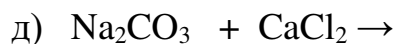
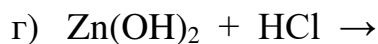
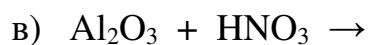
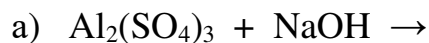


**Оценочные материалы по химии
подготовлены с учетом МР ФИОКО 2021г
Демоверсия
Входной контроль**

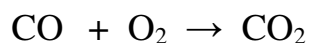
10 класс

1 вариант

1. Напишите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде (полном и сокращенном):



2. В уравнениях реакций расставьте коэффициенты методом электронного баланса:

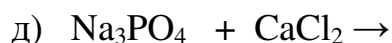
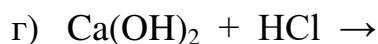
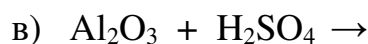
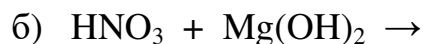
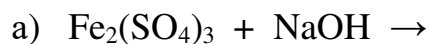


3. Определите степень окисления атомов в следующих соединениях:

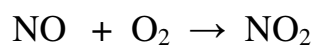


2 вариант

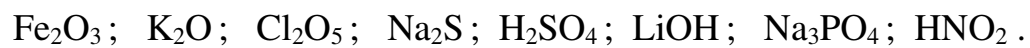
1. Напишите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде (полном и сокращенном):



2. В уравнениях реакций расставьте коэффициенты методом электронного баланса:



3. Определите степень окисления атомов в следующих соединениях:



**Оценочные материалы по химии
подготовлены с учетом МР ФИОКО 2021г
Демоверсия
Промежуточный контроль**

10класс

Часть А

При выполнении заданий этой части в бланке ответов №1 под номером выполняемого вами задания (А1-А10) поставьте знак «х» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа. Из 4-х вариантов ответов выберите один правильный.

А1. Общая формула алканов:

- 1) C_nH_{2n+2}
- 2) C_nH_{2n}
- 3) C_nH_{2n-2}
- 4) C_nH_n

А2. Веществу с названием 5-метилгексен-2 соответствует формула:

- 1) $CH_3-CH-CH_2-CH=CH-CH_3$
 |
 CH_3
- 2) $CH_3-C=CH-CH_2-CH_2-CH_3$
 |
 CH_3
- 3) $CH_2=CH-CH_2-CH_2-CH-CH_3$
 |
 CH_3
- 4) $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH-CH_3$
 |
 CH_3

А3. Для двух веществ: 2-метилбутен-1 и 2-метилбутен-2 – тип изомерии:

- 1) углеродного скелета
- 2) положения кратной связи
- 3) положения функциональной группы
- 4) геометрическая

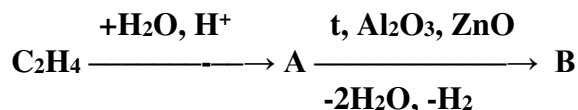
А4. У алкинов не идёт реакция:

- 1) гидрирования
- 2) гидрогалогенирования
- 3) нитрования
- 4) галогенирования

А5. Ацетилен обесцвечивает бромную воду. Продукт полного бромирования ацетилена называется:

- 1) 1,1-дибромэтан
- 2) 1,2-дибромэтен
- 3) 1,2-дибромэтан
- 4) 1,1,2,2-тетрабромэтан

А6. В цепочке превращений



вещества А и В соответственно:

- 1) этан, этилен
- 2) этан, ацетилен
- 3) этанол, этилен
- 4) этанол, бутадиен-1,3

Часть В

Ответом задания В1 является последовательность букв. В бланке ответов №2 запишите выбранные буквы в алфавитном порядке без пробелов и других символов.

В1. И с хлором и с водородом реагируют:

- А) бутадиен-1.3 и этан
- Б) этилен и ацетилен
- В) этан и пропен
- Г) этилен и метан
- Д) ацетилен и метан
- Е) пропан и пропиин

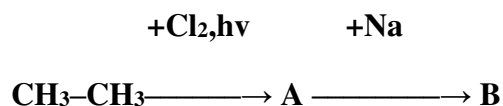
В бланке ответов №2 запишите буквы выбранных вами ответов без пробелов и других символов. Буквы в ответе могут повторяться.

В2. Установите соответствие между названием вещества и его формулой.

