

**ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ШКОЛА № 90 ГОРОДСКОГО ОКРУГА ДОНЕЦК»
ДОНЕЦКОЙ НАРОДНОЙ РЕСПУБЛИКИ**

РАССМОТРЕНО

на заседании методического объединения
учителей _____

протокол от _____ № _____
руководитель ШМО _____

УТВЕРЖДАЮ

Директор ГБОУ
«Школа № 90 г.о. Донецк»

Е.В. Слажнева
_____ 2025 г.

МАТЕРИАЛЫ

для проведения промежуточной аттестации

по химии

в 8 классе

в 2024 - 2025 учебном году

Разработчик:
Кудина Ж.Л.,
учитель химии
ГБОУ «Школа № 90 г.о. Донецк»

Донецк, 2025 год

Инструкция по выполнению ПА по химии

КИМ для проведения промежуточной аттестации позволяют оценить уровень общеобразовательной подготовки по химии обучающихся 8-го класса в соответствии с требованиями ФГОС ООО. КИМ предназначены для диагностики достижения предметных и метапредметных результатов, а также сформированности универсальных учебных действий.

Форма проведения: *контрольная работа*.

На выполнение контрольной работы отводится 45 минут.

Контрольная работа состоит из двух частей, включающих в себя 12 заданий, которые различаются по содержанию и степени сложности.

Часть 1 включает 10 заданий с выбором ответа, содержание которых в целом охватывает основные вопросы органической химии, изучаемые в 8 классе. Выполнение этих заданий позволяет оценить подготовку учащихся на базовом уровне.

Часть 2 содержит 2 задания с развернутым свободным ответом (уровень сложности – повышенный).

Такая структура заданий обеспечивает возможность получить информацию о результатах усвоения учебного материала, отдельного вопроса или темы, выявит уровень знаний по предмету.

Верное выполнение каждого задания части 1 оценивается 1 баллом. Задание 11 имеет 4 элемента содержания, каждый из которых оценивается в 1 балл, а задание 12 в целом – 6 баллов.

Баллы за выполненные задания суммируются и переводятся в отметку:

«5» – 18-20 баллов

«4» – 15-17 баллов

«3» – 10-14 баллов

«2» – 5-9 баллов

«1» – 0-4 баллов

Работа составлена на основе УМК О.С. Gabrielyan и др.

Дополнительные материалы и оборудование.

1. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.
2. Таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде.
3. Электрохимический ряд напряжений металлов.
4. Калькулятор.

ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ ЗА КУРС ХИМИИ 8 КЛАССА

Вариант 1

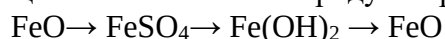
ЧАСТЬ 1. Задания с выбором ответа.

К каждому заданию №№ 1-10 даны несколько ответов, из которых только один верный. Выберите верный ответ.

1. К химическим явлениям относится
А) Кипение Б) Фильтрование В) Гниение Г) Замерзание
2. К какому типу относится данная реакция: $2\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$
А) Соединения Б) Разложения В) Замещения Г) Обмена
3. Массовая доля железа в железной окалине Fe_3O_4 равна:
А) 0,78% Б) 72,4% В) 70% Г) 60%
4. Количество молекул водорода, которое содержится в 10 моль этого вещества равно:
А) $6,02 \cdot 10^{23}$ Б) $602 \cdot 10^{23}$ В) $30,1 \cdot 10^{23}$ Г) $12,04 \cdot 10^{23}$
5. Вещества, формулы которых CO_2 и $\text{Fe}(\text{OH})_3$ являются соответственно:
А) основным оксидом и основанием, Г) кислотным оксидом и амфотерным гидроксидом
Б) амфотерным оксидом и основанием, Г) кислотным оксидом и амфотерным гидроксидом
В) амфотерным оксидом и солью,
6. Оксид меди (II) реагирует с:
А) хлоридом натрия В) серной кислотой
Б) водой Г) гидроксидом натрия
7. С раствором гидроксида натрия реагирует:
А) BaCl_2 Б) Ag В) P_2O_5 Г) BaO
8. В атоме химического элемента, расположенного в 3 периоде, V группе, главной подгруппе, число электронов равно
А) 3 Б) 5 В) 15 Г) 31
9. Ковалентная полярная связь образована между атомами в молекуле:
А) S_8 Б) O_3 В) K_2S Г) H_2S
10. Низшую степень окисления азот проявляет в соединении
А) NO Б) NO_2 В) NH_3 Г) N_2

ЧАСТЬ 2. Задания с развернутым ответом

11. (4б). Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. Назовите все продукты реакции.



