

Демоверсия промежуточной аттестации по химии 8 класс

Пояснительная записка

Проверочная работа включает в себя 14 заданий. На ее выполнение отводится 40 минут.

При выполнении работы разрешается использовать следующие дополнительные материалы:

- периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева;
- таблицу растворимости кислот солей и оснований в воде;
- ряд активности металлов /электрохимический ряд напряжений;
- непрограммируемый калькулятор.

Оформляйте ответы в соответствии с инструкцией. В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый.

При выполнении заданий можно использовать черновик. Записи в черновике не проверяются и не оцениваются.

Критерии оценивания

Задания 1- 5, 10 оцениваются в 1 балл,

задания 6 и 8 оцениваются в 4 балла,

задание 7 и 9 оценивается в 3 балла,

задание 11 – 10 баллов,

задание 12 – 4 балла,

задание 13 – 2 балла,

задание 14 – 4 балла.

Максимальное количество баллов за работу составляет 40 баллов.

32 – 40 баллов – оценка «5»

31 - 24 балла – оценка «4»

12 – 23 балла – оценка «3»

Менее 12 баллов – оценка «2»

Часть 1

Выберите один правильный ответ

1. Выберите утверждение, в котором говорится **о простом веществе кислороде**
 - 1) Кислород самый распространенный в природе
 - 2) Содержание кислорода в воздухе 21%
 - 3) В состав оксидов входит кислород
 - 4) Углекислый газ содержит 2 атома кислорода
2. **Смесь** речного песка и сахара **можно разделить**
 - 1) Фильтрованием
 - 2) Дистилляцией
 - 3) Делительной воронкой
 - 4) Магнитом
3. Определите, какое **явление является химическим**
 - 1) Плавление алюминия
 - 2) Движение маятника в часах
 - 3) Испарение спирта
 - 4) Горение природного газа
4. **Признаками физического явления не является**
 - 1) Появление запаха
 - 2) Изменение формы тела
 - 3) Изменение агрегатного состояния
 - 4) Перемещение в пространстве
5. Выберите верное утверждение **о свойствах и применении водорода**
 - 1) Водород входит в состав воздуха
 - 2) Водородом дышат все живые организмы
 - 3) Водород – это экологически чистое топливо
 - 4) Водород получают в колбу, стоящую на столе

6. Установите соответствие

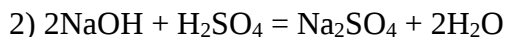
ТИП ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ

ХИМИЧЕСКОЕ УРАВНЕНИЕ

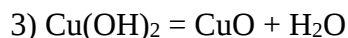
А) реакция обмена



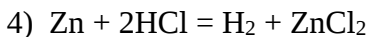
Б) реакция разложения



В) реакция соединения



Г) реакция замещения



7. Установите соответствие

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

МОЛЯРНАЯ МАССА (Г/МОЛЬ)

1) SO_2

А) 48

2) O_3

Б) 18

3) CuCO_3

В) 64

Г) 124

8. Установите соответствие между названием вещества и его применением

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

1) Хлор

А) пищевая добавка в кулинарии

2) Вода

Б) для обеззараживания воды

3) Серная кислота

В) электролит в аккумуляторах

4) Поваренная соль

Г) как растворитель многих веществ

9. Из приведенного списка выберите **верные суждения о правилах поведения в химической лаборатории и обращения с химическими веществами в быту**. В ответе запишите номера правильных ответов.

- 1) Ядовитые препараты бытовой химии следует хранить в местах, недоступных для детей.
- 2) Горящий натрий следует тушить, накрыв плотной тканью (одеялом) или огнетушителем.
- 3) С экологической точки зрения пластиковая упаковка лучше бумажной.
- 4) Если нет ложки, то твердые вещества можно брать рукой.
- 5) Для приготовления раствора кислоты наливаем кислоту в воду.

10. В 3 молях азота содержится молекул

- 1) $6,02 \times 10^{23}$
- 2) 22,4
- 3) 6
- 4) 18×10^{23}

Часть 2

Задания с развернутым ответом

11. Даны 2 химических элемента. Известно, что у первого элемента 16 электронов в атоме, а у второго - 13 протонов. Выполните задание и ответы внесите в таблицу.

- 11.1. Определите название элементов и их химические знаки в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева.
- 11.2. Укажите номер периода и номер группы Периодической системы, в которой расположен каждый элемент.
- 11.3. Установите, металлом или неметаллом является каждый из названных элементов.
- 11.4. Составьте формулы высших оксидов, которые образуют эти элементы.

	Название элемента и его химический знак	Номер периода	Номер группы	Металл или неметалл	Формула высшего оксида
1.					
2.					

