

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

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 заданию:	Установите соответствие			
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.			