Входной контроль

**Вариант 1**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **6,** указать название, период, группу и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

Cu(OH)2

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

III II

Al O

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* SiO2 *б)* H2SO4 *в)* CrCl3 *г)* NH4OH

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* K2SO4

*б)* CaCO3

Входной контроль

**Вариант 2**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **8**, указать название, период, группу, и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

Са(OH)2

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

V II

P O

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* HMnO4 *б)* CaO *в)* RbOH*г)* FeCl3

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* NaOH

*б)* CaO

Входной контроль

**Вариант 3**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **11,** указать название, период, группу и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

HNO3

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

VI II

S O

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* Fe(NO3)3 *б)* HClO4 *в)* NH4OH *г)* K2O

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* Mn2O7

*б)* Sr(OH)2

Входной контроль

**Вариант 4**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **12**, указать название, период, группу, и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

H3PO4

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

III I

N H.

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* H2SO4 *б)* FeS *в)* Ag2O *г)* Mg(OH)2

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* ZnO

*б)* H2SeO4

Входной контроль

**Вариант 5**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **13,** указать название, период, группу и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

LiOH

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

III II

Fe O

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* RbOH *б)* Na3PO4 *в)* MgO *г)* HNO3

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* Na3PO4

*б)* BaCl2

Входной контроль

**Вариант 6**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **14**, указать название, период, группу, и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

Fe2(SO4)3

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

IV II

C O

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* K2CO3 *б)* H3PO4 *в)* NiO*г)* NaOH

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* K2CO3

*б)* Pb(NО3)2

Входной контроль

**Вариант 7**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **15,** указать название, период, группу и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

TiO2

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

I II

H S

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* CuO *б)* HNO3 *в)* Al2(SO4)3 *г)* NaOH

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* Cd(OH)2

*б)* HCl

Входной контроль

**Вариант 8**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **16**, указать название, период, группу, и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

Al(OH)3

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

I II

H O

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* KOH *б)* H2SO4 *в)* NaCl *г)* V2O5

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* SnO

*б)* HCl

Входной контроль

**Вариант 9**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **29,** указать название, период, группу и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

BaCl2

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

I I

Na Cl

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* Cr(OH)3 *б)* Na3PO4 *в)* CO *г)* HClO4

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* Ca(OH)2

*б)* SO2

Входной контроль

**Вариант 10**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **19**, указать название, период, группу, и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

AlCl3

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

II I

Ca Br

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* KCN *б)* H2SO4 *в)* SO2 *г)* NH4OH

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* MnCl2

*б)* CsOH

Входной контроль

**Вариант 11**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **30,** указать название, период, группу и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

CdSO4

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

I II

H S

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* KMnO4 *б)* H2SO4 *в)* SiO2 *г)* Fe(OH)3

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* AlCl3

*б)* AgNO3

Входной контроль

**Вариант 12**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **25,** указать название, период, группу, и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

H2S

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

III I

Al Cl

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* NaO *б)* ZnSO3 *в)* KOH*г)* H3AsO4

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* NaCl

*б)* H2SO4

Входной контроль

**Вариант 13**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **26,** указать название, период, группу и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

NH4Cl

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

VI II

Si O

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* H2CrO4 *б)* PbS *в)* KOH *г)* WO3

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* LiOH

*б)* NaOH

Входной контроль

**Вариант 14**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **28**, указать название, период, группу, и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

BaCl2

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

I II

Na O

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* HMnO4 *б)* CaO *в)* RbOH*г)* FeCl3

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* NaOH

*б)* CaO

Входной контроль

**Вариант 15**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **50,** указать название, период, группу и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

Al2O3

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

II I

Mg Cl

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* HBr *б)* Be(NO3)2 *в)* NaOH *г)* CaO

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* SnO

*б)* HCl

Входной контроль

**Вариант 16**

**1**. Пользуясь таблицей Менделеева для элемента с порядковым номером **82**, указать название, период, группу, и подгруппу.

**2.** Пользуясь таблицей Менделеева, рассчитать относительную молекулярную массу

ZnSO3

**3.** Зная валентность, составить формулу сложного вещества, состоящего из двух химических элементов:

II I

Zn Cl

**4.** Расположите вещества в порядке: оксид - основание - кислота - соль

*а)* Na2SO3 *б)* H2SO4 *в)* KOH*г)* HgO

**5.** Назвать вещества по международной номенклатуре:

*а)* K2CO3

*б)* Ca(OH)2

Учитель химии и биологии школы №10 г. Белово

Михайлец И.В.