12. (6б). Решите задачу. К 400 гр раствора серной кислоты (массовая доля H_2SO_4 составляет 9,8%) добавили избыток цинка. Определите объём выделившегося водорода (н.у.).

«5» – 18-20 баллов
«4» – 15-17 баллов
«3» – 10-14 баллов

«2» – 5-9 баллов
«1» – 0-4 баллов

ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ ЗА КУРС ХИМИИ 8 КЛАССА

Вариант 2

ЧАСТЬ 1. Задания с выбором ответа.

К каждому заданию №№ 1-10 даны несколько ответов, из которых только один верный. Выберите верный ответ.

1. К физическим явлениям относится:
А) Плавление Б) Горение В) Гниение Г) Окисление
2. К какому типу относится данная реакция: $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
Д) Соединения Е) Разложения Ж) Замещения З) Обмена
3. Массовая доля кислорода в N_2O_3 равна:
А) 36,8% Б) 0,632% В) 53,3% Г) 63,2%
4. Количество молекул кислорода, которое содержится в 5 моль этого вещества равно:
Д) $6,02 \cdot 10^{23}$ Е) $602 \cdot 10^{23}$ Ж) $30,1 \cdot 10^{23}$ З) $12,04 \cdot 10^{23}$
5. Вещества, формулы которых SO_3 и FeSO_4 являются соответственно
А) основным оксидом и солью В) кислотным оксидом и солью
Б) амфотерным оксидом и кислотой Г) кислотой и солью
6. Оксид серы (IV) реагирует с
А) оксидом фосфора В) сульфатом бария
Б) медью Г) гидроксидом натрия
7. Раствор гидроксида калия реагирует с
А) CO_2 Б) С В) Na_2CO_3 Г) Na_3PO_4
8. В атоме химического элемента, расположенного в 3 периоде, VI группе, главной подгруппе, заряд ядра равен
А) +3 Б) +6 В) +16 Г) – 16
9. Ковалентная неполярная связь образована между атомами в молекуле:
А) S_8 Б) SO_3 В) K_2S Г) H_2S
10. Высшую степень окисления хлор проявляет в соединении
А) Cl_2O_7 Б) Cl_2O_5 В) HCl Г) Cl_2

ЧАСТЬ 2. Задания с развернутым ответом

11. (4б). Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. Назовите все продукты реакции: $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$
12. (6б). Решите задачу. К 200 гр раствора соляной кислоты (массовая доля HCl составляет 7,3%) добавили избыток металлического магния. Определите объем выделившегося водорода (н.у.).

«5» – 18-20 баллов

«4» – 15-17 баллов

«3» – 10-14 баллов

«2» – 5-9 баллов

«1» – 0-4 баллов

ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ ЗА КУРС ХИМИИ 8 КЛАССА

Вариант 3

ЧАСТЬ 1. Задания с выбором ответа.

К каждому заданию №№ 1-10 даны несколько ответов, из которых только один верный. Выберите верный ответ.

