

**Открытая межвузовская олимпиада школьников СФО**

**«Будущее Сибири»**

**I (отборочный) этап, 2014–2015 учебный год**

**Олимпиадные задания по химии.**

**9 класс (1 вариант).**

**Задание 1.** Вооружитесь Периодической системой и попробуйте отыскать в предложенной Вам головоломке названия 10 биологически важных химических элементов. Правила простые:

- каждая следующая буква в названии элемента находится по соседству с предыдущей, вверху, внизу, справа или слева (но не по диагонали);

- каждую букву можно использовать только 1 раз.

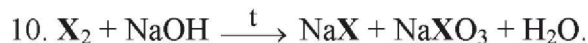
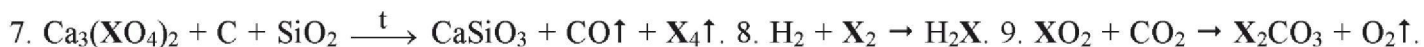
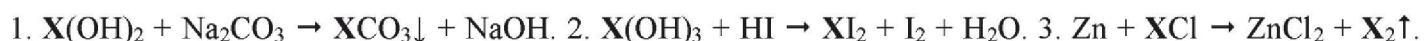
Чтобы Вам было немного легче, можете взять карандаш или ручку и вычеркивать обнаруженные Вами названия элементов ломаными непрерывающимися линиями, составленными из горизонтальных и вертикальных отрезков. Первое слово мы Вам уже подсказали.

**а)** Перепишите названия обнаруженных Вами элементов в рабочую тетрадь с решениями.

**б)** Из оставшихся не востребуемыми букв сложите фамилию английского химика, являющегося одним из открывателей кислорода.

В	О	Д	О	Р	О	Д	П
К	И	С	Л	Р	А	З	О
И	Н	А	О	Р	Ф	С	Т
Ф	О	Т	К	А	Д	Е	Р
Ф	С	Р	И	Л	И	Й	А
О	Р	С	Й	Л	Т	Ж	Е
Л	О	Р	Ц	Ь	К	О	Л
Х	И	Й	И	Л	А	З	Е

Для каждого из этих 10 элементов ниже приведено по **одной** реакции, в которой они зашифрованы буквой **Х**.



**в)** Вставьте химический символ элемента в соответствующую химическую реакцию.

**г)** Уравняйте реакции (расставьте коэффициенты).

**Задание 2. а)** Напишите уравнение реакции, проходящей при растворении оксида кальция CaO в соляной кислоте.

**б)** Вычислите массовую долю хлорида кальция в растворе, который получится после растворения 5,6 г оксида кальция в 100 мл 24,25 % соляной кислоты (плотность такой соляной кислоты 1,12 г/мл).

**в)** Какие вещества, кроме хлорида кальция, присутствуют в конечном растворе, и каковы их массовые доли?

**Задание 3.** При взаимодействии металла **А** с простым веществом **Б<sub>2</sub>** (**Б** – неметалл) образуется соединение **В**, массовая доля металла **А** в котором составляет 34,43 %. Реагируя с водородным соединением того же неметалла **Г** металл **А** образует соль **АБ<sub>2</sub>**, массовая доля металла **А** в которой составляет 44,06 %. Взаимодействие растворов солей **В** и **АБ<sub>2</sub>** с раствором нитрата серебра приводит к выпадению белого творожистого осадка **АгБ** с массовой долей серебра 75,26 %. При действии на растворы **В** и **АБ<sub>2</sub>** раствора натриевой щелочи выпадают красновато-коричневый и зеленовато-белый осадки **Д** и **Е** соответственно. Если оставить влажный осадок **Е** на открытом воздухе, то он реагирует с кислородом и водой, постепенно превращаясь в вещество **Д**. Нагревание веществ **Д** и **Е** приводит к выделению водяных паров и образованию соединений **Ж** и **З** соответственно.

