**Муниципальное казённое общеобразовательное учреждение**

**Никольская средняя общеобразовательная школа**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|

|  |  |
| --- | --- |
| Согласовано | Утверждено |
| с Методическим советомпротокол №\_\_\_\_\_\_«\_\_\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 2015г  | Директор школы\_\_\_\_\_\_\_\_\_/А.А.Снарская/Приказ №\_\_\_\_от «\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_2015 г. |

 |  |

 **Программа спецкурса**

 **«Отдельные вопросы химии» 9 класс**

**( 0,5 часа в неделю, 17 часов)**

Составитель (и):\_ Малицкая Вероника

Витальевна \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

Никольск, 2015

**Пояснительная записка**

Спецккурс «Отдельные вопросы химии» предназначен для учащихся 9-х классов и носит предметно-ориентированный характер. В связи с сокращением программы в 8 и 9 классах, сократилось и количество часов, отведённых на решение задач, которые необходимо уметь решать, чтобы успешно сдать ГИА по химии. Данный курс позволяет обучить выпускников решению расчётных задач разных типов и различными методами.

На занятиях данного спецкурса применяются: познавательная деятельность обучающихся; методы научного познания; умения характеризовать, объяснять и классифицировать задачи разных типов. Элективный курс развивает умения полно и точно выражать свои мысли, аргументировать свою точку зрения, работать в группе и индивидуально, сообщать информацию в письменной и устной форме, вступать в диалог.

 **Цель данного курса:** помочь обучающимся точно сориентироваться в выборе профиля; восполнить пробелы их предыдущей подготовки; дать возможность им получить реальный опыт решения сложных задач по химии; проявить себя, добиться успеха и ответить на вопросы: «Могу ли я?», «Хочу ли я?»

**Задачи данного элективного курса:**

* проверить готовность девятиклассников, ориентированных на химический профиль обучения, к усвоению материала повышенного уровня сложности по предмету;
* устранить имеющиеся пробелы в знаниях;
* познакомить обучающихся с видами деятельности, необходимыми для успешного усвоения профильной программы.

**Формами отчётности по изучению данного элективного курса могут быть:**

1) олимпиады по решению задач;

 2) составление авторских задач обучающимися;

3) составление творческих расчётных задач по различным темам, например, «Экология», «Медицина» и т.д.

 4) зачёт по решению задач.

Данный элективный курс поможет обучающимся привить самостоятельность в приобретении знаний по химии и даст возможность лучше подготовиться к итоговой аттестации по предмету. Они смогут решать задачи повышенного уровня сложности из учебника и сборников задач на базе знаний выпускников основной школы.

**Учебно-методическое обеспечение:**

1. Лидина Р.А. Дидактические материалы «Решение задач по химии», Москва, Дрофа, 2009 г.
2. Цитович И.К., Протасов П.Н. «Методика решения расчётных задач по химии», Москва, Просвещение, 1999 г.
3. Ушакова В.Н., Ионидис Н.В. «Репетитор по химии», Москва, Просвещение, 2009 г.
4. Радецкий А.М., Курьянова Т.Н., «Дидактический материал по общей химии», Москва, Просвещение, 1997 г.
5. Кузьменко Н.Е., Ерёмин В.В. «2400 задач по химии», Москва, Дрофа, 2005 г.
6. Медведев Ю.Н. «Химия. Реальные тесты. ЕГЭ – 2011», Экзамен, 2011г.
7. Добротин Д.Ю., Каверина А.А. «Химия. ГИА – 2011», Астрель,Москва, 2011 г.

**Содержание:**

Данный элективный курс содержит три раздела.

**I раздел. Требования к расчётным задачам по химии (1 час)**

В этом разделе обучающие получают элементарные сведения по химии, необходимые для решения задач, а также определённые требования к оформлению задач (правильная запись условия, решения с пояс нениями, соблюдение размерности в расчётах, выписывание ответов и их округление).

**II раздел. Методы решения расчётных задач (4 часа)**

Решение задач любой сложности должно подчиняться главной цели – приобретению учащимися химических знаний и развитию логического мышления при изучении химических явлений. Для осуществления этой цели большое значение играет выбор методов решения. Метод решения и ход рассуждений должен способствовать раскрытию сущности изучаемого явления. В данном курсе используются различные методы решения задач. Учитываются знания, приобретённые обучающимися не только на химии, но и на уроках физики и математики.

Основные методы, применяемые при решении задач:

1. решение задач с использованием пропорции;
2. решение задач методом приведения к единице;
3. решение задач алгебраическим способом;
4. решение задач с использованием межпредметных связей и счётно-вычислительной техники.

**III раздел. Типы решения расчётных задач (12 часов)**

1.Расчёты с использованием понятия «моль»:

1) вычисления по химическим формулам;

2) относительная плотность газов;

3) молярный объём газов

2.Вычисления по химическим уравнениям:

1) вычисление массы вещества по известному количеству вещества, массе или объёму;

 2) вычисление массы вещества, когда одно из реагирующих веществ взято в избытке;

 3) вычисление массы или объёма продукта реакции по известной массе вещества, содержащей примеси;

4) расчёт выхода продукта реакции, от теоретически возможного;

5) задачи на растворы;

 6 ) решение комбинированных типов задач.

**Учебно-методическое планирование**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№п/п** | **Тема занятия** | **дата** | **Часы** | **План занятий** | **примечания** |
| план | факт |
| **1** | **I раздел. Требования к расчётным задачам по химии** | 13.01 |  | 1 | 1. Знакомство с требованиями и образец оформления задач2. Решение задач |  |
|  | **II раздел. Методы решения расчётных задач** |  |  | 4 |  |  |
| 2 | Решение задач методом пропорции | 20.01 |  | 1 | 1.Решение задач методом пропорции |  |
| 3 |  Решение задач методом приведения к единице | 27.01 |  | 1 | 1.Решение задач нового типа |  |
| 4 |  Решение задач алгебраическим способом | 03.02 |  | 1 | 1.Решение задач на нахождение объёма газа данным методом |  |
| 5 |  Решение задач с использованием межпредметных связей и счётно-вычислительной техники |  10.02 |  | 1 | 1.Нахождение массы и объёма газа по формуле Менделеева-Клайперона |  |
|  | **III раздел. Типы решения расчётных задач** |  |  | 12 |  |  |
| 6 | Расчёты с использованием понятия «моль» Вычисления по химическим формулам | 17.02 |  | 1 | 1.Нахождение массы и количества вещества по формулам |  |
| 7 |  Относительная плотность газов | 24.02 |  | 1 | 1.Определение относительной плотности газов |  |
| 8 |  Молярный объём газов | 03.03 |  | 1 | 1.Нахождение объёма газа по формуле |  |
| 9 | Вычисление массы вещества по известному количеству, массе и объёму одного из реагирующих веществ | 10.03 |  | 1 | 1.Нахождение массы по количеству вещества2.Нахождение массы по объёму3.Нахождение массы по известной массе вещества |  |
| 10 | Вычисление массы вещества, когда одно из реагирующих веществ взято в избытке | 17.03 |  | 1 | 1.Решение задач на избыток |  |
| 11,12 | Задачи на содержание примесей | 31.0307.04 |  | 2 | 1.Нахождение примесей и массы чистого вещества2.Нахождение объёма вещества |  |
| 13,14 |  Расчёт выхода продукта реакции от теоретически возможного | 14.0421.04 |  | 2 | 1.Нахождение теоретического выхода вещества2.Нахождение практического выхода в % по формуле и через пропорцию |  |
| 15 |  Задачи на растворы | 28.04 |  | 1 | 1.Нахождение процентной концентрации2.Нахождение молярной концентрации |  |
| 16,17 | Решение комбинированных типов задач | 05.0512.05 |  | 2 | Контрольное (олимпиадное ) решение задач |  |

Приложение к программе элективного курса «Решение расчётных задач по химии повышенного уровня сложности»

**Занятие № 3. Решение задач методом приведения к единице**

**Цель:** познакомить обучающихся с новым типом решения задач по химии

Ход занятия

1. **Организационный момент. Актуализация знаний обучающихся:**
* Какой тип решения задач мы изучили на прошлом занятии?
* Сколько данных необходимо для составления пропорции?
* Сколько данных берётся из условия? Из уравнения?
1. **Изучение нового типа решения задач**

**Учитель:** сегодня, ребята, мы познакомимся ещё с одним типом решения задач. При решении задач этим методом вычисления сводятся к тем же действиям, что и в случае пропорции, но значительно сокращается ход рассуждений и время на выполнение расчётов. В этом преимущество метода приведения к единице перед методом пропорции.

