

**План контрольной работы по теме «Химические реакции»
8 класс**

Обозначение задания в работе	Проверяемые элементы содержания	Балл	Примерное время выполнения (в мин.)
A1	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических соединений. Номенклатура неорганических соединений	1	2
A2	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций.	1	2
A3	Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях.	1	3
A4	Классификация химических реакций по числу и составу исходных и полученных веществ	1	2
A5	Химические свойства простых веществ: металлов и неметаллов	1	2
A6	Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов. Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ)	1	2
B1	Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ.	2	7
C1	Типы химических реакций. Химические формулы. Химические уравнения. Номенклатура простых и сложных веществ.	4	10
C2	Вычисления массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление количества вещества, массы или объема по количеству вещества, массе или объему одного из реагентов или продуктов реакции	3	15
Итого		15 баллов	45 мин

**Оценивание работы
Задания части С**

C1

Правильно составлены химические формулы продуктов реакции – 1 балл

Правильно расставлены коэффициенты – 1 балл

Указаны названия всех веществ – 1 балл

Указан тип реакции – 1 балл

Итого: 4 балла

C2

Составлено уравнение реакции – 1 балл

Определена масса растворенного вещества и его количество – 1 балл

Определена масса вещества, полученного в ходе реакции – 1 балл

Итого: 3 балла

Оценка «5» - 14-15 баллов

Оценка «4» - 11- 13 баллов

Оценка «3» - 8- 10 баллов