

**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) –  $\text{SO}_3$ :
- 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.  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 2.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- 3.  $\text{NO}_2$
- 4.  $\text{NaOH}$

#### 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) H<sub>2</sub>O  
В) F<sub>2</sub>

Г)  $\text{NH}_3$

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 –  $\text{Na}_3\text{N}$ :

- 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...»

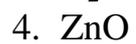
- А) восстановителями
- Б) окислителями
- В) восстановлением
- Г) окислением

## Часть Б

1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

### Формула соединений

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



**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:

