

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			ВО	1
3	I	Типы химических связей. Степень окисления	ВО	1
4			ВО	1
5	I	Соединения химических элементов	ВО	1
6			ВО	1
7	I	Типы химических реакций. Изменения происходящие с веществами	ВО	1
8			ВО	1
9	I	Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов	ВО	1
10			ВО	1
11	I	Химические свойства классов неорганических соединений	ВО	1
12			ВО	1
13	I	Химические свойства классов неорганических соединений	ВО	1
14			ВО	1
15	I	Разделение смесей.	ВО	1
16	I	Количественные отношения в химии	ВО	1
1	II	Закономерности периодической системы	КО	2
2	II	Химические свойства классов химических соединений	КО	2
3	II	Окислительно-восстановительные реакции	КО	2
4	II	Химические свойства классов неорганических соединений	КО	2
1	III	Химические свойства веществ	РО	3
2	III	Количественные отношения в химии (задачи)	РО	3
Итого в баллах				30

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 код 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 с кратким ответом на установление соответствия или на множественный выбор считается выполненным верно, если из шести предлагаемых ответов учащийся выбирает 3 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. Если же среди выбранных ответов нет ни одного правильного, задание считается невыполненным. Учащийся получает 0 баллов.

Каждое из двух заданий с развернутым ответом предусматривает проверку усвоения трех элементов содержания (устанавливать взаимосвязи между понятиями и фактами, самостоятельно и осознанно

использовать знания при ответе, использовать дополнительные знания при ответе). Следовательно, выполнение задания с развернутым ответом оценивается 3,2,1 и 0 баллами.

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

«5» 25-30 баллов

«4» 19-24 баллов

«3» 10-18 баллов

«2» 1-9 баллов

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- 2-3 минуты

Части 3- до 5 минут

Общая продолжительность работы 60-70 минут

Экзаменационная работа по химии 8 класс
Демонстрационная версия

Инструкция:

Работа состоит из 3 частей

1 часть- тестовая (с выбором одного правильного ответа), состоящая из 16 вопросов. Правильный ответ оценивается 1 баллом

2 часть- задания на соответствие, состоящая из 4 вопросов. Полностью правильный ответ оценивается 2 баллами, 2 из 4-ых соответствий оцениваются 1 баллом.

3 часть- задание со свободным ответом, состоящая из 2 вопросов. Полностью правильный ответ оценивается 3 баллами

ЧАСТЬ 1

Внимательно прочитай вопрос и предложенные к нему варианты ответов и выбери только один правильный.

Внимательно прочитай задание выбери один правильный ответ и перенеси в бланк ответов, обметив его «крестиком» соответствующим правильному ответу

А 1. Число нейтронов в ядре атома марганца равно

- 1) 45 2) 55 3) 30 4) 25

А 2. Основные свойства оксидов в ряду: $Al_2O_3 \rightarrow MgO \rightarrow Na_2O$

- 1) усиливаются
2) ослабевают
3) не изменяются
4) изменяются периодически

А 3. В хлориде натрия химическая связь

- 1) ковалентная полярная 2) ковалентная неполярная
3) ионная 4) металлическая

А 4. Степень окисления -3 азот имеет в соединении

- 1) N_2O_3 2) KNO_3 3) $NaNO_2$ 4) NH_4NO_3

А 5. К основному оксиду относится

- 1) CO_2 2) P_2O_5 3) SiO_2 4) Na_2O

А 6. Признаком реакции между сульфатом меди (II) и гидроксидом калия является

- 1) выделение газа 2) изменение цвета раствора
3) выпадение осадка 4) появление запаха.

А 7. Серная кислота вступает в реакцию замещения с

- 1) серебром
2) гидроксидом натрия
3) хлороводородной кислотой
4) магнием

А 8. Реакция ионного обмена возможна между:

- 1) гидроксидом натрия и хлоридом железа (III)
2) железом и соляной кислотой
3) кальцием и водой
4) оксидом магния и водой

А 9. Электролитом является

- 1) оксид цинка
2) сахар
3) этиловый спирт
4) хлороводородная кислота

А 10. Наибольшее число ионов образуется при полной диссоциации

- 1) FeCl₂ 2) FeCl₃ 3) Fe (NO₃)₂ 4) Fe₂ (SO₄)₃

А 11. Соляная кислота не способна взаимодействовать:

- 1) гидроксидом калия
- 2) оксидом цинка
- 3) оксидом углерода (IV)
- 4) силикат натрия

А 12. Са(ОН)₂ может про взаимодействовать с каждым из двух веществ:

- 1) HCl и CuO
- 2) H₂SO₄ и CO₂
- 3) HNO₃ и H₂O
- 4) O₂ и Na₂O

А 13. Какие из пар оксидов могут про взаимодействовать:

- 1) CuO и CaO
- 2) SiO₂, и H₂O
- 3) CaO и H₂O
- 4) SO₂ и CO₂

А 14. Какие из всех солей ряда относятся к кислым:

- 1) K₂ SO₄ , CaHSO₄, CaOHCl
- 2) KHSO₃, CaHSO₄, BaHPO₄
- 3) KNO₃ , BaHPO₄, K₃PO₄
- 4) NaCl, KHSO₃, FeCl₃.

А 15. Смесь воды и бензина можно разделить с помощью

- 1) перегонки
- 2) фильтрования
- 3) выпаривания
- 4) делительной воронки

А16. Массовая доля серы в сульфите натрия равна

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

ЧАСТЬ 2

Внимательно прочитай вопрос и варианты ответов и выбери только правильные 2 ответа

В1. 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

В2. Натрий вступает в реакцию с

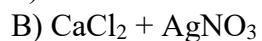
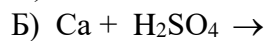
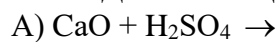
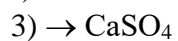
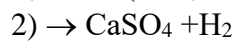
- 1) водой
- 2) раствором соляной кислоты
- 3) алюминием
- 4) хлором
- 5) оксидом кальция

В3. Выберите уравнения реакций, которые относятся к окислительно-восстановительным:

- 1) 2NO + 4CuO = N₂ + 2Cu₂O
- 2) NaOH + HCl = NaCl + H₂O
- 3) CuCl₂ + 2LiOH = 2LiCl + Cu(OH)₂
- 4) N₂ + 3Ca = Ca₃N₂
- 5) NH₄Cl + KOH = NH₃ + H₂O + KCl

В задании В4 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов. Получившуюся последовательность цифр запишите в строку ответа.

В4. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА**ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ**

А	Б	В

Ответ: _____ .

ЧАСТЬ 3

С1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



С2. К 100 г 48% - ного раствора сульфата меди (II) прилили избыток раствора фосфата натрия. Определите массу выпавшего осадка.