**а)** Установите металл **А**, неметалл **Б**, составы соединений **В**, **Г**, **Д**, **Е**, **Ж** и **З**.

**б)** Назовите соединения **В**, **Г**, **Д**, и **З**.

**в)** Напишите уравнения всех описанных химических реакций.

Вузовский этап межрегиональной межвузовской олимпиады школьников  
Сибирского федерального округа «Будущее Сибири» 2014-2015 г.

Олимпиадные задания по химии.

9 класс (2 вариант).

**Задание 1.** Вооружитесь Периодической системой и попробуйте отыскать в предложенной Вам головоломке названия 10 самых распространенных химических элементов в земной коре. Правила простые:

- каждая следующая буква в названии элемента находится по соседству с предыдущей, вверху, внизу, справа или слева (но не по диагонали);

- каждую букву можно использовать только 1 раз.

Чтобы Вам было немного легче, можете взять карандаш или ручку и вычеркивать обнаруженные Вами названия элементов ломаными непрерывающимися линиями, составленными из горизонтальных и вертикальных отрезков. Первое слово мы Вам уже подсказали.

а) Перепишите названия обнаруженных Вами элементов в рабочую тетрадь с решениями.

б) Из оставшихся невостребованными букв сложите фамилию французского химика, являющегося основателем закона постоянства состава.

Для каждого из этих 10 элементов ниже приведено по **одной** реакции, в которой они зашифрованы буквой **X**.

- $XSO_4 + NH_3 + H_2O = (NH_4)_2SO_4 + X(OH)_2\downarrow$ .
- $XCl_3 + Na_2S = XS\downarrow + S\downarrow + NaCl$ .
- $SX_2 + X_2 = SX_3$ .
- $NH_4Br + XO = NH_3\uparrow + XBr_2 + H_2O$ .
- $Al + X_2SO_4 = AlCl_3 + X_2\uparrow$ .
- $X + H_2O = XOH + H_2\uparrow$ .
- $X + NaOH + H_2O = Na[X(OH)_4] + H_2\uparrow$ .
- $KXO_3 = KX + KXO_4$ .
- $XO_2 + CO_2 = X_2CO_3 + O_2\uparrow$ .
- $Na_2XO_3 + H_3PO_4 = Na_3PO_4 + H_2XO_3\downarrow$ .

в) Вставьте химический символ элемента в соответствующую химическую реакцию.

г) Уравняйте реакции (расставьте коэффициенты).

**Задание 2.** а) Напишите уравнение реакции, проходящей при растворении оксида магния  $MgO$  в соляной кислоте.

б) Вычислите массовую долю хлорида магния в растворе, который получится после растворения 8 г оксида магния в 200 мл 24,25 % соляной кислоты (плотность такой соляной кислоты 1,12 г/мл).

в) Какие вещества, кроме хлорида магния, присутствуют в конечном растворе, и каковы их массовые доли?

**Задание 3.** При взаимодействии металла **A** с простым веществом **B<sub>2</sub>** (**B** – неметалл) образуется соединение **B**, массовая доля металла **A** в котором составляет 32,84 %. Реагируя с водородным соединением того же неметалла **Г** металл **A** образует соль **AB<sub>2</sub>**, массовая доля металла **A** в которой составляет 42,31 %. Взаимодействие растворов солей **B** и **AB<sub>2</sub>** с раствором нитрата серебра приводит к выпадению белого творожистого осадка **AgB** с массовой долей серебра 75,26 %. При действии на растворы **B** и **AB<sub>2</sub>** раствора натриевой щелочи выпадают серо-зеленый и коричневато-желтый осадки **Д** и **Е** соответственно. Если оставить влажный осадок **Е** на открытом воздухе, то он реагирует с кислородом и водой, постепенно превращаясь в вещество **Д**. Нагревание веществ **Д** и **Е** приводит к выделению водяных паров и образованию соединений **Ж** и **З** соответственно.

а) Установите металл **A**, неметалл **B**, составы соединений **B**, **Г**, **Д**, **Е**, **Ж** и **З**.

б) Назовите соединения **B**, **Г**, **Д**, и **З**.

в) Напишите уравнения всех описанных химических реакций.