Название вещества	Класс вещества
1) ацетилен	А) C_2H_6
2) бутадиен-1,3	Б) C_2H_4
3) этилен	В) C_2H_2
4) этин	Г) CH_4
	Д) C_4H_6
	Е) C_4H_8

Часть С

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



**Оценочные материалы по химии
подготовлены с учетом МР ФИОКО 2021г
Демоверсия**

Входной контроль

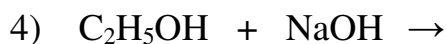
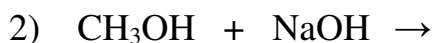
11класс

1 вариант

1. Назовите вещества:



2. Напишите уравнения реакций, укажите условия их протекания:



3. Решите цепочку превращений, укажите условия протекания реакций:

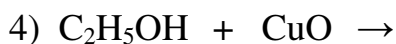
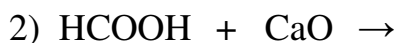
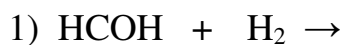


2 вариант

1. Назовите вещества:



2. Напишите уравнения реакций, укажите условия их протекания:



3. Решите цепочку превращений, укажите условия протекания реакций:



**Оценочные материалы по химии
подготовлены с учетом МР ФИОКО 2021г
Демоверсия**

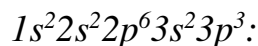
Промежуточный контроль

11класс

Часть А.

При выполнении заданий этой части в бланке ответов №1 под номером выполняемого вами задания (А1-А8) поставьте знак «х» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа. Из 4-х вариантов ответов выберите один правильный.

А1. Химический элемент имеющий электронную формулу



- 1) Р
- 2) V
- 3) As
- 4) Ar

А2. Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме кальция соответствует набору цифр

- 1) 8,8,2
- 2) 2,8,8,2
- 3) 2,8,18,2
- 4) 2,8,8

А3. Число электронов на внешнем уровне и число энергетических уровней в атоме азота соответственно равно:

- 1) 2 и 7
- 2) 7 и 2
- 3) 5 и 2
- 4) 2 и 5

А4. Степени окисления 0, +2, +3, +4, +5, +6, +7 может проявлять элемент

- 1) Fe
- 2) Br
- 3) Cl
- 4) Mn

А5. Из двух утверждений

А. Вещества с молекулярной решеткой – тугоплавкие, пластичные, твердые

Б. Вещества с ионной связью – тугоплавкие, хрупкие, твердые

- 1) Верно только А
- 2) Верно только Б
- 3) Верны оба утверждения
- 4) Неверны оба утверждения

A6. Ковалентно-полярную связь имеет вещество:

- 1) хлорид натрия
- 2) азот
- 3) хлороводород
- 4) хлор

A7. Молекулярную кристаллическую решетку имеет каждое из двух веществ:

- 1) графит и алмаз
- 2) хлор и углекислый газ
- 3) кремний и иод
- 4) хлорид бария и оксид бария

A8. Из двух утверждений

А. Высший оксид хлора – это кислотный оксид Cl_2O_7

Б. Низший оксид хлора – это основной оксид Cl_2O

- 1) Верно только А
- 2) Верно только Б
- 3) Верны оба утверждения
- 4) Неверны оба утверждения

Часть В.

Ответом задания В1 является последовательность букв. В бланке ответов №2 запишите выбранные буквы в алфавитном порядке без пробелов и других символов.

В бланке ответов №2 запишите буквы выбранных вами ответов без пробелов и других символов. Буквы в ответе могут повторяться.

В1. Установите соответствие между формулой вещества и типом химической связи в нем

Формула вещества

Тип химической связи

- 1) Al_2O_3
- 2) NaOH
- 3) H_2SO_3
- 4) Fe

- А) ковалентно-полярная
- Б) ковалентно-неполярная
- В) ионная
- Г) металлическая

В2. Установите соответствие между оксидом элемента и общей формулой его гидроксида

Формула оксида

Общие формулы гидроксида

- 1) Rb_2O
- 2) CaO
- 3) SO_2
- 4) Cl_2O_7

- А) $\text{H}\text{ЭO}_4$
- Б) $\text{H}\text{ЭO}_3$
- В) ЭOH
- Г) $\text{H}_2\text{ЭO}_3$
- Д) Э(OH)_2

E) H_2O_4

**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 603332450510203670830559428146817986133868575789

Владелец Садрисламова Валентина Федоровна

Действителен с 22.03.2021 по 22.03.2022