**Контрольная работа № 2**

**I вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи кальция и хлора.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу MgCl2 и массовую долю хлора в соеденении MgCl2.

3.Определети степени окисления:

P2O5 ,MgSO4 ,ZnO , H3PO4 ,Cl2 ,CO2

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 22,4 г. оксида магния MgO

5.Составьте химические формулы соединений:

а) кальция с кислородом

б) лития с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**I вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи кальция и хлора.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу MgCl2 и массовую долю хлора в соеденении MgCl2.

3.Определети степени окисления:

P2O5 ,MgSO4 ,ZnO , H3PO4 ,Cl2 ,CO2

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 22,4 г. оксида магния MgO

5.Составьте химические формулы соединений:

а) кальция с кислородом

б) лития с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**I вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи кальция и хлора.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу MgCl2 и массовую долю хлора в соеденении MgCl2.

3.Определети степени окисления:

P2O5 ,MgSO4 ,ZnO , H3PO4 ,Cl2 ,CO2

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 22,4 г. оксида магния MgO

5.Составьте химические формулы соединений:

а) кальция с кислородом

б) лития с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**I вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи кальция и хлора.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу MgCl2 и массовую долю хлора в соеденении MgCl2.

3.Определети степени окисления:

P2O5 ,MgSO4 ,ZnO , H3PO4 ,Cl2 ,CO2

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 22,4 г. оксида магния MgO

5.Составьте химические формулы соединений:

а) кальция с кислородом

б) лития с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**I вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи кальция и хлора.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу MgCl2 и массовую долю хлора в соеденении MgCl2.

3.Определети степени окисления:

P2O5 ,MgSO4 ,ZnO , H3PO4 ,Cl2 ,CO2

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 22,4 г. оксида магния MgO

5.Составьте химические формулы соединений:

а) кальция с кислородом

б) лития с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**I вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи кальция и хлора.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу MgCl2 и массовую долю хлора в соеденении MgCl2.

3.Определети степени окисления:

P2O5 ,MgSO4 ,ZnO , H3PO4 ,Cl2 ,CO2

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 22,4 г. оксида магния MgO

5.Составьте химические формулы соединений:

а) кальция с кислородом

б) лития с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**I вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи кальция и хлора.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу MgCl2 и массовую долю хлора в соеденении MgCl2.

3.Определети степени окисления:

P2O5 ,MgSO4 ,ZnO , H3PO4 ,Cl2 ,CO2

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 22,4 г. оксида магния MgO

5.Составьте химические формулы соединений:

а) кальция с кислородом

б) лития с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**I вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи кальция и хлора.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу MgCl2 и массовую долю хлора в соеденении MgCl2.

3.Определети степени окисления:

P2O5 ,MgSO4 ,ZnO , H3PO4 ,Cl2 ,CO2

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 22,4 г. оксида магния MgO

5.Составьте химические формулы соединений:

а) кальция с кислородом

б) лития с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**II вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи магния и кислорода.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу AlCl3 и массовую долю хлора в соеденении AlCl3.

3.Определети степени окисления:

CaCO3 ,N2 , SO3 ,NaOH , FeCl3 ,Fe2O3

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 45 г. хлорид кальция CaCl2

5.Составьте химические формулы соединений:

а) цинка с кислородом

б) калия с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**II вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи магния и кислорода.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу AlCl3 и массовую долю хлора в соеденении AlCl3.

3.Определети степени окисления:

CaCO3 ,N2 , SO3 ,NaOH , FeCl3 ,Fe2O3

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 45 г. хлорид кальция CaCl2

5.Составьте химические формулы соединений:

а) цинка с кислородом

б) калия с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**II вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи магния и кислорода.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу AlCl3 и массовую долю хлора в соеденении AlCl3.

3.Определети степени окисления:

CaCO3 ,N2 , SO3 ,NaOH , FeCl3 ,Fe2O3

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 45 г. хлорид кальция CaCl2

5.Составьте химические формулы соединений:

а) цинка с кислородом

б) калия с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**II вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи магния и кислорода.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу AlCl3 и массовую долю хлора в соеденении AlCl3.

3.Определети степени окисления:

CaCO3 ,N2 , SO3 ,NaOH , FeCl3 ,Fe2O3

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 45 г. хлорид кальция CaCl2

5.Составьте химические формулы соединений:

а) цинка с кислородом

б) калия с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**II вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи магния и кислорода.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу AlCl3 и массовую долю хлора в соеденении AlCl3.

3.Определети степени окисления:

CaCO3 ,N2 , SO3 ,NaOH , FeCl3 ,Fe2O3

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 45 г. хлорид кальция CaCl2

5.Составьте химические формулы соединений:

а) цинка с кислородом

б) калия с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**II вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи магния и кислорода.

2.Определите относительно молекулярную, относительно молекулярную, молекулярную массу AlCl3 и массовую долю хлора в соеденении AlCl3.

3.Определети степени окисления:

CaCO3 ,N2 , SO3 ,NaOH , FeCl3 ,Fe2O3

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 45 г. хлорид кальция CaCl2

5.Составьте химические формулы соединений:

а) цинка с кислородом

б) калия с кислородом

**Контрольная работа № 2**

**II вариант**

1.Составьте схему образования ионной связи магния и кислорода.

2.Определите относительно молекулярную, молекулярную массу AlCl3 и массовую долю хлора в соеденении AlCl3.

3.Определети степени окисления:

CaCO3 ,N2 , SO3 ,NaOH , FeCl3 ,Fe2O3

4.Вычислети,какое количество вещества составляют 45 г. хлорид кальция CaCl2

5.Составьте химические формулы соединений:

а) цинка с кислородом

б) калия с кислородом