

**СПЕЦИФИКАЦИЯ**  
**контрольно-измерительных материалов для проведения**  
**годовой контрольной работы за курс 8 класса**  
**по предмету «ХИМИЯ»**

**Назначение работы**

Контрольная работа проводится в конце учебного года с целью определения уровня подготовки обучающихся 8-х классов в рамках промежуточной аттестации.

**Содержание работы** определяют ФГОС ООО и рабочая программа по химии 8 класса

**Характеристика структуры и содержания**

Каждый вариант годовой работы состоит из двух частей. Часть 1 содержит 12 заданий с кратким ответом, в их числе 10 заданий базового уровня сложности (порядковые номера этих заданий: 1-10) и 2 задания повышенного уровня сложности (порядковые номера этих заданий: 11, 12). 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.

Часть 2 содержит 2 задания 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 72%, 14% и 14%, соответственно. Задания с развернутым ответом могут быть выполнены обучающимися разными способами.

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

<b>№ части работы</b>	<b>Тип заданий</b>	<b>Число заданий</b>	<b>Максимальный балл</b>	<b>% максим. первичного балла от 20</b>
Часть 1	Задания базового уровня сложности, с кратким ответом	10	10	50
	Задания повышенного уровня сложности, с кратким ответом	2	4	20
Часть 2	Задания с развернутым ответом	2	6	30
	Итого	14	20	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 – 6 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 четырех, 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 3 балла. Задания с развернутым ответом могут быть выполнены обучающимися разными способами.

**Максимальное количество баллов – 20**

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	0-8	9-13	14-17	18-20

**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.** Кодификатор годовой контрольной работы по химии для 8 класса

№ задания	Код контролируемого элемента	Элементы содержания, проверяемые заданиями годовой контрольной работы
<b>Часть 1</b>		
1	1.1 2.1.1	Символы и названия химических элементов
2	1.2	Химические и физические явления
3	1.5 2.4.1	Физическое тело и вещество
4	1.6 2.4.1	Простые и сложные вещества
5	2.5.2	Химический элемент и химические формулы
6	1.2.1 2.2.1	Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева и физический смысл номеров в таблице
7	1.3 2.4.3	Типы химической связи
8	1.4 2.4.2	Валентность химических элементов
9	1.7 2.4.4	Классификация неорганических веществ по основным классам
10	2.5.3	Расстановка коэффициентов в уравнениях химических реакций
11	1.2.2 2.2.2	Изменение свойств элементов в таблице Менделеева
12	2.2 2.4.5	Типы химических реакций
<b>Часть 2</b>		
13	2.8.2 4.5.2	Задача по определению массовой доли растворенного вещества
14	2.8.3 4.5.3	Задача расчета массы вещества по уравнению реакции