

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА
к итоговому тесту по химии
8 класс

Цель тестирования – контроль усвоения знаний учащимися за курс химии 8 класса, приобщение учащихся 8 класса к тестовой культуре.

Тест составлен по темам: «Введение», «Атомы химических элементов», «Простые вещества», «Соединения химических элементов», «Изменения, происходящие с веществами», «Растворение. Растворы. Реакции ионного обмена и окислительно - восстановительные реакции».

Тест состоит из 3 частей.

В части А представлены 10 заданий закрытого типа с выбором одного ответа. Каждый правильный ответ оценивается 1 баллом.

В части Б представлено 1 задание на установление соответствия. За правильное выполнение каждой позиции соответствия выставляется 0,5 балла. Максимальное количество баллов за задание части Б – 2 балла.

В части С представлено одно задание открытого типа. Учащимся предлагается самостоятельно записать уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить предложенное превращение. За каждое правильно составленное уравнение реакции выставляется 1 балл. Максимальное количество баллов за задание части С – 4 балла.

Таким образом, максимально учащийся может набрать 16 баллов.

Оценочная шкала:

менее 8 баллов – оценка «2»

8-11 баллов - оценка «3»

12-14 баллов – оценка «4»

15-16 баллов – оценка «5»

Время выполнение теста – 80 минут

Итоговый тест по химии

8 класс

1 вариант

Часть А

1. Вещества, которые образованы атомами одного химического элемента, называют:
А) сложными
Б) простыми
В) химическим элементом
Г) свободными атомами
2. К химическим относится явление:
А) испарение духов
Б) кипение воды
В) засахаривание варенья
Г) горение веществ
3. Какой из перечисленных элементов является неметаллом:
А) кремний
Б) медь
В) ртуть
Г) магний
4. Число энергетических уровней в атоме любого химического элемента равно:
А) номеру периода
Б) номеру группы
В) номеру ряда
Г) порядковому номеру элемента
5. Укажите соединение с ковалентной полярной связью:
А) N_2
Б) HCl
В) H_2
Г) $CaCl_2$
6. Молярный объем газов (при нормальных условиях) равен:
А) 11,2 л/моль
Б) 44,8 л/моль
В) 22,4 л/моль
Г) 67,2 л/моль

7. Определите степень окисления серы в оксиде серы (VI) – SO_3 :
- А) -2
 - Б) +3
 - В) +6
 - Г) -6

8. К какому типу относится реакция $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$
- А) разложения
 - Б) соединения
 - В) замещения
 - Г) обмена

9. Какое вещество является аллотропной модификацией кислорода:
- А) графит
 - Б) озон
 - В) алмаз
 - Г) вода

10. Закончите фразу: «Процесс отдачи электронов атомами, ионами или молекулами называют...»
- А) восстановителем
 - Б) окислителем
 - В) восстановлением
 - Г) окислением

Часть Б

1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула соединений

- 1. H_2SO_4
- 2. Na_2CO_3
- 3. NO_2
- 4. NaOH

Класс

- А. Соль
- Б. основание
- В. Кислота
- Г. Оксид

1.	2.	3.	4.

Часть С

Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



Итоговый по химии

8 класс

2 вариант

Часть А

1. Вещества, которые образованы атомами разных химических элементов, называют:
А) сложными
Б) простыми
В) химическим элементом
Г) свободными атомами
2. К физическим относится явление:
А) испарение духов
Б) помутнение известковой воды
В) ржавление железа
Г) горение веществ
3. Какой из перечисленных элементов является металлом:
А) углерод
Б) кислород
В) калий
Г) азот
4. Сколько энергетических уровней в атоме натрия:
А) 2
Б) 3
В) 4
Г) 5
5. Укажите соединение с ионной связью:
А) NaCl
Б) H₂O
В) F₂

Г) NH_3

6. Выберите физическую величину, единицей измерения которой является моль:

- А) молярный объем
- Б) количество вещества
- В) молярная масса
- Г) количество теплоты

7. Определите степень окисления азота в нитриде натрия – Na_3N :

- А) -1
- Б) -3
- В) +3
- Г) +5

8. К какому типу относится реакция $\text{Mg} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$

- А) разложения
- Б) соединения
- В) замещения
- Г) обмена

9. Систему химической символики, которая используется и в настоящее время, разработал:

- А) Д. Дальтон
- Б) Й. Берцелиус
- В) М. Ломоносов
- Г) А. Лавуазье

10. Закончите фразу: «Атомы, ионы или молекулы, принимающие электроны, называют...»

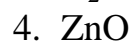
- А) восстановителями
- Б) окислителями
- В) восстановлением
- Г) окислением

Часть Б

1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула соединений

- 1. $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 2. HCl



Класс

А. Соль

Б. Основание

В. Кислота

Г. Оксид

1.	2.	3.	4.

Часть С

Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

