изопрен	получение каучука	бутан	производство уксусной кислоты	трипальмитин	производство маргарина	-	1	Ответ совпадает с эталоном	1
		ВЕЩЕСТВО	ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ										
изопрен	получение каучука												
бутан	производство уксусной кислоты												
трипальмитин	производство маргарина												
Другие варианты	0												

11	<p>Ниже приведена схема двух процессов, протекающих при химической переработке нефти, в которых участвует одно и то же исходное вещество.</p> <p>Из предложенного перечня выберите вещества, которые участвуют в данных превращениях; перенесите с помощью компьютерной мыши в пустые ячейки формулы выбранных веществ.</p> <p>ВЕЩЕСТВА</p> <p><input type="checkbox"/> C₁₂H₂₆ <input type="checkbox"/> C₆H₆ <input type="checkbox"/> C₆H₁₄</p>	-	1	Ответ совпадает с эталоном	1										
				Другие варианты	0										
12	<p>Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества. Для каждой позиции из первого столбца подберите соответствующую позицию из выпадающего списка.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>ПАРА ВЕЩЕСТВ</th> <th>РЕАКТИВ</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>глицерин и уксусная кислота</td> <td><input type="text" value="CaCO3"/></td> </tr> <tr> <td>пропин и пропилен</td> <td><input type="text" value="[Ag(NH3)2]OH"/></td> </tr> <tr> <td>бензол и стирол</td> <td><input type="text" value="Br2(водн.)"/></td> </tr> <tr> <td>акрилат натрия и пропионат натрия</td> <td><input type="text" value="Br2(водн.)"/></td> </tr> </tbody> </table>	ПАРА ВЕЩЕСТВ	РЕАКТИВ	глицерин и уксусная кислота	<input type="text" value="CaCO3"/>	пропин и пропилен	<input type="text" value="[Ag(NH3)2]OH"/>	бензол и стирол	<input type="text" value="Br2(водн.)"/>	акрилат натрия и пропионат натрия	<input type="text" value="Br2(водн.)"/>	-	2	Ответ совпадает с эталоном	2
		ПАРА ВЕЩЕСТВ	РЕАКТИВ												
		глицерин и уксусная кислота	<input type="text" value="CaCO3"/>												
пропин и пропилен	<input type="text" value="[Ag(NH3)2]OH"/>														
бензол и стирол	<input type="text" value="Br2(водн.)"/>														
акрилат натрия и пропионат натрия	<input type="text" value="Br2(водн.)"/>														
Допущена одна ошибка	1														
Другие варианты	0														
13	<p>Какой объём (н. у.) ацетилена в литрах необходим для получения 198 г 1,1-дихлорэтана, если выход продукта реакции составляет 80% от теоретически возможного? В ответ запишите число с точностью до целых.</p> <p>Ответ: <input type="text" value="56"/></p>	-	1	Ответ совпадает с эталоном	1										
				Другие варианты	0										

14	<p>При сгорании органического вещества А, не содержащего атомы кислорода, образовалось 4,48 л (н. у.) углекислого газа, 3,6 г воды и 3,65 г хлороводорода. Относительная плотность этого вещества по метану равна 4,031. Известно, что вещество А образуется при гидрохлорировании вещества Б, в молекуле которого все атомы углерода находятся в sp²-гибридизации.</p> <p>На основании данных условия задачи:</p> <p>14.1 определите число атомов углерода, число атомов водорода и число атомов хлора в молекуле вещества А.</p> <p>Запишите свои ответы в таблицу.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th></th> <th>Число атомов углерода</th> <th>Число атомов водорода</th> <th>Число атомов хлора</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Ответ:</td> <td><input type="text" value="2"/></td> <td><input type="text" value="5"/></td> <td><input type="text" value="1"/></td> </tr> </tbody> </table> <p>14.2 составьте структурную формулу вещества Б, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле. Для этого используйте <i>специальную виртуальную клавиатуру</i>, которая появится внизу экрана компьютера после внесения курсора в ячейку.</p> <p>Ответ: <input type="text" value="CH2=CH2"/></p>		Число атомов углерода	Число атомов водорода	Число атомов хлора	Ответ:	<input type="text" value="2"/>	<input type="text" value="5"/>	<input type="text" value="1"/>	14.1	1	Ответ совпадает с эталоном	1		
			Число атомов углерода	Число атомов водорода	Число атомов хлора										
Ответ:	<input type="text" value="2"/>	<input type="text" value="5"/>	<input type="text" value="1"/>												
Другие варианты	0														
15	<p>Органическое стекло (оргстекло), или полиметилметакрилат – прозрачный твердый синтетический материал, который получается в результате полимеризации сложного эфира. Мономером оргстекла является вещество состава C₅H₈O₂. Такому составу соответствует несколько изомеров.</p> <p>Установите соответствие между химическим свойством изомера и его структурной формулой. К каждой позиции из первого столбца перенесите с помощью компьютерной мыши структурную формулу изомера.</p> <p>СТРУКТУРНЫЕ ФОРМУЛЫ</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>ХИМИЧЕСКОЕ СВОЙСТВО ИЗОМЕРА</th> <th>СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА ИЗОМЕРА</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>при щелочном гидролизе образует нерастворимый спирт неразветвленного строения</td> <td></td> </tr> <tr> <td>при гидролизе в кислой среде образует вещество, которое вступает в реакцию «серебряного зеркала»</td> <td></td> </tr> <tr> <td>при взаимодействии с бромной водой образует вещество, содержащее бром у вторичных атомов углерода</td> <td></td> </tr> <tr> <td>полимеризация данного изомера лежит в основе получения оргстекла</td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p></p>	ХИМИЧЕСКОЕ СВОЙСТВО ИЗОМЕРА	СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА ИЗОМЕРА	при щелочном гидролизе образует нерастворимый спирт неразветвленного строения		при гидролизе в кислой среде образует вещество, которое вступает в реакцию «серебряного зеркала»		при взаимодействии с бромной водой образует вещество, содержащее бром у вторичных атомов углерода		полимеризация данного изомера лежит в основе получения оргстекла		-	2	Ответ совпадает с эталоном	2
		ХИМИЧЕСКОЕ СВОЙСТВО ИЗОМЕРА	СТРУКТУРНАЯ ФОРМУЛА ИЗОМЕРА												
		при щелочном гидролизе образует нерастворимый спирт неразветвленного строения													
при гидролизе в кислой среде образует вещество, которое вступает в реакцию «серебряного зеркала»															
при взаимодействии с бромной водой образует вещество, содержащее бром у вторичных атомов углерода															
полимеризация данного изомера лежит в основе получения оргстекла															
Допущена одна ошибка	1														
Другие варианты	0														