

Государственное бюджетное  
профессиональное образовательное учреждение  
«Кунгурский колледж агротехнологий и управления»



**Комплект контрольно-оценочных средств  
по учебной дисциплине  
Химия**

2023 г.

Рассмотрено и одобрено  
на заседании методической  
комиссии естественно-научных  
дисциплин  
Протокол №1  
от «31» августа 2023 г.

Председатель МК  
су В.Н. Чернышева

Утверждаю  
Заместитель директора  
Петрова Л.И. Петрова

<p><b>Составитель Чернышева В.Н.</b></p>	<p><b>ЗАДАНИЯ ДЛЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ</b></p> <p><b>по дисциплине Химия</b></p>	<p>Согласовано на заседании МК Протокол № ___ от «__»___20__ Председатель МК _____ (подпись) /В.Н. Чернышева/</p>
<p><b>Инструкция:</b></p>	<p><i>Прочитайте и выполните задания. Ответы на задания 1 – 12 оцениваются в 1 балл, 13-19 задание оценивается в 2 балла, 20 задание- 4 балла. В заданиях 1-8 один правильный ответ.</i></p> <p><i>Время выполнения – 45 мин</i></p>	
<p><b>Критерии оценок:</b>     <i>Максимум –30 баллов</i>     <i>«5» - 26 – 30 баллов</i>     <i>«4» - 23 – 25 баллов</i>     <i>«3» - 18 – 22 баллов</i>     <i>«2» - 0 – 17 баллов</i></p>		
<p><b>Вариант 1</b></p>		
<p><b>Инструкция к заданию:</b></p>	<p><b>Выбрать один правильный ответ</b></p>	
<p><b>Задание 1</b> <b>Варианты ответа</b></p>	<p>Гомологами являются</p>	
<p><b>1</b></p>	<p>метан и хлорметан</p>	
<p><b>2</b></p>	<p>этен и пропен</p>	
<p><b>3</b></p>	<p>этилен и ацетилен</p>	
<p><b>4</b></p>	<p>бензол и гексан</p>	
<p><b>Задание 2</b> <b>Варианты ответа</b></p>	<p>Вещество, из которого получают ацетилен</p>	
<p><b>1</b></p>	<p>карбид кальция</p>	
<p><b>2</b></p>	<p>карбонат кальция</p>	
<p><b>3</b></p>	<p>углерод</p>	
<p><b>4</b></p>	<p>гидроксид кальция</p>	
<p><b>Задание 3</b> <b>Варианты ответа</b></p>	<p>Для алканов характерна изомерия</p>	
<p><b>1</b></p>	<p>положения функциональной группы</p>	
<p><b>2</b></p>	<p>углеродного скелета</p>	
<p><b>3</b></p>	<p>положения кратной связи</p>	
<p><b>4</b></p>	<p>геометрическая</p>	

<b>Задание 4</b>	Определите тип уравнения реакции $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
<b>Варианты ответа</b>	
1	галогенирование
2	гидрогалогенирование
3	гидрирование
4	дегалогенирование
<b>Задание 5</b>	Какое из перечисленных веществ содержит гидроксо группу OH
<b>Варианты ответа</b>	
1	пропен
2	гексин
3	пентадиен
4	этанол
<b>Задание 6</b>	С образованием осадка идет реакция
<b>Варианты ответа</b>	
1	$\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{KCl} \rightarrow$
2	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow$
3	$\text{KNO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
4	$\text{CuCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
<b>Задание 7</b>	Серная кислота имеет формулу
<b>Варианты ответа</b>	
1	$\text{H}_2\text{SO}_4$
2	$\text{H}_2\text{S}$
3	$\text{H}_2\text{SO}_3$
4	$\text{H}_2\text{CO}_3$
<b>Задание 8</b>	Распределению электронов по энергетическим уровням в атоме элемента соответствует ряд чисел: 2, 8, 18, 6. В периодической системе этот элемент расположен в группе
<b>Варианты ответа</b>	
1	VA
2	VIA
3	VB
4	VIB
<b>Инструкция к заданию:</b>	<b>Напишите формулы</b>
<b>Задание 9</b>	Напишите электронную формулу для V (ванадия)
<b>Задание 10</b>	Напишите формулу фосфата натрия
<b>Задание 11</b>	Напишите структурную формулу 2,3,4,-триметилгексан;
<b>Инструкция к заданию:</b>	<b>Вычислите относительно молекулярную массу вещества</b>
<b>Задание 12</b>	Вычислите относительно молекулярную массу азотной кислоты
<b>Инструкция к заданию:</b>	<b>Напишите уравнения реакции</b>
<b>Задание 13</b>	Напишите уравнения реакции изомеризации пентана
<b>Задание 14</b>	Напишите уравнение реакции взаимодействия гидроксида натрия и азотной кислоты

<b>Инструкция к заданию:</b>	<b>Установите соответствие</b>			
<b>Задание 15</b>	1 оксид	2 основание	3 соль	4 кислота
<b>Варианты ответа</b>	А) HCl	Б) NO <sub>2</sub>	В) MgSO <sub>4</sub>	Г) NaOH
<b>Задание 16</b>	1) этанол	2) бутен-2;	3) метил	4) метан
<b>Варианты ответа</b>	А) CH <sub>3</sub> -CH=CH-CH <sub>3</sub>	Б) CH <sub>3</sub>	В) C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	Г) CH <sub>4</sub>
<b>Инструкция к заданию:</b>	<b>Ответьте на вопрос</b>			
<b>Задание 17</b>	Изомеры – это ...			
<b>Задание 18</b>	Оксиды - это ...			
<b>Задание 19</b>	Какой металл является жидким?			
<b>Инструкция к заданию:</b>	<b>Решите задачу</b>			
<b>Задание 20</b>	170 г раствора нитрата серебра смешали с избытком раствора хлорида натрия. Выпал осадок массой 8,61 г. Вычислите массовую долю соли в растворе нитрата серебра.			