

СПЕЦИФИКАЦИЯ
контрольно-измерительных материалов для проведения
годовой контрольной работы за курс 9 класса
по предмету «ХИМИЯ»

Назначение работы

Контрольная работа проводится в конце учебного года с целью определения уровня подготовки обучающихся 9-х классов в рамках промежуточной аттестации.

Содержание работы определяют ФГОС ООО и рабочая программа по химии 9 класса.

Характеристика структуры и содержания

Каждый вариант итоговой работы состоит из двух частей. Часть 1 содержит 11 заданий с кратким ответом, в их числе 9 заданий базового уровня сложности (порядковые номера этих заданий: 1-9) и 2 задания повышенного уровня сложности (порядковые номера этих заданий: 10, 11). При всем своем различии задания этой части сходны в том, что ответ к каждому из них записывается кратко в виде одной цифры или последовательности цифр (двух или трех).

Часть 2 содержит 1 задание высокого уровня сложности, с развернутым ответом.

Задания расположены по принципу постепенного нарастания уровня их сложности.

Доля заданий базового, повышенного и высокого уровней сложности составила в работе 75%, 17% и 8% соответственно.

Таблица 1. Распределение заданий по частям работы и по уровню сложности

№ части работы	Тип заданий	Число заданий	Максимальный балл	% максим. первичного балла от 18
Часть 1	Задания базового уровня сложности, с кратким ответом	9	9	50
	Задания повышенного уровня сложности, с кратким ответом	2	4	22
Часть 2	Задания с развернутым ответом	1	5	28
	Итого	12	18	100

Время выполнения работы – 45 минут

Примерное время, отводимое на выполнение отдельных заданий, составляет:

- 1) для каждого задания части 1 – 3 минуты;
- 2) для каждого задания части 2 – 12 минут;

Система оценивания отдельных заданий и работы в целом

Верное выполнение каждого из заданий 1–10 оценивается 1 баллом.

Задание 11 считается выполненным верно, если в нем правильно выбран вариант ответа.

Задание 12 считается выполненным верно, если правильно установлены четыре соответствия. Частично верным считается ответ, в котором установлены два соответствия из трех, и оценивается в 1 балл. Остальные варианты считаются неверным ответом и оцениваются в 0 баллов.

При оценивании задания части 2 выявляются в ответе обучающегося элементы, каждый из которых оценивается 1 баллом. Задание с развернутым ответом оценивается в 5 баллов. Задания с развернутым ответом могут быть выполнены обучающимися разными способами.

Максимальное количество баллов – 18

На основе баллов, выставленных за выполнение всех заданий работы, подсчитывается общий балл, который переводится в отметку по пятибалльной шкале.

Таблица 2. Шкала перевода набранных баллов в оценку

Оценка	«2»	«3»	«4»	«5»
Балл	0-7	8-11	12-15	16-18

Дополнительные материалы и оборудование

Перечень дополнительных материалов и оборудования, пользование которыми разрешено на годовой контрольной работе совпадает с разрешенным на ОГЭ.

Разрешается использовать следующие материалы и оборудование:

- таблица химических элементов Д.И. Менделеева;
- таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде;
- электрохимический ряд напряжений металлов;
- непрограммируемый калькулятор.

Таблица 3.

№ задания	Код контролируемого элемента	Элементы содержания, проверяемые заданиями годовой контрольной работы
Часть 1		
1	1.1 1.2.1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева
2	1.3	Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая
3	1.4	Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов
4	2.1 2.2	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Классификация химических реакций по различным признакам: количеству и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии
5	1.7	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений
6	2.5	Реакции ионного обмена и условия их осуществления
7	3.2.1	Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных
8	3.2.2 3.2.1	Химические свойства оснований. Химические свойства кислот
9	4.5.1	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе
10	2.6	Степень окисления химических элементов. Окислитель и восстановитель. Окислительно-восстановительные реакции
11	3.2	Химические свойства сложных веществ
Часть 2		
12	4.5.2 4.5.3	Вычисление массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление количества вещества, массы или объема вещества по количеству вещества, массе или объему одного из реагентов или продуктов химической реакции