**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 1.**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

KOH, CO2, H2SO4, CuCl2; BaO, AL2(SO4) 3, HCL, H2SO3, Fe(OH)2, K2CO3,

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H2SO4, Fе(OH)3, Na2SiO3. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём и количество вещества (н.у.) для 22 г оксида углерода (IV).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 2**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

Fe(OH)3, H2 S, P2O5, Mg(OH)2, ZnCl2, H2SiO3, H2O, CaCO3, HNO3, CuSO4

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H3PO4, Ba(OH)2, K2SO4. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Рассчитайте количество вещества и массу NH3  объёмом 6,72 л (н.у.).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 3**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

NO, MgCl2, N2O5, Cu (OH)2, H2SO4, Ca(OH)2, H3PO4, NaNO3, , CaCL2, HNO2

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H2SiO3, Zn(OH)2, Na2CO3. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём (н.у.) и число молекул для 15 кг (NO) оксида азота (II).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 4**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

 KNO3, Fe(OH)2, CO2, BaO, AL(OH)3, BaSO4, HNO3, H2 S, AL2O3, AgCl

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: HNO3, Ca(OH)2, NaNO3. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём (н.у.) и число молекул для 12 г озона (O3).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 5**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

CaCO3, CuOН, CО, Н2SiO3, Ba(OH)2, H3PO4, MgO, ALCL3, Fe(OH)2, H2SO3

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H2СO3, Al(OH)3, CaSO4. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Рассчитайте количество вещества и массу СН4 объёмом 4,48 л (н.у.).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 6**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

 N2O5, CuOH, SO3, H3 PO4, Mg(NO3)2, FeCl3, H2SO4, Na2O, BaCl2, NaOH

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: HNO2, Fe(OH)2, Mg3 (PO4)2. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём и количество вещества (н.у.) для 9,2 г оксида азота (IV).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 7**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

 N2O3, Cu(OH)2, SO2, H2SO4, Zn(NO3)2, AlCl3, H2SO3, Fe2O3, MgCl2, LiOH

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H3PO4, Mg(OH)2, BaSO4. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём (н.у.) и число молекул для 3,4 кг сероводорода (H2S).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 1.**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

KOH, CO2, H2SO4, CuCl2; BaO, AL2(SO4) 3, HCL, H2SO3, Fe(OH)2, K2CO3,

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H2SO4, Fе(OH)3, Na2SiO3. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём и количество вещества (н.у.) для 22 г оксида углерода (IV).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 2**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

Fe(OH)3, H2 S, P2O5, Mg(OH)2, ZnCl2, H2SiO3, H2O, CaCO3, HNO3, CuSO4

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H3PO4, Ba(OH)2, K2SO4. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Рассчитайте количество вещества и массу NH3  объёмом 6,72 л (н.у.).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 3**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

NO, MgCl2, N2O5, Cu (OH)2, H2SO4, Ca(OH)2, H3PO4, NaNO3, , CaCL2, HNO2

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H2SiO3, Zn(OH)2, Na2CO3. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём (н.у.) и число молекул для 15 кг (NO) оксида азота (II).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 4**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

 KNO3, Fe(OH)2, CO2, BaO, AL(OH)3, BaSO4, HNO3, H2 S, AL2O3, AgCl

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: HNO3, Ca(OH)2, NaNO3. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём (н.у.) и число молекул для 12 г озона (O3).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 5**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

CaCO3, CuOН, CО, Н2SiO3, Ba(OH)2, H3PO4, MgO, ALCL3, Fe(OH)2, H2SO3

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H2СO3, Al(OH)3, CaSO4. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Рассчитайте количество вещества и массу СН4 объёмом 4,48 л (н.у.).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 6**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

 N2O5, CuOH, SO3, H3 PO4, Mg(NO3)2, FeCl3, H2SO4, Na2O, BaCl2, NaOH

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: HNO2, Fe(OH)2, Mg3 (PO4)2. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём и количество вещества (н.у.) для 9,2 г оксида азота (IV).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 7**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

 N2O3, Cu(OH)2, SO2, H2SO4, Zn(NO3)2, AlCl3, H2SO3, Fe2O3, MgCl2, LiOH

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H3PO4, Mg(OH)2, BaSO4. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём (н.у.) и число молекул для 3,4 кг сероводорода (H2S).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 1.**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

KOH, CO2, H2SO4, CuCl2; BaO, AL2(SO4) 3, HCL, H2SO3, Fe(OH)2, K2CO3,

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H2SO4, Fе(OH)3, Na2SiO3. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём и количество вещества (н.у.) для 22 г оксида углерода (IV).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 2**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

Fe(OH)3, H2 S, P2O5, Mg(OH)2, ZnCl2, H2SiO3, H2O, CaCO3, HNO3, CuSO4

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H3PO4, Ba(OH)2, K2SO4. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Рассчитайте количество вещества и массу NH3  объёмом 6,72 л (н.у.).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 3**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

NO, MgCl2, N2O5, Cu (OH)2, H2SO4, Ca(OH)2, H3PO4, NaNO3, , CaCL2, HNO2

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H2SiO3, Zn(OH)2, Na2CO3. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём (н.у.) и число молекул для 15 кг (NO) оксида азота (II).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 4**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

 KNO3, Fe(OH)2, CO2, BaO, AL(OH)3, BaSO4, HNO3, H2 S, AL2O3, AgCl

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: HNO3, Ca(OH)2, NaNO3. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём (н.у.) и число молекул для 12 г озона (O3).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 5**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

CaCO3, CuOН, CО, Н2SiO3, Ba(OH)2, H3PO4, MgO, ALCL3, Fe(OH)2, H2SO3

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H2СO3, Al(OH)3, CaSO4. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Рассчитайте количество вещества и массу СН4 объёмом 4,48 л (н.у.).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 6**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

 N2O5, CuOH, SO3, H3 PO4, Mg(NO3)2, FeCl3, H2SO4, Na2O, BaCl2, NaOH

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: HNO2, Fe(OH)2, Mg3 (PO4)2. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём и количество вещества (н.у.) для 9,2 г оксида азота (IV).

**Контрольная работа №3. «Соединения химических элементов».**

**Вариант 7**

1. Из перечня формул выпишите отдельно формулы оксидов, кислот, оснований и солей и дайте их названия.

 N2O3, Cu(OH)2, SO2, H2SO4, Zn(NO3)2, AlCl3, H2SO3, Fe2O3, MgCl2, LiOH

1. Укажите заряды ионов и степени окисления атомов химических элементов для веществ с формулами: H3PO4, Mg(OH)2, BaSO4. Для гидроксидов (кислоты и основания) запишите формулы соответствующих им оксидов, а для соли – формулу гидроксида металла.
2. Найдите объём (н.у.) и число молекул для 3,4 кг сероводорода (H2S).