

Утверждаю

Заместитель директора
по УВР

РАССМОТРЕНО И СОГЛАСОВАНО
на заседании кафедры
естественнонаучных дисциплин
30 апреля 2020 года

Зав. кафедрой

Н.В.Худякова

Контрольная работа
по химии в 8 «А», 8 «Б» классах
за 2019-2020 учебный год.

Учитель: Худякова Н.В.

**Спецификация
годовой контрольной работы по химии
для 8 классов**

1. Сроки проведения: май.
2. Цель проведения: определить уровень образовательных достижений у учащихся 8 классов по биологии.
3. Материалы, используемые для составления контрольной работы:
Химия. 8 класс: учебник / О.С. Габриелян М.: Дрофа, 2015
Решу ВПР <https://chem8-vpr.sdangia.ru>
Решу ОГЭ <https://chem-oge.sdangia.ru>
4. Описание контрольной работы.
Контрольная работа составлена на он-лайн платформе Online Test Pad (<https://app.onlinetestpad.com>). Для работы учащимся предлагается ссылка на тест (<https://onlinetestpad.com/hpjvt4tb5ceti>). По этой ссылке происходит автоматическая генерация вариантов теста. Работа содержит темы, изученные в течение учебного года.

Таблица 1. Структура контрольной работы

Название темы	Количество вопросов в тесте
Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева	3
Атомы химических элементов	3
Степень окисления и валентность	1
Виды химической связи типы кристаллических решёток	2
Классы неорганических соединений. Номенклатура	2
Чистые вещества и смеси	1
Лабораторное оборудование	1
Массовая и объёмная доли компонентов смеси	1
Типы химических реакций	3
Свойства классов неорганических соединений	1
Электролитическая диссоциация	2
Реакции ионного обмена	2
Общее число вопросов	22

5. Время выполнения работы – не более 60 мин.
6. Система оценивания результатов выполнения отдельных заданий и работы в целом.
Верное выполнение каждого задания оценивается в 1 балл.
За выполнение работы ученик может получить 22 балла.
Нормы выставления отметок:

Отметки	Баллы, полученные за выполнение работы
«5»	17-22 баллов (80%-100%)
«4»	13-17 баллов (65%-79%)
«3»	7-13 баллов (45%-64%)
«2»	0-7 баллов (менее 45%)

Далее приводится один из вариантов теста, который генерируется по указанной ранее ссылке.

Годовая контрольная работа по химии для 8 класса



Обратите внимание!

Ребята, ссылка на прохождение теста будет активна **1 час (или 60 мин)**. Далее тест будет не доступен. Тест содержит 22 вопроса по темам, пройденным в течение учебного года. Внимательно читайте текст вопроса и обращайтесь внимание на то, как нужно записать ответ. Во время выполнения теста вам пригодится Периодическая система Д.И.Менделеева, таблица растворимости и калькулятор. Результат вы увидите сразу после завершения вашего теста. **Обратите внимание**, кнопку ЗАВЕРШИТЬ нужно нажать ТОЛЬКО ПОСЛЕ прохождения ВСЕГО теста. Во время теста есть возможно вернуться к предыдущим вопросам.

Обязательно укажите свои данные!

ФИ

Класс (с указанием литеры)

Автор: Наталья Валентиновна Худякова, учитель химии МАОУ Вторая гимназия, г.Новосибирск

Источник: Решу ВПР, Решу ОГЭ

Годовая контрольная работа по химии для 8 класса

1 ▾

1 из 22

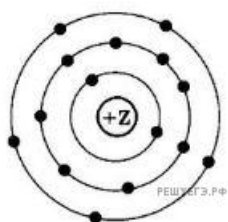
Выберите два высказывания, в которых говорится о калии как о химическом элементе.

