**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-1**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 4ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли магния соответствующей этой кислоте, определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: Н2СО3 ➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества карбоната магния MgCO3, если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-2**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 5ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли кальция соответствующей этой кислоте, определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: НNО3 +Ca(OH)2 ➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества нитрата кальция Сa (NO3)2, если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-3**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 2ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли хлорид … соответствующей этому основанию, определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: Ве+ Сl2➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества хлорида берилия ВеСl2 если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-4**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 8ē 1ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли хлорид … соответствующей этому основанию, определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: Na+ Сl2➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества хлорида натрия NaСl если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-5**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 8ē 2ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли хлорид … соответствующей этому основанию, определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: Mg+ Сl2➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества хлорида натрия MgСl2 если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-6**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 8ē 3ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу средней соли сульфат … соответствующей этому основанию (кислоте), определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: Al2 (SO4)3 + LiOH➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества сульфата алюминия если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-7**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 8ē 4ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли натрия соответствующей этой кислоте, определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: Na2 SiO3+ HCl➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества силиката натрия если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-8**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 8ē 5ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли калия соответствующей этой кислоте, определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: K3 PO4+ HCl➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества фосфата калия если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-9**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 8ē 6ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли магния соответствующей этой кислоте, определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: Mg SO4+ KOH➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества сульфата магния если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-10**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 8ē 7ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли магния соответствующей этой кислоте, определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: HClO4+ MgO➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества хлората магния если известна его масса 5г.

**Итоговая контрольная работа за 8 класс**

**в-11**

1. (1 балл)Укажите какой элемент имеет электронное строение: 2ē 8ē 8ē2ē

2.(1 балл) для этого элемента найдите число протонов, нейтронов и электронов

3. (1 балл) нарисуйте диаграмму Бора для этого же элемента

4 (1 балл) составьте для него электронную формулу (конфигурацию) атома

5.(1 балл) Укажите формулу Льюиса

6. (2 балла)Укажите этот элемент металл или неметалл и объясните почему

7.(5 баллов)Укажите формулу высшего оксида, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, кислотный или основный оксид, назовите этот оксид

8. (4 балла)Укажите формулу кислоты или основания соответствующей этому оксиду, расставьте степени окисления, какой вид связи в этом соединении, назовите вещество.

9. (3 балла)Напишите формулу соли нитрата ….. соответствующего этому основанию (кислоте), определите тип связи в соли, назовите эту соль.

10.(1 балл) Рассчитайте молекулярную массу этой соли.

11. (4 балла)Закончите уравнение химической реакции, расставьте коэффициенты, назовите вещества, укажите тип химической реакции: Ca(NO3 )2+ HCl➞

12.(2 балла) Рассчитайте количество вещества нитрата кальция если известна его масса 5г.

**Образовательная программа: адаптированная (для детей с ОВЗ)**

**Химия 8 класс**

(Адаптированная программа)

**Часть А**

***1. Выберите в каком ряду расположены только тела?***

|  |  |
| --- | --- |
| 1)поваренная соль, сахар, свеча  2)вода, железо, сера | 3)медь, гвоздь, кислород  4)кирпич, медная монета, стакан. |

***2.Выберите пару химических явлений:***

|  |  |
| --- | --- |
| 1)гниение мяса, плавление свечи  2)скисание молока, горение дров | 3)испарение воды, гниение листьев  4)отстаивание ила в реке, ржавление |

***3. Выберите пару простых веществ:***

|  |  |
| --- | --- |
| 1)вода и водород  2)водород и кислород | 3)кислород и углекислый газ  4)углекислый газ и вода |

***4.Какой химический символ принадлежит химическому элементу-мышьяк?***

|  |  |
| --- | --- |
| 1)As  2)Aca | 3)Ag  4)At |

***5. Какую смесь представляет собой воздух?***

|  |  |
| --- | --- |
| 1)кислорода и азота  2)кислорода,  азота и воды | 3)кислорода,  азота,  паров  воды и углекислого газа  4) кислорода,  азота,  паров  воды и углекислого газа, инертных газов, твердой примеси в виде пыли |

***6.Что является чистым веществом в отличие от смеси?***

|  |  |
| --- | --- |
| 1)воздух  2)молоко | 3)морская вода  4)пищевая сода |

***7. Выбери признаки химических реакций:***

|  |  |
| --- | --- |
| 1)образование осадка, запаха  2) образование осадка, запаха, выделение газа | 3) образование осадка, запаха, выделение газа, теплоты  4)  образование осадка, запаха, выделение газа, теплоты, изменение цвета. |

***8. Электронное строение 2ē 8ē 5ē, имеют атомы элемента неметалла:***

|  |  |
| --- | --- |
| 1) S 2) P | 3)N 4)Cl |

***9.Как изменяется радиус атома в ряду Al – Si – P***

|  |  |
| --- | --- |
| 1) не изменяется  2) уменьшается | 3) сначала увеличивается, потом уменьшается  4) увеличивается |

***10. Вещество с полярной ковалентной связью имеет формулу:***

|  |  |
| --- | --- |
| 1) СаCl2 2)Br2 | 3) Be 4) PCl3 |

***11. Вещество, называемое оксидом фосфора (V), имеет формулу:***

|  |  |
| --- | --- |
| 1) Р2О3 2) РО5 | 3) Р2О7 4) Р2О5 |

***12.Гидроксид магния это:***

|  |  |
| --- | --- |
| 1) кислота 2) оксид | 3) основание 4) соль |

***13. Выберите из приведенных формул формулу сульфида натрия***

|  |  |
| --- | --- |
| 1) Na2SO3 2) Na2SO4 | 3) NaHSO4 4) Na2S |

***14.Раствор щелочи окрашивает фенолфталеин в:***

|  |  |
| --- | --- |
| 1) синий 2) красный | 3) малиновый 4) оранжевый цвет |

***15.Выбери элемент проявляющий наибольшие неметаллические свойства***

|  |  |
| --- | --- |
| 1) Al 2) S | 3) Cl 4) F |

**Часть B**

***1. Установите соответствие какой кислоте, какая соответствует соль:***

|  |  |
| --- | --- |
| а) H2SO4 б) Н3РО4 | 1) KNO3 2) AlPO4 3) CaSO4 4)MgCO3 5)Na2S |

***2. Установите соответствия между формулой вещества и классом соединения:***

|  |  |
| --- | --- |
| а) КОН  б) Ba(NO3)2  в) HClO4  г) MgO  д) Mg(OH)2  е) SO3 | 1) соль  2) кислота  3) основной оксид  4) кислотный оксид  5) нерастворимое основание  6) растворимое основание |

**Часть С**

***1. Найдите относительную молекулярную массу гидроксида натрия NaOH***

***2. Расставьте степени окисления в соединениях:***  СО2, НCl Al2O3 SO3 SO2

***3. Перепишите схемы уравнений реакций расставьте коэфициенты и укажите к какому типу реакций относится каждая из них:***

HgO➞Hg+O2;; Mg+O2➞MgO; Al+CuCl2 ➞AlCl3+Cu