

**ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА  
К КОНТРОЛЬНЫМ КОМПЛЕКСАМ ЗАДАНИЙ  
ГОСУДАРСТВЕННОЙ ИТОГОВОЙ АТТЕСТАЦИИ ПО ХИМИИ  
ПО ОСНОВНЫМ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫМ ПРОГРАММАМ  
СРЕДНЕГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ  
в 2019 году**

Каждый вариант состоит из трех частей, включающих в себя 34 задания. Первая часть содержит 17 заданий открытой формы с кратким ответом. Часть вторая содержит 12 заданий закрытой формы: 5 – с выбором нескольких правильных ответов; 5 – на определение соответствия элементов задания, 2 – на установление логической последовательности. Третья часть – 5 заданий, в которых необходимо представить полное развернутое решение и ответ.

Задания составлены в соответствии с основными образовательными программами основного общего образования и среднего общего образования (базовый уровень):

1. «Химия: 7-9 кл.: Примерная программа основного общего образования для общеобразоват. организаций Донецкой Народной Республики / сост. Козлова Т.Л., Дробышев Е.Ю. – 3-е издание, доработанное. – ГОУ ДПО «Донецкий РИДПО». – Донецк: Истоки, 2018. – 39 с.»;

2. «Химия: 10-11 кл.: базовый уровень: Примерная программа среднего общего образования для общеобразоват. организаций./сост. Козлова Т.Л., Дробышев Е.Ю. – 2-е издание, доработанное. – ГОУ ДПО «Донецкий РИДПО». – Донецк: Истоки, 2018. – 23 с.».

Форма проведения государственной итоговой аттестации по химии по основным образовательным программам среднего общего образования – письменная работа с использованием контрольных комплексов заданий.

На выполнение работы отводится 3 часа (180 минут).

Внимательно прочитайте задания и отвечайте на поставленные вопросы. Отвечайте только после того, когда Вы внимательно прочитали и поняли суть задания. Ответы к заданиям заносятся в бланк ответов в виде отметки без исправлений.

Ответы на вопросы заносятся в бланк ответов по приведенным ниже образцам:

*Задания 1-17 открытой формы. Решите задание и внесите правильный ответ в бланк ответов.*

№	Ответ
1.	11,7 г
2.	В 3 раза
3.	N <sub>2</sub>
4.	840 кДж
5.	2 моль
6.	Влево
7.	Повысить температуру
8.	3-метилпентен-1
9.	NaOH + HCl = NaCl + H <sub>2</sub> O

