Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт I

1) Вызначце адносныя молекулярныя (флрмульныя) рэчываў N2, Ca(NO3)2.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт II

1) Вызначце адносныя малекулярныя (формульныя) масы рэчываў C12, Al(NO3)3.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт I

1) Вызначце адносныя молекулярныя (флрмульныя) рэчываў N2, Ca(NO3)2.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт II

1) Вызначце адносныя малекулярныя (формульныя) масы рэчываў C12, Al(NO3)3.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт I

1) Вызначце адносныя молекулярныя (флрмульныя) рэчываў N2, Ca(NO3)2.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт II

1) Вызначце адносныя малекулярныя (формульныя) масы рэчываў C12, Al(NO3)3.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт I

1) Вызначце адносныя молекулярныя (флрмульныя) рэчываў N2, Ca(N03)2.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт II

1) Вызначце адносныя малекулярныя (формульныя) масы рэчываў C12, Al(NO3)3.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт I

1) Вызначце адносныя молекулярныя (флрмульныя) рэчываў N2, Ca(NO3)2.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт II

1) Вызначце адносныя малекулярныя (формульныя) масы рэчываў C12, Al(NO3)3.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт I

1) Вызначце адносныя молекулярныя (флрмульныя) рэчываў N2, Ca(NO3)2.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?

Валентнасць 7 клас

1.Растаўце індэксы:

I II III II IV I

NaS, FeO, SiH

2. Вызначце валентнасць атамаў элементаў па формулах наступных рэчываў: Cu2O, BaS, AlCl3.

3. Улічваючы, што хлор аднавалентны, састаўце формулы яго злучэнняў з хімічнымі элементамі Ca, C(IV), Al.

4. Састаўце формулы злучэнняў з кіслародам для элементаў Cu(II), Si, Cl(V).

5. Вызначце валентнасць атамаў у злучэннях CS2,CO,SO3. Укажыце элементы з пераменнай валентнасцю.

Варыянт II

1) Вызначце адносныя малекулярныя (формульныя) масы рэчываў C12, Al(NO3)3.

2) Укажыце, якое з гэтых адносіца да складанага?Чаму?