

**Рассмотрена**  
на заседании кафедры  
естественно-научных и  
развивающих  
дисциплин  
Протокол № 2  
от «24» октября 2024

**Проверена**  
Заместитель директора  
по УВР ГБОУ гимназии  
г. Сызрани  
\_\_\_\_\_  
Сарычева Е.В.  
«31» октября 2024

**Утверждена**  
Директор ГБОУ  
гимназии г. Сызрани  
\_\_\_\_\_  
Ямолова С.П.  
Приказ № 391/1  
от «31» октября 2024

**Спецификация  
контрольно-измерительных материалов для проведения промежуточной  
аттестации по химии в 8 классе**

**Назначение КИМ** – получение объективной информации о состоянии уровня освоения обучающимися 8-х классов Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования по химии для проведения методической и коррекционной работы с целью повышения результативности освоения ФГОС основного общего образования по математике.

**Документы, определяющие содержание КИМ:**

1. Федеральный государственный образовательный стандарт основного общего образования (утвержден приказом Министерства просвещения Российской Федерации от 31.05.2021г. №64101 с изменениями и дополнениями).
2. Рабочая программа «Химия 8-9 классы» ГБОУ гимназии г.Сызрани (разработанная на основе федеральной образовательной программы основного общего образования)

**Структура КИМ**

Номер задания /билета	Код КЭС	Контролируемые элементы содержания (КЭС)	Тип задания	Уровень сложности
-----------------------	---------	--	-------------	-------------------

I.	<b><i>Первый (теоретический) вопрос билета</i></b>			
1	2.2.1	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций.	РО	Б
2	1.1.6	Простые и сложные вещества.	РО	Б
3	2.4.5	Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций.	РО	Б
4	2.4.5	Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций.	РО	Б
5	2.4.5	Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций.	РО	Б
6	1.1.4	Валентность химических элементов.	РО	Б
7	2.2.1	Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях.	РО	Б
8	2.2.2	Классификация химических реакций по различным признакам.	РО	Б
9	3.1.2	Химические свойства простых веществ-неметаллов.	РО	Б
10	3.2.1	Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных.	РО	Б
11	3.2.2	Химические свойства оснований.	РО	Б
12	3.2.3	Химические свойства кислот.	РО	Б
13	3.2.4	Химические свойства солей (средних).	РО	Б
14	1.1.1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И.Менделеева.	РО	Б
15	1.1.1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И.Менделеева	РО	Б
II.	<b><i>Второй вопрос билета (цепочка превращений)</i></b>			
	3.3.3	Взаимосвязь различных классов	РО	Б

		неорганических веществ.		
III.	<b>Третий вопрос билета (расчётная задача)</b>			
	2.4.5	Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций.	РО	Б

Уровень сложности: Б – базовый.

Типы заданий:

РО – задания с развёрнутым ответом.

**Система оценивания:**

<b>№ задания</b>	<b>Максимальный балл</b>	<b>Условия/критерии</b>
<b>1</b>	<b>2</b>	Дан исчерпывающий ответ на вопрос билета, приведены примеры, написаны уравнения реакций
<b>2</b>	<b>3</b>	Написаны 3 уравнения реакций: 1 уравнение верно-1балл; 2 уравнения верно-2 балла; 3 уравнения верно-3 балла.
<b>3</b>	<b>3</b>	Составлено уравнение реакции -1балл; найден количество исходного вещества и приведено сравнение количеств исходного вещества и продукта реакции – 2балла; найденна масса продукта

		реакции – 3 балла.
--	--	--------------------

Максимальный балл за ответ по билету: 8 баллов

0-3 балла – «2»

4,5 баллов – «3»

6,7 баллов – «4»

8 баллов – «5»

**Рассмотрена**  
на заседании кафедры  
естественно-научных и  
развивающих  
дисциплин  
Протокол № 3  
от «11» октября 2024

**Проверена**  
Заместитель директора  
по УВР ГБОУ гимназии  
г. Сызрани  
\_\_\_\_\_  
Сарычева Е.В.  
«16» октября 2024

**Утверждена**  
Директор ГБОУ  
гимназии г. Сызрани  
\_\_\_\_\_  
Ямолова С.П.  
Приказ № 376/1  
от «17» октября 2024

**Демонстрационный вариант контрольно-измерительных материалов  
для проведения промежуточной аттестации по химии в 8 классе**

**Билет №1**

1. Физические и химические явления. Признаки химических реакций.
2. Осуществите превращения :  
 $\text{Ca} \rightarrow \text{CaO} \rightarrow \text{CaCl}_2 \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$
3. Какая масса оксида кальция  $\text{CaO}$  образуется при взаимодействии 80г кальция с кислородом?