

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Забелин Олег Алексеевич
Должность: Директор
Дата подписания: 21.10.2024 15:41:23
Уникальный программный ключ:
005e150f9fae21d1f43002d842a67e5f47f58982

**Автономная некоммерческая организация общеобразовательная
международная школа «Дружба»**

СОГЛАСОВАНО

общим собранием учредителей
протокол № 1
«01» июля 2024 г.

УТВЕРЖДЕНО

приказом директора № 03-О
«01» июля 2024 г.

Приложение ООП ООО

**Оценочные материалы
по химии
(9 класс)**

**Контрольная работа №1 по теме: Повторение основных вопросов курса 8 класса.
Введение в 9 класс**

Предмет: химия 9 кл

Вид контроля: входной

Назначение контрольной работы: оценить уровень освоения каждым обучающимся класса содержания учебного материала по темам: Строение атома, строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева, Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций, химические свойства веществ.

Спецификация КИМ для проведения контрольной работы

Каждый вариант контрольной работы содержит 11 заданий. Задания 1-8 оцениваются 1 баллом. Задания 9-10 оцениваются максимально 2 баллами. Задание 13 – максимальный балл 3. На выполнение контрольной работы отводится 45 минут.

Перечень элементов предметного содержания, проверяемых на контрольной работе

Код	Описание элементов предметного содержания
1.1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева
1.2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева
1.3	Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая
1.4	Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов
1.6	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений
3.1	Химические свойства простых веществ: металлов и неметаллов
3.2.1	Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных
3.2.2 3.2.1	Химические свойства оснований. Химические свойства кислот
1.2.2	Периодический закон Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов
4.5.2 4.5.3	Вычисление массовой доли растворенного вещества в растворе. Вычисление количества вещества, массы или объема вещества по количеству вещества, массе или объему одного из реагентов или продуктов реакции

Распределение заданий по уровням сложности, проверяемым элементам, уровню подготовки, типам заданий и времени выполнения представлено в таблице.

№ задания	Уровень сложности	Максимальный балл	КЭС	Примерное время выполнения задания
1	Базовый	1	1.1	3 мин
2	Базовый	1	1.2	3 мин
3	Базовый	1	1.3	3 мин
4	Базовый	1	1.4	3 мин
5	Базовый	1	1.6	3 мин
6	Базовый	1	3.1	3 мин
7	Базовый	1	3.2.1	3 мин
8	Базовый	1	3.2.2 3.2.3	3 мин
9	Повышенный	2	1.2.2	5 мин
10	Повышенный	2	3.1 3.2	5 мин
11	Повышенный	3	4.5.2 4.5.3	11 мин

Перевод баллов к 5-бальной отметке представлен в таблице

Баллы	отметка
14-15 баллов	Отметка «5»
11-13 баллов	Отметка «4»
8-12 баллов	Отметка «3»
0 – 7 баллов	Отметка «2»

1 вариант

1. Пять электронов находятся во внешнем электронном слое атома

- 1) бора
- 2) стронция
- 3) фосфора
- 4) неона

2. В каком ряду химических элементов усиливаются металлические свойства соответствующих им простых веществ?

- 1) калий → натрий → литий
- 2) сурьма → мышьяк → фосфор
- 3) углерод → кремний → германий
- 4) алюминий → кремний → углерод

3. Какой вид химической связи в оксиде бария?

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

4. Низшие степени окисления азота и серы соответственно равны

- 1) -3 и -2
- 2) +1 и +2
- 3) +3 и +2
- 4) -1 и -2

5. Названия только простых веществ записаны в ряду:

- 1) оксид магния, оксид серы(IV)
- 2) углекислый газ, угарный газ
- 3) железо, аммиак
- 4) алмаз, графит

6. Железо реагирует с

- 1) хлоридом кальция
- 2) бромом
- 3) оксидом натрия
- 4) гидроксидом натрия

7. Оксид серы(VI) реагирует с

- 1) нитратом натрия
- 2) хлором
- 3) оксидом алюминия
- 4) оксидом кремния

8. Гидроксид меди(II) реагирует с

- 1) оксидом бария
- 2) соляной кислотой
- 3) хлоридом калия
- 4) гидроксидом натрия

9. При выполнении задания из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите цифры, под которыми они указаны.

В ряду химических элементов алюминий-магний-натрий происходит уменьшение (ослабление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа электронных слоев в атомах
- 3) металлических свойств
- 4) степени окисления в высших оксидах
- 5) основного характера свойств высших гидроксидов

10. Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	РЕАГЕНТЫ
А) сульфат алюминия	1) CaCl_2
Б) оксид меди(II)	2) ZnO
В) карбонат натрия	3) SO_3
	4) NaOH

11. К раствору силиката калия массой 20,53 г и массовой долей 15% прилили избыток раствора нитрата кальция. Вычислите массу образовавшегося осадка.

