

Промежуточная аттестация
по химии
(9 класс, базовый уровень)

Цель: диагностика уровня обученности в соответствии с требованиями ФГОС ООО

Содержание работы

Общее число заданий в каждом варианте - 12

Часть 1 содержит 10 заданий с кратким ответом базового уровня сложности и 1 задание повышенного уровня сложности (ответ к нему записывается в виде последовательности из трех цифр)

Часть 2 содержит 2 задания высокого уровня сложности, с развернутым ответом.

Время выполнения 45 минут.

Критерии оценивания:

1 – 10	-	отметка «2»
11 – 14	-	отметка «3»
15 – 18	-	отметка «4»
19 – 22	-	отметка «5»

Структура работы

Тестовые задания.	Контролируемые элементы знаний.	Код контролируемого элемента
1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева	1.1
2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов	1.2
3	Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая	1.3
4	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений	1.6
5	Классификация химических реакций по различным признакам: количеству и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии	2.2
6	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях.	2.1
7	Химические свойства оксидов: основных,	3.2.1

	амфотерных, кислотных	
8	Химические свойства оснований. Химические свойства кислот	3.2.2 3.2.3
9	Химические свойства солей (средних)	3.2.4
10	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе	4.5.1
11	Химические свойства сложных веществ (оксидов, кислот, оснований и солей (средних)).	3.2 3.2.1 3.2.3 3.2.4
12	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 реакции	4.5.2. 4.5.3
13	Взаимосвязь различных классов неорганических соединений	3.3
14	Степень окисления химических элементов. Окислитель и восстановитель. Окислительно-восстановительные реакции	1.4