- 1) Воспламенившийся калий тушат содой или поваренной солью.
- 2) Калий используют как катализатор при производстве некоторых видов синтетического каучука.
- 3) При недостатке калия семена теряют всхожесть.
- 4) Инертный газ — единственная безопасная для калия среда.
- 5) Калий содержится в крови и цитоплазме клеток.

Запишите номера выбранных ответов (без пробелов).

2 ▾

2 из 22



На рисунке изображена модель электронного строения атома некоторого химического элемента.

Рассмотрите предложенную схему и выполните следующие задания:

- 1) запишите символ химического элемента, которому соответствует данная модель атома;
- 2) запишите номер периода в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, в которой расположен этот элемент
- 3) запишите номер группы в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, в которых расположен этот элемент;
- 4) определите, к металлам или неметаллам относится простое вещество, которое образует этот элемент (ответ запишите в именительном падеже с маленькой буквы).

3 ▾

3 из 22

Заряд ядра атома химического элемента, расположенного во 2-м периоде, IVA группе равен

- 1) +4
- 2) +12
- 3) +8
- 4) +6

Запишите номер выбранного ответа

Химическому элементу 3-го периода VA-группы соответствует схема распределения электронов по слоям:

- 1) 2, 8, 5
- 2) 2, 8, 3
- 3) 2, 5
- 4) 2, 3

Запишите номер выбранного ответа

Известно, что с увеличением порядкового номера элемента в периодах металлические свойства атомов уменьшаются, а в группах увеличиваются. Расположите в порядке увеличения металлических свойств, следующие элементы:

F, C, B, Se.

C

F

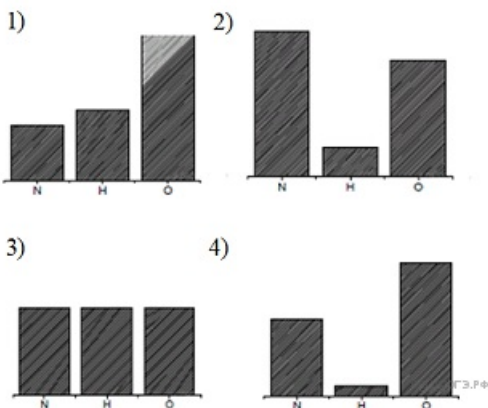
Se

B

Степень окисления +4, а валентность IV атом углерода проявляет в соединении

- CO
- CH₄
- Al₄C₃
- H₂CO₃

На какой диаграмме распределение массовых долей элементов соответствует NH₄NO₃?



В ответе введите номер диаграммы

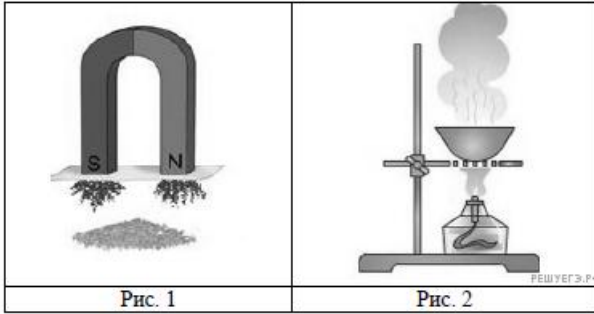


Рис. 1

Рис. 2

Из курса химии Вам известны следующие способы разделения смесей: *отстаивание, фильтрация, дистилляция (перегонка), действие магнитом, выпаривание, кристаллизация.*

На рис. 1 и 2 изображены два примера использования некоторых из перечисленных способов.

