

Самостоятельная работа по химии Знаки химических элементов 8 класс

1 вариант

1. Заполните таблицу

Название химического элемента	Химический символ	Произношение химического символа
Медь		
Водород		
Калий		
Углерод		
Серебро		

2. Установите соответствие между названием химического элемента, положением в Периодической системе и его символом:

Химический элемент

- 1) магний
- 2) азот
- 3) железо
- 4) гелий

Положение в Периодической системе

- А) 1-й период; VIII группа, главная подгруппа
- Б) 4-й период; VIII группа, побочная подгруппа
- В) 3-й период; II группа, главная подгруппа
- Г) 2-й период; V группа, главная подгруппа

Химический символ

- а) Fe
- б) Mg
- в) He
- г) N

3. Предложите не менее трех классификаций, в основе которых лежат различные признаки, связанные с положением элементов: Be, Se, V, N, As, Cr, Mg в Периодической системе.

Самостоятельная работа по химии Знаки химических элементов 8 класс

2 вариант

1. Заполните таблицу

Название химического элемента	Химический символ	Произношение химического символа
Кислород		
Кремний		
Алюминий		
Сера		
Цинк		

2. Установите соответствие между названием химического элемента, положением в Периодической системе и его символом:

Химический элемент

- 1) фтор
- 2) хром
- 3) бор
- 4) натрий

Положение в Периодической системе

- А) 4-й период; VI группа, побочная подгруппа
- Б) 2-й период; VII группа, главная подгруппа
- В) 3-й период; I группа, главная подгруппа
- Г) 2-й период; III группа, главная подгруппа

Химический символ

- а) F
- б) Na
- в) Cr
- г) B

3. Предложите не менее трех классификаций, в основе которых лежат различные признаки, связанные с положением элементов: Br, S, O, Cl, Si, Cr, Mn в Периодической системе.

Самостоятельная работа по химии Знаки химических элементов 8 класс

3 вариант

1. Заполните таблицу

Название химического элемента	Химический символ	Произношение химического символа
Кальций		
Железо		
Азот		
Серебро		
Фосфор		

2. Установите соответствие между названием химического элемента, положением в Периодической системе и его символом:

Химический элемент

- 1) серебро
- 2) кремний
- 3) кислород
- 4) аргон

Положение в Периодической системе

- А) 3-й период; IV группа, главная подгруппа
- Б) 5-й период; I группа, побочная подгруппа
- В) 3-й период; VIII группа, главная подгруппа
- Г) 2-й период; VI группа, главная подгруппа

Химический символ

- а) O
- б) Ag
- в) Ar
- г) Si

3. Предложите не менее трех классификаций, в основе которых лежат различные признаки, связанные с положением элементов: Ca, C, Al, Sc, Ti, Be, Mg в Периодической системе.

Самостоятельная работа по химии Знаки химических элементов 8 класс

4 вариант

1. Заполните таблицу

Название химического элемента	Химический символ	Произношение химического символа
Магний		
Натрий		
Марганец		
Хлор		
Кремний		

2. Установите соответствие между названием химического элемента, положением в Периодической системе и его символом:

Химический элемент

- 1) литий
- 2) сера
- 3) бериллий
- 4) медь

Положение в Периодической системе

- А) 2-й период; II группа, главная подгруппа
- Б) 2-й период; I группа, главная подгруппа
- В) 4-й период; 1 группа, побочная подгруппа
- Г) 3-й период; VI группа, главная подгруппа

Химический символ

- а) Cu
- б) S
- в) Be
- г) Li

3. Предложите не менее трех классификаций, в основе которых лежат различные признаки, связанные с положением элементов: P, Si, V, Sc, Na, Ge, Си в Периодической системе.

Ответы на самостоятельную работу по химии Знаки химических элементов

Вариант 1.

1. Cu — купрум, H — аш, K — калий, C — це, Ag — аргентум.

2.

1) B — б,

2) Г — г,

3) Б — а,

4) А — в.

3. Возможные классификации:

а) элементы главных (Be, Se, N, As, Mg) и побочных подгрупп (V, Cr),

б) элементы малых (Be, N, Mg) и больших (Se, V, As, Cr) периодов,

в) элементы одного периода (2 — Be, N; 3 — Mg; 4 — Se, V, As, Cr),

г) элементы одной группы (II — Be, Mg, V — N, As, V, VI — Se, Cr).

Вариант 2.

1. O — о, Si — силициум, Al — алюминий, S — эс, Zn — цинк.

2.

1) Б — а,

2) А — в,

3) Г — г,

4) В — б.

3. Возможные классификации:

а) элементы главных (Br, S, O, Cl, Si) и побочных подгрупп (Mn, Cr),

б) элементы малых (S, O, Cl, Si) и больших (Br, Mn, Cr) периодов,

в) элементы одного периода (2 -0; 3 — Si, S, Cl; 4 — Br, Mn, Cr),

г) элементы одной группы (IV — Si, VI — O, S, Cr, VII — Br, Cl, Mn).

Вариант 3.

1. Ca — кальций, Fe — феррум, N — эн, Ag — аргентум, P — пэ.

2.

1) Б — б,

2) А — г,

3) Г — а,

4) В — в.

3. Возможные классификации:

а) элементы главных (Ca, C, Al, Be, Mg) и побочных подгрупп (Sc, Ti),

б) элементы малых (C, Al, Be, Mg) и больших (Ca, Sc, Ti) периодов,

в) элементы одного периода (2 — C, Be; 3 — Al, Mg; 4 — Ca, Sc, Ti),

г) элементы одной группы (II — Be, Ca, Mg, III — Al, Sc, IV — C, Ti).

Вариант 4.

1. Mg — магний, Na — натрий, Mn — марганец, Cl — хлор, Si — силициум.

2.

1) Б — г,

2) Г — б,

3) А — в,

4) В — а.

3. Возможные классификации:

а) элементы главных (P, Si, Na, Ge) и побочных подгрупп (V, Sc, Cu),

б) элементы малых (P, Si, Na) и больших (V, Sc, Ge, Cu) периодов,

в) элементы одного периода (3 — P, Si, Na; 4 — Cu, Ge, Sc, V),

г) элементы одной группы (I — Na, Cu, III — Sc, IV — Si, Ge, V — P, V).