2 вариант

1. 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

2. Неметаллические свойства фосфора выражены сильнее, чем неметаллические свойства

- 1) азота
- 2) кислорода
- 3) серы
- 4) кремния

3. Какой вид химической связи в оксиде хлора(VII)?

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

4. Атом углерода проявляет валентность, не равную IV, в молекуле

- 1) углекислого газа
- 2) угарного газа
- 3) метана
- 4) угольной кислоты

5. Даны вещества: сера, белый фосфор и азотная кислота. Среди них к простым веществам относятся(-ятся)

- 1) только сера
- 2) только белый фосфор
- 3) белый фосфор и азотная кислота
- 4) сера и белый фосфор

6. Какой из указанных металлов вступает в реакцию с соляной кислотой?

- 1) серебро
- 2) золото
- 3) алюминий
- 4) медь

7. Оксид железа(III) реагирует с

- 1) гидроксидом меди(II)
- 2) хлоридом магния
- 3) серной кислотой
- 4) оксидом алюминия

8. Для растворения гидроксида железа(II) можно использовать раствор

- 1) хлорида бария
- 2) серной кислоты
- 3) гидроксида натрия
- 4) нитрата натрия

9. При выполнении задания из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите цифры, под которыми они указаны.

В ряду химических элементов литий-кислород-фтор происходит увеличение (усиление)

- 1) числа протонов в ядрах атомов
- 2) числа электронных слоев в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) неметаллических свойств
- 5) основного характера свойств высших оксидов

10. Установите соответствие между названием вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	РЕАГЕНТЫ
А) углерод	1) серная кислота
Б) гидроксид калия	2) вода
В) хлорид алюминия	3) железо
	4) гидроксид натрия
	5) сера

11. Раствор соляной кислоты массой 116,8 г и массовой долей 10% добавили к избытку сульфида магния. Вычислите объём (н. у.) выделившегося газа.

Ключи 1 вариант

1)3 2)3 3)4 4)1 5)4 6)2 7)3 8)2 9)12 10)431 11)2,32

2)вариант

1)2 2)4 3)1 4)2 5)4 6)3 7)3 8)2 9)14 10)314 11)3,58

Контрольная работа №2 по теме: Металлы

Предмет: химия 9 кл

Вид контроля: текущий

Назначение контрольной работы: оценить уровень освоения каждым обучающимся класса содержания учебного материала по темам: Строение атома, строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева, Химические свойства металлов.

Спецификация КИМ для проведения контрольной работы

На выполнение контрольной работы отводится 45 минут

Каждый вариант контрольной работы состоит из 2 частей и содержит 11 заданий, различающихся формой и уровнем сложности.

Часть 1 содержит 8 заданий с выбором ответа (№1-8). Задания (№1-8) оцениваются в 1 балл. Задание № 9 на соответствие оценивается в 2 балла. Часть 2 содержит 2 задания (№10-11). Задание № 10 представляет собой генетический ряд металлов. Максимальный балл за задание №10 – 5 баллов.

Задание №11 представляет собой расчётную задачу. Максимальный балл за задание №11 – 3 балла

Перечень элементов предметного содержания, проверяемых на контрольной работе

Код	Описание элементов предметного содержания
1.1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева
1.2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева
1.3	Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая
1.4	Химические свойства простых веществ-металлов: щелочных и щелочноземельных металлов, алюминия, железа.
3.1.1	Основные классы неорганических веществ.
1.6	Химические свойства сложных веществ
3.2	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе
4.5.1	Человек в мире веществ, материалов и химических реакций.
5.3	Степень окисления химических элементов. Окислитель и восстановитель. Окислительно-восстановительные реакции.
2.6	Реакции ионного обмена и условия их осуществления. Взаимосвязь различных классов неорганических веществ.
4.5.2 4.5.3	Вычисление массовой доли вещества в растворе; количества вещества, массы и объема реагентов и продуктов реакции.

Распределение заданий по уровням сложности, проверяемым элементам, уровню подготовки, типам заданий и времени выполнения представлено в таблице.

№ задания	Уровень сложности	Максимальный балл	КЭС	Примерное время выполнения задания
1	Базовый	1	1.1	3 мин
2	Базовый	1	1.2	3 мин
3	Базовый	1	1.3	3 мин

4	Базовый	1	1.4	3 мин
5	Базовый	1	3.1.1	3 мин
6	Базовый	1	1.6	3 мин
7	Базовый	1	3.2	3 мин
8	Базовый	1	4.51	3 мин
9	Повышенный	2	5.3	5 мин
10	Повышенный	2	2.6	5 мин
11	Повышенный	3	4.5.2 4.5.3	11 мин

Перевод баллов к 5-бальной отметке представлен в таблице

Баллы	отметка
15 баллов	Отметка «5»
12-14 баллов	Отметка «4»
9-11 баллов	Отметка «3»
0 – 8 баллов	Отметка «2»