Из перечисленных смесей выберите те, которые можно разделить с помощью этих способов:

НОМЕР РИСУНКА	СОСТАВ СМЕСИ
Рис. 2	<input type="checkbox"/> 1 крупа и железные стружки
Рис. 1	<input type="checkbox"/> 2 вода и древесные опилки
	<input type="checkbox"/> 3 вода и хлорид калия
	<input type="checkbox"/> 4 спирт и вода

Установите соответствие между емкостью и её назначением: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ЁМКОСТЬ	НАЗНАЧЕНИЕ
фарфоровая ступка	<input type="checkbox"/> 1 постепенное прикапывание раствора
обратный холодильник	<input type="checkbox"/> 2 конденсирование паров и возврат конденсата в реакционный сосуд
мерный цилиндр	<input type="checkbox"/> 3 составная часть прибора для перегонки
прямой холодильник	<input type="checkbox"/> 4 измельчение твердых веществ
	<input type="checkbox"/> 5 измерение объема растворов

Какой вид химической связи в молекуле оксида серы(IV)?

- ковалентная неполярная
- металлическая
- ионная
- ковалентная полярная

11 ▾

11 из 22

Ковалентная полярная связь имеется в молекуле

- сульфида рубидия
- серной кислоты
- хлора
- пластической серы

12 ▾

12 из 22

Из предложенного перечня веществ выберите кислотный оксид и основание.

- 1) CO
- 2) $Mg(OH)_2$
- 3) SO_2
- 4) $NaClO_4$
- 5) $Al(OH)_3$

Запишите в поле ответа сначала номер кислотного оксида, а затем номер основания (без пробела).

13 ▾

13 из 22

Карбонат кальция и оксид калия являются соответственно

- простыми веществами
- простым и сложным веществами
- сложным и простым веществами
- сложными веществами

14 ▾

14 из 22

Серная кислота в растворе вступает в реакцию замещения с

- гидроксидом цинка
- нитратом бария
- оксидом меди
- железом

15 ▾

15 из 22

Определите тип химической реакции по предложенным уравнениям

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ	ТИП РЕАКЦИИ
$\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ <input type="text"/>	1 соединения
$\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$ <input type="text"/>	2 обмена
$2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$ <input type="text"/>	3 разложения
$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$ <input type="text"/>	4 замещения

16 ▾

16 из 22

Какое уравнение соответствует реакции разложения?

- $2\text{AgI} = 2\text{Ag} + \text{I}_2$
- $2\text{HCl} + \text{Ba(OH)}_2 = \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Na}_2\text{S} + \text{Br}_2 = 2\text{NaBr} + \text{S}$

17 ▾

17 из 22

В реакцию с хлороводородной кислотой вступает

- 1) хлорид калия
- 2) карбонат натрия
- 3) нитрат серебра
- 4) сульфат натрия
- 5) нитрат бария
- 6) бромид меди(II)

В ответе запишите номера веществ без пробелов в порядке увеличения

18 ▾

18 из 22

Электролитом не является

- AgNO_3
- SiO_2
- MgCl_2
- Ba(OH)_2

19 ▾

19 из 22

К слабым электролитам НЕ относятся

- CH₃COOH
- H₂CO₃
- H₂SO₄
- H₂S

20 ▾

20 из 22

Сокращённое ионное уравнение $3\text{Ag}^+ + \text{PO}_4^{3-} = \text{Ag}_3\text{PO}_4$ соответствует взаимодействию

- 1) Ag₂O и K₃PO₄
- 2) Ag и H₃PO₄
- 3) AgNO₃ и K₃PO₄
- 4) Ag₂O и H₃PO₄
- 5) CH₃COOAg и K₃PO₄
- 6) AgCl и H₃PO₄

В ответе запишите номера веществ без пробелов в порядке увеличения

21 ▾

21 из 22

Сульфат алюминия вступает в реакцию с каждым из двух веществ:

- 1) BaCl₂ и KOH
- 2) NaCl и Cu(OH)₂
- 3) Na₃PO₄ и Pb(NO₃)₂
- 4) Na₃PO₄ и HCl
- 5) Ba(NO₃)₂ и HNO₃
- 6) H₂SO₄ и HCl

В ответе запишите номера веществ без пробелов в порядке увеличения

22 ▾

22 из 22

Массовая доля азота в карбонате аммония равна?

Ответ введите с точностью одной цифры после запятой