

**Примерный план экзаменационной работы для учащихся 8 класса по химии**

| № в работе            | Номер блока | Проверяемые элементы содержания                                  | Тип задания | Оценка задания в баллах |
|-----------------------|-------------|--|-------------|-------------------------|
| 1                     | I           | Атомы химических элементов. Закономерности Периодической системы | ВО          | 1                       |
| 2                     | I           | Типы химических связей. Степень окисления                        | ВО          | 1                       |
| 3                     |             |  | ВО          | 1                       |
| 4                     | I           | Соединения химических элементов                                  | ВО          | 1                       |
| 7                     |             |  | ВО          | 1                       |
| 5, 6                  | I           | Типы химических реакций. Изменения, происходящие с веществами    | ВО          | 1                       |
| 5                     | I           | Химические свойства классов неорганических соединений            | ВО          | 1                       |
| 8                     | I           | Разделение смесей.   | ВО          | 1                       |
| 9                     | I           | Количественные отношения в химии                                 | ВО          | 1                       |
| 1                     | II          | Закономерности периодической системы                             | КО          | 2                       |
| 3                     | II          | Химические свойства классов химических соединений                | КО          | 2                       |
| 2                     | II          | Окислительно-восстановительные реакции                           | КО          | 2                       |
| 4                     | II          | Количественные отношения в химии (задачи)                        | РО          | 3                       |
| <b>Итого в баллах</b> |             |  |             | <b>18</b>               |

**Обозначения типов задания:**

**ВО**- с выбором ответа

**КО**- с кратким ответом

**РО**- с развернутым ответом

*Оценивание заданий и работы в целом*

Верное выполнение каждого задания части 1 работы оценивается одним баллом. Задания с выбором ответа считается выполненным, если учащимся указан номер правильного ответа. Во всех остальных случаях (выбран другой ответ; выбрано два или более ответа, среди которых может быть и правильный; ответ на вопрос отсутствует) задание считается невыполненным. Учащийся получает 0 баллов.

Задание на множественный выбор считается выполненным верно и оценивается 2 баллами, если из предлагаемых ответов учащийся выбирает 2 правильных. В других случаях (выбран один правильный ответ; среди двух выбранных ответов один неправильный; выбрано более двух ответов, среди которых один правильный) выполнение задания оценивается 1 баллом.

Задание на установление соответствия считается выполненным верно, если указана верная последовательность трех цифр, оценивается 2 баллами. Задание оценивается в 1 балл, если допущена одна ошибка. Правильно решенная задача оценивается максимально в 3 балла.

Экзаменационная оценка ученика по пятибалльной шкале определяется на основе суммарного числа баллов, полученных за выполнения задания:

Экзаменационная оценка ученика по пятибалльной шкале определяется на основе суммарного числа баллов, полученных за выполнения задания:

«5» 16-18 баллов

«4» 13-15 баллов

«3» 9-12 баллов

«2» 1-8 баллов

***Общая продолжительность работы 40 минут***

#### *Организация и проведение промежуточной аттестации*

**Время выполнения работы:** Примерное время, отводимое на выполнение отдельных заданий, составляется для каждого задания:

Части 1- 1-2 минуты

Части 2- 3-5 минуты

***Общая продолжительность работы 40 минут***



3) выпаривания 4) делительной воронки

**9. Массовая доля серы в сульфите натрия равна**

1) 25,4% 2) 36,5% 3) 50,0% 4) 28,6%

## ЧАСТЬ 2

Внимательно прочитайте вопрос и варианты ответов и выберите только правильные 2 ответа

**1. В ряду химических элементов Rb → K → Na → Li**

- 1) увеличивается число электронов во внешнем слое
- 2) ослабевают металлические свойства
- 3) увеличивается радиус атомов
- 4) уменьшается число протонов в ядре
- 5) увеличиваются заряды ядер атомов

**2. Выберите уравнения реакций, которые относятся к**

**окислительно-восстановительным:**

- 1)  $2\text{NO} + 4\text{CuO} = \text{N}_2 + 2\text{Cu}_2\text{O}$
- 2)  $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- 3)  $\text{CuCl}_2 + 2\text{LiOH} = 2\text{LiCl} + \text{Cu}(\text{OH})_2$
- 4)  $\text{N}_2 + 3\text{Ca} = \text{Ca}_3\text{N}_2$
- 5)  $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{KOH} = \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{KCl}$

**3. Установите соответствие между исходными веществами и**

**продуктами реакции**

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

А)  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

1)  $\rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{AgCl}$

Б)  $\text{Ca} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

2)  $\rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_2$

В)  $\text{CaCl}_2 + \text{AgNO}_3$

3)  $\rightarrow \text{CaSO}_4$

4)  $\rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

**4. К 100 г 48% - ного раствора сульфата меди (II) прилили избыток раствора фосфата натрия. Определите массу выпавшего осадка.**