1. К химическим явлениям относится:
А) кипение воды
Б) брожение сока
В) испарение спирта
Г) ковка металла
2. К какому типу относится данная реакция: $2\text{NaI} + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{NaBr} + \text{I}_2$
И) Соединения К) Разложения Л) Замещения М) Обмена
3. Массовая доля азота в N_2O_3 равна:
Д) 36,8% Е) 0,632% Ж) 53,3% З) 63,2%
4. Количество атомов железа, которое содержится в 2 моль этого вещества равно:
И) $6,02 \cdot 10^{23}$ К) $602 \cdot 10^{23}$ Л) $30,1 \cdot 10^{23}$ М) $12,04 \cdot 10^{23}$
5. Вещества, формулы которых CaO и FeCl_2 являются соответственно
А) основным оксидом и основанием В) основным оксидом и солью
Б) амфотерным оксидом и кислотой Г) кислотой и основанием
6. Оксид фосфора (V) реагирует с
А) бромидом натрия В) соляной кислотой
Б) оксидом углерода (IV) Г) водой
7. Азотная кислота в водном растворе реагирует с
А) K_2SO_4 Б) HgO В) N_2 Г) SO_3
8. В атоме химического элемента, расположенного во 2 периоде, V группе, главной подгруппе, число электронов на внешнем уровне равно
А) 3 Б) 5 В) 7 Г) 14
9. Ковалентная полярная связь образована между атомами в молекуле:
А) P_4 Б) O_2 В) KOH Г) H_2O
10. Высшую степень окисления азот проявляет в соединении
Д) NO Е) NO_2 Ж) NH_3 З) N_2

ЧАСТЬ 2. Задания с развернутым ответом

11. (4б). Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. Назовите все продукты реакции: $\text{Na} \rightarrow \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4$
12. (6б). Решите задачу. К 200 гр раствора серной кислоты (массовая доля H_2SO_4 составляет 4,9%) добавили избыток железных опилок. Определите объём выделившегося водорода (н.у.).

«5» – 18-20 баллов
«4» – 15-17 баллов
«3» – 10-14 баллов

«2» – 5-9 баллов
«1» – 0-4 баллов

ПРОМЕЖУТОЧНАЯ АТТЕСТАЦИЯ ЗА КУРС ХИМИИ 8 КЛАССА

Вариант 4

ЧАСТЬ 1. Задания с выбором ответа.

К каждому заданию №№ 1-10 даны несколько ответов, из которых только один верный. Выберите верный ответ.

- К физическим явлениям относится
А) выделение запаха при гниении
Б) горение древесины
В) фильтрование раствора
Г) брожение сахарного сиропа
- К какому типу относится данная реакция: $\text{PbCl}_2 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow \text{PbS} + 2\text{NaCl}$
Н) Соединения О) Разложения П) Замещения Р) Обмена
- Массовая доля фосфора в соединении P_2O_3 равна:
Д) 0,56% Е) 56,4% Ж) 50% З) 43,6%
- Количество атомов серы, которое содержится в 5 моль этого вещества равно:
Н) $6,02 \cdot 10^{23}$ О) $602 \cdot 10^{23}$ П) $30,1 \cdot 10^{23}$ Р) $12,04 \cdot 10^{23}$
- Вещества, формулы которых Fe_2O_3 и CaCl_2 являются соответственно
А) основным оксидом и основанием В) амфотерным оксидом и солью
Б) амфотерным оксидом и кислотой Г) кислотой и амфотерным гидроксидом
- Оксид магния реагирует с
А) Натрием В) серной кислотой
Б) оксидом натрия Г) сульфатом натрия
- Соляная кислота реагирует с
А) CaCl_2 Б) Ag В) Br_2 Г) BaO
- В атоме химического элемента, расположенного в 3 периоде, V группе, главной подгруппе, число протонов равно
А) 3 Б) 5 В) 15 Г) 31
- Ковалентная неполярная связь образована между атомами в молекуле:
А) CaS Б) SO_2 В) K_2S Г) H_2
- Низшую степень окисления хлор проявляет в соединении
Д) Cl_2O_7 Е) Cl_2O_5 Ж) HCl З) Cl_2

ЧАСТЬ 2. Задания с развернутым ответом

- (46).** Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения. Назовите все продукты реакции: $\text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- (66).** Решите задачу. К 200 гр раствора соляной кислоты (массовая доля HCl составляет 7,3%) добавили избыток металлического магния. Определите объём выделившегося водорода (н.у.).

«5» – 18-20 баллов

«4» – 15-17 баллов

«3» – 10-14 баллов

«2» – 5-9 баллов

«1» – 0-4 баллов