12. Составьте формулы по названиям веществ. Перечислите признаки их классификации. Запишите ответ под соответствующим номером

- 1) Серная кислота
- 2) Оксид магния
- 3) Хлорид алюминия
- 4) Гидроксид цинка

13. Вычислите массу серной кислоты, взятой количеством вещества 6 моль.

14. Решите задачу: Вычислите массу водорода, который выделится при взаимодействии 130г цинка с хлороводородной кислотой.

Демоверсия промежуточной аттестации по химии 8 класс для учащихся с ОВЗ

Пояснительная записка

Проверочная работа включает в себя 10 заданий. На ее выполнение отводится 40 минут.

При выполнении работы разрешается использовать следующие дополнительные материалы:

- периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева;
- таблицу растворимости кислот солей и оснований в воде;
- ряд активности металлов /электрохимический ряд напряжений;
- непрограммируемый калькулятор.

Оформляйте ответы в соответствии с инструкцией. В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый.

При выполнении заданий можно использовать черновик. Записи в черновике не проверяются и не оцениваются.

Критерии оценивания

Задания 1 - 4 оцениваются в 1 балл,

задания 5 и 7 оцениваются в 4 балла,

задание 6 и 8 оценивается в 3 балла,

задание 9 – 8 баллов,

задание 10 – 4 балла,

Максимальное количество баллов за работу составляет 30 баллов.

24 – 30 баллов – оценка «5»

23 - 18 баллов – оценка «4»

12 – 17 баллов – оценка «3»

Менее 12 баллов – оценка «2»

Часть 1

Выберите один правильный ответ

1. Выберите утверждение, в котором говорится о химическом элементе водороде
 - 1) Водород самый легкий газ
 - 2) Содержание водорода в воздухе 21%
 - 3) В состав воды входит водород
 - 4) Водород горит с образованием воды
2. Смесь речного песка и сахара можно разделить
 - 1) Фильтрованием
 - 2) Дистилляцией
 - 3) Делительной воронкой
 - 4) Магнитом
3. Определите, какое явление является химическим
 - 1) Плавление алюминия
 - 2) Движение маятника в часах
 - 3) Испарение спирта
 - 4) Горение природного газа
4. Коэффициенты в уравнении реакции $\text{Mg} + \text{O}_2 = \text{MgO}$ перед формулами веществ
 - 1) 2,1,2
 - 2) 3,2,3
 - 3) 1,2,1
 - 4) 1,1,1

5. Установите соответствие

РЕАГЕНТЫ

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

- 1) $\text{Fe} + \text{Cl}_2$
- 2) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- 3) $\text{Cu}(\text{OH})_2 =$
- 4) $\text{Zn} + \text{HCl} =$

- А) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- Б) FeCl_3
- В) $\text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$
- Г) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- Д) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2$

6. Установите соответствие

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

МОЛЕКУЛЯРНАЯ МАССА

- 1) SO_2
- 2) O_3
- 3) CuCO_3

- А) 48
- Б) 18
- В) 64
- Г) 124

7. Установите соответствие между названием вещества и его применением

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

- 1) Хлор
- 2) Вода
- 3) Серная кислота
- 4) Поваренная соль

- А) пищевая добавка в кулинарии
- Б) для обеззараживания воды
- В) электролит в аккумуляторах
- Г) как растворитель многих веществ

8. Из приведенного списка выберите верные суждения о правилах поведения в химической лаборатории и обращения с химическими веществами в быту. В ответе запишите номера правильных ответов.

- 1) Ядовитые препараты бытовой химии следует хранить в местах, недоступных для детей.
- 2) Горящий натрий следует тушить, накрыв плотной тканью (одеялом) или огнетушителем.
- 3) С экологической точки зрения пластиковая упаковка лучше бумажной.
- 4) Если нет ложки, то твердые вещества можно брать рукой.
- 5) Для приготовления раствора кислоты наливаем кислоту в воду.

Часть 2

Задания с развернутым ответом

9. Даны 2 химических элемента. Известно, что в у первого элемента 16 электронов в атоме, а у второго - 13 протонов. Выполните задание и ответы внесите в таблицу.
 - 9.1. Определите название элементов и их химические знаки в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева.
 - 9.2. Укажите номер периода и номер группы Периодической системы, в которой расположен каждый элемент.
 - 9.3. Установите, металлом или неметаллом является каждый из названных элементов.

	Название элемента и его химический знак	Номер периода	Номер группы	Металл или неметалл
1.				
2.				

10. Составьте формулы по названиям веществ. Запишите ответ под соответствующим номером
 - 1) Серная кислота
 - 2) Оксид магния
 - 3) Хлорид цинка
 - 4) Гидроксид натрия