

СОГЛАСОВАНО
Руководитель МО
Иванушкина А.М.
Протокол №3 от 12.01.2026

Кодификатор экзаменационной работы по химии в 8 классе за год

Предмет - Химия

Класс – 8 класс

Учебный год – 2025-2026

Учитель – Пономарева Т.Н.

Вид аттестации – экзаменационная работа

Время выполнения __ 180 мин (3 часа) _____

№ задания	Форма задания	Тема предметного содержания *	Кол-во баллов	Критерии оценивания
1	Тест с множественным выбором ответов	Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
2	Тест с множественным выбором ответов	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева. Группы и периоды Периодической системы. Физический смысл порядкового номера химического элемента	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
3	Тест с множественным выбором ответов	Закономерности изменения свойств элементов в связи с положением в Периодической системе Д.И. Менделеева	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
4	Тест на соответствие между формулой соединения и степенью окисления элемента в этом соединении	Валентность. Степень окисления химических элементов	2	-Ответ правильный и полный – 2 балла; - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа – 1 балл -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
5	Тест с множественным выбором ответов	Строение вещества. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
6	Тест с множественным выбором ответов	Строение атома. Строение	1	-Ответ верный и

	выбором ответов	электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств элементов в связи с положением в Периодической системе Д.И. Менделеева		полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
7	Тест с множественным выбором ответов	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
7	Тест с множественным выбором ответов	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
8	Тест с множественным выбором ответов	Химические свойства простых веществ. Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
8	Тест с множественным выбором ответов	Химические свойства простых веществ. Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
9	Тест на соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия	Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ	2	-Ответ правильный и полный – 2 балла; - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа – 1 балл -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
10	Тест на соответствие между веществом и реагентами с которыми может взаимодействовать это вещество	Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ	2	-Ответ правильный и полный – 2 балла; - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа – 1 балл -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов

10	Тест на соответствие между веществом и реагентами с которыми может взаимодействовать это вещество	Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ	2	-Ответ правильный и полный – 2 балла; - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа – 1 балл -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
11	Тест с множественным выбором ответов	Классификация химических реакций по различным признакам: количеству и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
12	Тест на соответствие между реагирующими веществами и признаками реакции	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях	2	-Ответ правильный и полный – 2 балла; - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа – 1 балл -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
15	Тест на соответствие между схемой процесса и названием процесса	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
16	Тест с множественным выбором ответов	Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Разделение смесей и очистка веществ.	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
18	Задача по формуле	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0 баллов
19	Вычислительная задача	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Человек в мире веществ, материалов и	1	-Ответ верный и полный– 1 балл; -Допущена одна и более ошибок -0

		химических реакций		баллов
Часть 2				
20	Расстановка коэффициентов методом электронного баланса в схеме уравнения, определение окислителя и восстановителя	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	3	- П р а в и л ь н о записаны три первых элемента ответа – 3 балла - П р а в и л ь н о записаны два элемента ответа – 1 балла - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
21	Решение цепочки превращений	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ.	3	-Ответ правильный и полный – 3 балла; - П р а в и л ь н о записаны два элемента ответа – 2 балла - П р а в и л ь н о записан один элемента ответа – 1 балла -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
22	Вычислительная задача по уравнению реакции	Вычисление количества вещества, массы или объёма вещества по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции. Вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе	3	- П р а в и л ь н о записаны три первых элемента ответа – 3 балла - П р а в и л ь н о записаны два элемента ответа – 1 балла - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
Практическая часть				
23	Проведение	Решение экспериментальных	5	-Ответ правильный

	химических реакций для, характерных для предложенного вещества	задач		и полный – 5 балла; - П р а в и л ь н о записаны четыре первых элемента ответа – 4 балла - П р а в и л ь н о записаны три элемента ответа – 3 балла - П р а в и л ь н о записаны два элемента ответа – 2 балла - П р а в и л ь н о записан один элемент ответа – 1балл -Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют – 0 баллов
	итого	23 задания *Темы содержания соответствуют кодификатору КИМ 2026	38 баллов	

Шкала

Шкала

- «5»- 31-38 баллов (первичных балла)
- «4» - 21 – 30 баллов (первичных баллов)
- «3» - 10- 20 баллов (первичных балла)
- «2» -0-9 баллов (первичных баллов)

Материал для повторения, источник: учебник. Химия. 8 класс. Учебник для общеобразовательных организаций /О.С Габриелян, И.Г. Остроумов, С.А. Сладков. - М.: Просвещение: 2020 г