

Государственное бюджетное
профессиональное образовательное учреждение
«Кунгурский сельскохозяйственный колледж»

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

2022 г.

Составитель Чернышева В.Н.	ЗАДАНИЯ ДЛЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ по дисциплине Химия	Согласовано на заседании МК Протокол № ____ от «__»____20__ Председатель МК _____ <i>(подпись)</i> /В.Н. Чернышева/
Инструкция:	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 задании 1-8 один правильный ответ. Время выполнения – 45 мин	
Критерии оценок:	Максимум – 30 баллов «5» - 26 – 30 баллов «4» - 23 – 25 баллов «3» - 18 – 22 баллов «2» - 0 – 17 баллов	
Вариант 1		
Инструкция к заданию:	Выбрать один правильный ответ	
Задание 1	Гомологами являются	
Варианты ответа		
1	метан и хлорметан	
2	этен и пропен	
3	этилен и ацетилен	
4	бензол и гексан	
Задание 2	Вещество, из которого получают ацетилен	
Варианты ответа		
1	карбид кальция	
2	карбонат кальция	
3	углерод	
4	гидроксид кальция	
Задание 3	Для алканов характерна изомерия	
Варианты ответа		
1	положения функциональной группы	
2	углеродного скелета	
3	положения кратной связи	
4	геометрическая	

Задание 4	Определите тип уравнения реакции $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
Варианты ответа	
1	галогенирование
2	гидрогалогенирование
3	гидрирование
4	дегалогенирование
Задание 5	Какое из перечисленных веществ содержит гидроксо группу OH
Варианты ответа	
1	пропен
2	гексин
3	пентадиен
4	этанол
Задание 6	С образованием осадка идет реакция
Варианты ответа	
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	$\text{CuCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
Задание 7	Серная кислота имеет формулу
Варианты ответа	
1	H_2SO_4
2	H_2S
3	H_2SO_3
4	H_2CO_3
Задание 8	Распределению электронов по энергетическим уровням в атоме элемента соответствует ряд чисел: 2, 8, 18, 6. В периодической системе этот элемент расположен в группе
Варианты ответа	
1	VA
2	VIA
3	VB
4	VIB
Инструкция к заданию:	Напишите формулы
Задание 9	Напишите электронную формулу для V (ванадия)
Задание 10	Напишите формулу фосфата натрия
Задание 11	Напишите структурную формулу 2,3,4,-триметилгексан;
Инструкция к заданию:	Вычислите относительно молекулярную массу вещества
Задание 12	Вычислите относительно молекулярную массу азотной кислоты
Инструкция к заданию:	Напишите уравнения реакции
Задание 13	Напишите уравнения реакции изомеризации пентана
Задание 14	Напишите уравнение реакции взаимодействия гидроксида натрия и азотной кислоты
Инструкция к	Установите соответствие

заданию:				
Задание 15	1 оксид	2 основание	3 соль	4 кислота
Варианты ответа	А) HCl	Б) NO ₂	В) MgSO ₄	Г) NaOH
Задание 16	1) этанол	2) бутен-2;	3) метил	4) метан
Варианты ответа	А)CH ₃ -CH=CH-CH ₃	Б) CH ₃	В) C ₂ H ₅ OH	Г) CH ₄
Инструкция к заданию:	Ответьте на вопрос			
Задание 17	Изомеры – это ...			
Задание 18	Оксиды - это ...			
Задание 19	Какой металл является жидким?			
Инструкция к заданию:	Решите задачу			
Задание 20	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.			