

ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ В 2020-2021 УЧЕБНОМ ГОДУ

ХИМИЯ

8 КЛАСС

1. Содержание аттестации

Неорганическая химия

2. Структура работы

Работа состоит из двух частей: часть 1 и часть 2. Часть 1 включает 18 задания, часть 2 – выполнение заданий с развернутым ответом.

3. На выполнение работы отводится **90 мин. Максимальный балл – 35.**

Описание работы обучающегося

Часть 1

№	Элементы содержания, проверяемые заданием	Тип задания	Макс балл
1-5	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Коэффициенты в химических уравнениях. Химические свойства оксидов: основных, амфотерных и кислотных. Химические свойства кислот и оснований. Строение атома. Строение электронных оболочек атомов	Задания с выбором ответа	1
6	Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ. Химические свойства простых веществ-металлов: щелочных и щелочноземельных. Ряд напряжений металлов	Задания с кратким ответом.	1
7-8	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе. Вычисление массовой доли растворенного вещества в растворе	Задания с применением химических формул и кратким ответом.	1
9-10	Вычисление количества вещества, массы или объема вещества по количеству вещества. Вычисление количества вещества по количеству вещества одного из реагентов или продуктов реакции.	Задания с применением химических формул и кратким ответом.	1
11-12	Чистые вещества и смеси. Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов.	Задания на установление соответствия	2
13-15	Номенклатура неорганических соединений. Основные классы неорганических веществ. Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов.	Задания с выбором нескольких вариантов ответов	2
16	Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с	Задания с выбором нескольких ответов. (Работа с текстом)	2

	положением в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева		
17-18	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Химические свойства солей (средних)	Задания с выбором нескольких вариантов ответов	2

Часть 2

№	Проверяемые умения	Тип задания	Макс балл
1.	Вычисление массовой доли растворенного вещества	Практическая работа. Вычисление количества вещества, массы или объема вещества.	3
2.	Получение и изучение свойств классов неорганических веществ.	Практическая работа. Уравнения реакций на превращения.	3
3.	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева	Практическая работа. Выявление химического элемента с использованием таблицы периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева	3