

Вариант 1

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Калий взаимодействует с серой, получается сульфид калия
2. Магний взаимодействует с, получается оксид магния
3. Из карбоната кальция получается оксид кальция и оксид углерода (IV)
4. Цинк взаимодействует с хлоридом железа (III), получается железо и хлорид цинка
5. Нитрат серебра (I) взаимодействует с бромидом калия, получается бромид серебра (I) и нитрат калия

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 2

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Натрий взаимодействует с фосфором, получается фосфид натрия
2. Кальций взаимодействует с, получается оксид кальция
3. Из гидроксида кальция получается оксид кальция и вода
4. Алюминий взаимодействует с бромидом цинка, получается цинк и бромид алюминия
5. Хлорид бария взаимодействует с сульфатом калия, получается хлорид калия и сульфат бария

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 3

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Кальций взаимодействует с хлором, получается хлорид кальция
2. Железо взаимодействует с, получается оксид железа (III)
3. Из гидроксида магния получается оксид магния и вода
4. Железо взаимодействует с фторидом кобальта (II), получается кобальт и фторид железа (II)
5. Иодид меди (II) взаимодействует с гидроксидом калия, получается иодид калия и гидроксид меди (II)

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (v), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (v) на (M)

Вариант 4

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Натрий взаимодействует с бромом, получается бромид натрия
2. Фосфор взаимодействует с, получается оксид фосфора (III)
3. Из гидроксида меди (II) получается оксид меди (II) и вода
4. Водород взаимодействует с оксидом меди (II), получается медь и вода
5. Хлорид кальция взаимодействует с карбонат калия, получается хлорид калия и карбонат кальция

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (v), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (v) на (M)

Вариант 5

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Калий взаимодействует с фтором, получается фторид калия
2. Азот взаимодействует с, получается оксид азота (II)
3. Из сульфита меди (II) получается оксид меди (II) и оксид серы (IV)
4. Водород взаимодействует с оксидом никеля (II) , получается никель и вода
5. Сульфид калия взаимодействует с хлоридом цинка, получается хлорид калия и сульфид цинка

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 6

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Литий взаимодействует с кремнием, получается силицид лития
2. Бор взаимодействует с, получается оксид бора (III)
3. Из гидроксида железа (II) получается оксид железа (II) и вода
4. Водород взаимодействует с оксидом марганца (IV) , получается марганца и вода
5. Сульфит калия взаимодействует с хлоридом меди, получается хлорид калия и сульфит меди

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 7

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Натрий взаимодействует с водородом, получается гидрид натрия
2. Алюминий взаимодействует с, получается оксид алюминия
3. Из гидроксида ртути (II) получается оксид ртути (II) и вода
4. Углерод взаимодействует с оксидом меди (II), получается медь и оксид углерода (II)
5. Гидроксид натрия взаимодействует с бромидом никеля (II), получается бромид натрия и гидроксид никеля (II)

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 8

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Калий взаимодействует с азотом, получается нитрид калия
2. Углерод взаимодействует с, получается оксид углерода (II)
3. Из гидроксида серебра (I) получается оксид серебра (I) и вода
4. Магний взаимодействует с оксидом ртути (II), получается ртуть и оксид магния
5. Иодид натрия взаимодействует с нитратом серебра (I), получается нитрат натрия и иодид серебра (I)

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 9

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Барий взаимодействует с иодидом, получается иодид бария
2. Кремний взаимодействует с, получается оксид кремния
3. Из оксида ртути получается ртуть и кислород
4. Водород взаимодействует с оксидом никеля (IV) , получается никель и вода
5. Гидроксид лития взаимодействует с хлоридом железа (II), получается хлорид лития и гидроксид железа (II)

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 10

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Литий взаимодействует с углеродом, получается карбид лития
2. Барий взаимодействует с, получается оксид бария
3. Из сульфида водорода получается сера и водород
4. Углерод взаимодействует с оксидом вольфрама (VI) , получается вольфрам и вода
5. Фторид натрия взаимодействует с хлоридом магния, получается хлорид натрия и фторид магния

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 11

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Барий взаимодействует с хлором, получается хлорид бария
2. Синец взаимодействует с, получается оксид свинца (II)
3. Из хлорид меди (I) получается медь и хлор
4. Алюминий взаимодействует с хлоридом хром (III) , получается хром и хлорид алюминия
5. Иодид натрия взаимодействует с хлоридом ртути (II), получается хлорид натрия и иодид ртути (II)

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 12

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Магний взаимодействует с азотом, получается нитрид магния
2. Цинк взаимодействует с, получается оксид цинка
3. Из бромида магния получается магний и бром
4. Барий взаимодействует с иодидом кобальта (III) , получается кобальт и иодид бария
5. Хлорид калия взаимодействует с нитратом свинца (II), получается нитрат калия и хлорид свинца (II)

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 13

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Кальций взаимодействует с фосфором, получается фосфид кальция
2. Углерод взаимодействует с, получается оксид углерода (IV)
3. Из иодида цинка получается иод и цинк
4. Железо взаимодействует с бромидом меди (II) , получается медь и бромид железа (II)
5. Бромид лития взаимодействует с хлоридом ртути (II), получается бромид ртути(II) и хлорид лития

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 14

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Алюминий взаимодействует с серой, получается сульфид алюминия
2. Фосфор взаимодействует с, получается оксид фосфора (V)
3. Из фторида хрома (II) получается фтор и хром
4. Водород взаимодействует с оксидом железа (III) , получается железо и вода
5. Фторид натрия взаимодействует с хлоридом кальция, получается фторид кальция и хлорид натрия

