

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



**Комплект контрольно-оценочных средств**

**по учебной дисциплине**

**ОПД.12 Химия**

**по специальности 35.02.16 Эксплуатация и ремонт сельскохозяйственной  
техники и оборудования**

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

<b>Составитель</b> <b>Чернышева В.Н.</b>	<p align="center"><b>ЗАДАНИЯ ДЛЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ</b></p> <p align="center"><b>по дисциплине Химия</b></p>	Согласовано на заседании МК Протокол № ___ от «__» __20__ Председатель МК _____ <i>(подпись)</i> /В.Н. Чернышева/
<b>Инструкция:</b>	<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>  <i>Время выполнения – 45 мин</i>	
<b>Критерии оценок:</b> <b>Максимум –30 баллов</b> <b>«5» - 26 – 30 баллов</b> <b>«4» - 23 – 25 баллов</b> <b>«3» - 18 – 22 баллов</b> <b>«2» - 0 – 17 баллов</b>		
<p align="center"><b>Вариант 1</b></p>		
<b>Инструкция к заданию:</b>	<b>Выбрать один правильный ответ</b>	
<b>Задание 1</b> <b>Варианты ответа</b>	Гомологами являются	
<b>1</b>	метан и хлорметан	
<b>2</b>	этен и пропен	
<b>3</b>	этилен и ацетилен	
<b>4</b>	бензол и гексан	
<b>Задание 2</b> <b>Варианты ответа</b>	Вещество, из которого получают ацетилен	
<b>1</b>	карбид кальция	
<b>2</b>	карбонат кальция	
<b>3</b>	углерод	
<b>4</b>	гидроксид кальция	
<b>Задание 3</b> <b>Варианты ответа</b>	Для алканов характерна изомерия	
<b>1</b>	положения функциональной группы	
<b>2</b>	углеродного скелета	
<b>3</b>	положения кратной связи	
<b>4</b>	геометрическая	

<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.			