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 15

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Литий взаимодействует с бромом, получается бромид лития
2. Сера взаимодействует с, получается оксид серы (IV)
3. Из гидроксида марганца (II) получается оксид марганца (II) и вода
4. Углерод взаимодействует с оксидом свинца (II) , получается оксид углерода (II) и свинец
5. Гидроксид калия взаимодействует с хлоридом магния, получается гидроксид магния и хлорид калия

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (v), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (v) на (M)

Вариант 16

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Барий взаимодействует с водородом, получается гидрид бария
2. Железо взаимодействует с, получается оксид железа (II)
3. Из сульфида алюминия получается алюминий и сера
4. Цинк взаимодействует со фторидом олова (II) , получается оксид цинка и олово
5. Гидроксид натрия взаимодействует со фторидом цинка, получается гидроксид цинка и фторид натрия

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (v), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (v) на (M)

Вариант 17

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Железо взаимодействует с фтором, получается фторид железа (III)
2. Литий взаимодействует с, получается оксид лития
3. Из иодида серебра (I) получается серебро и иод
4. Водород взаимодействует с оксидом хрома (III) , получается вода и хром
5. Гидроксид лития взаимодействует с хлоридом ртути (II), получается гидроксид ртути (II) и хлорид лития

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 18

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Медь взаимодействует с иодом, получается иодид меди (II)
2. Бериллий взаимодействует с, получается оксид бериллия
3. Из гидроксида марганца (II) получается оксид марганца (II) и вода
4. Углерод взаимодействует со оксидом никеля (II) , получается оксид углерода (II) и никель
5. Гидроксид бария взаимодействует с оксидом серы (IV), получается сульфит бария и вода

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 19

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Кальций взаимодействует с кремнием, получается силицид кальция
2. Железо взаимодействует с, получается оксид железа (III)
3. Из бромида ртути (II) получается бром и ртуть
4. Водород взаимодействует с оксидом железа (II) , получается оксид углерода (II) и железо
5. Гидроксид кальция взаимодействует с оксидом углерода (IV), получается карбонат кальция и вода

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 20

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Магний взаимодействует с углеродом, получается карбид магния
2. Хром взаимодействует с, получается оксид хрома (III)
3. Из гидроксида меди (I) получается оксид меди (I) и вода
4. Углерод взаимодействует с оксидом ртути (II) , получается ртуть и оксид углерода (II)
5. Иодид кальция взаимодействует с сульфидом натрия, получается иодид натрия и сульфид кальция

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 21

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Хлор взаимодействует с водородом, получается хлорид водорода
2. Водород взаимодействует с, получается вода
3. Из карбоната цинка (II) получается оксид углерода (IV) и оксид цинка (II)
4. Натрий взаимодействует с водой, получается гидроксид натрия и водород
5. Фторид натрия взаимодействует с хлоридом хрома (III), получается хлорид натрия и фторид хрома (III)

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 22

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Бром взаимодействует с водородом, получается бромид водорода
2. Стронций взаимодействует с, получается оксид стронция
3. Из гидроксида кобальта (II) получается оксид кобальта (II) и вода
4. Калий взаимодействует с водой, получается гидроксид калия и водород
5. Сульфид калия взаимодействует с хлоридом железа (II), получается хлорид калия и сульфид железа (II)

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 23

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Углерод взаимодействует с водородом, получается карбид водорода
2. Мышьяк взаимодействует с, получается оксид мышьяка (IV)
3. Из сульфита никеля (II) получается оксид серы (IV) и оксид никеля (II)
4. Литий взаимодействует с водой, получается гидроксид лития и водород
5. Бромид лития взаимодействует с фторидом серебра, получается фторид лития и бромид серебра

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 24

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Бром взаимодействует с водородом, получается бромид водорода
2. Стронций взаимодействует с, получается оксид стронция
3. Из гидроксида кобальта (I) получается оксид кобальта (II) и вода
4. Калий взаимодействует с водой, получается гидроксид калия и водород
5. Гидроксид натрия взаимодействует с хлоридом железа (III), получается гидроксид железа (III) и хлорид натрия

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 25

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Сера взаимодействует с водородом, получается сульфид водорода
2. Кремний взаимодействует с, получается оксид кремния (IV)
3. Из сульфата кальция получается оксид серы (VI) и оксид кальция
4. Магний взаимодействует с водой, получается гидроксид магния и водород
5. Гидроксид калия взаимодействует с хлоридом марганца (II), получается гидроксид марганца (II) и хлорид калия

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)

Вариант 26

По предложенному тексту составьте уравнение химических реакций с помощью химических формул:

1. Кремний взаимодействует с водородом, получается силицид водорода
2. Азот взаимодействует с, получается оксид азота (I)
3. Из гидроксида олова (II) получается оксид олова (II) и вода
4. Кальций взаимодействует с водой, получается гидроксид кальция и водород
5. Гидроксид бария взаимодействует с иодидом калия, получается гидроксид калия и иодид бария

--- Не забудь, как пишутся простые веществ. Сложные вещества составляются с помощью валентности. Уравняй составленные схемы реакций.

--- Укажи для каждой реакции тип реакции.

--- Для 1 и 3 реакции сделай расчеты, подтверждающие закон сохранения массы веществ. Для этого рассчитайте и под каждой формулой подпишите количество вещества (ν), молярную массу (M) и массу (m). Чтобы рассчитать массу (m) перемножь (ν) на (M)