Этот метод малопригоден для решения задач на первом этапе изучения химии, так как предполагает упрощённый ход рассуждений. Он вам пригодится в старших классах, когда у вас будут более развиты навыки логического мышления.

**Условие задачи:**

Формула этилового спирта С2Н6О. Каково число молей сгоревшего спирта, если при этом образовался оксид углерода (IY) массой 22 г?

*Форма сокращённой записи:*

Дано: m (СО2) = 22 г;

Найти: n (С2Н6О) =?

*План решения:*

1. Составляем уравнение реакции горения спирта и подписываем все данные:

 Х 22г

С2Н5О + 3О2 = 2СО2 + 3Н2О

 n 1 моль 2 моль

 М 46г/моль 44г/моль

 m 46 г 88 г

*Ход рассуждений при вычислениях:*

СО2 массой 44 г соответствует количеству вещества 1 моль, следовательно,

СО2 массой 1 г соответствует количеству вещества, в 44 раза меньше, т.е. 1/44 моль,

а 22 г СО2 соответствует количеству вещества большему в 22 раза:

 n = 1 моль х 22 г **:** 44 г = 0,5 моль СО2

по уравнению реакции при сгорании этилового спирта количеством вещества 1 моль образуется оксид углерода (IY) количеством вещества 2 моль. Следовательно, для для образования 1 моль СО2 потребуется спирта в 2 раза меньше, а для образования 0,5 моль СО2 потребуется спирта в 0,5 раза больше:

 n = 1моль х 0,5 моль **:** 2 моль = о,25 моль С2Н6О

Ответ: при образовании 22 г углекислого газа сгорает 0, 25 моль этилового спирта.

1. **Закрепление**

Обучающимся предлагается самостоятельно прорешать ряд задач

1. Вычислите массу углерода, необходимую для полного восстановления оксида железа (II,III) массой 696 т, если в результате реакции получается оксид углерода (II).
2. Вычислите, сколько молей углекислого газа получается при обработке 30 г карбоната кальция избытком хлороводородной кислоты.
3. Какая масса свободной меди получается из оксида меди (II) массой 20 г при восстановлении его оксидом углерода (II)?

**Занятие № 4. Решение задач алгебраическим способом**

**Цель:** познакомить обучающихся с данным типом решения задач

Ход занятия

**1.Организационный момент. Актуализация знаний обучающихся:**

* Сколько методов решения задач вы уже знаете?
* Какой тип задач для вас наиболее понятен?
* Решаете ли вы пропорции на уроках математики?
* Как вы думаете, можно ли решить задачу по химии, применив арифметический способ?
1. **Изучение нового типа решения задач**

Учитель: алгебраический метод решения расчётных задач используется в теме «Растворы». Рассмотрим на конкретном примере.

*Задача:* из смеси сульфатов калия и натрия массой 24,5 г получили сульфат бария массой 34,95 г. Каковы массы сульфатов калия и натрия в смеси?

*Форма сокращённой записи:*

Дано: m(К2SO4 + Na2SO4) = 24,5 г

 m(BaSO4) = 34,95 г

Найти: m(K2SO4) = ?

 m(Na2SO4) = ?

*План решения:*

1. Рассчитаем молярные массы веществ:

M(K2SO4) = 174 г/моль; M(Na2SO4) = 142 г/моль; M(BaSO4) = 233 г/моль

2.*Вводим алгебраические значения:*

Пусть масса K2SO4 будет ***х,*** тогда масса Na2SO4 , будет (24,5 – ***х***).

из 174 г K2SO4 получается 233 г BaSO4 ; из 1 г K2SO4 его получится в 174 раза меньше, а из ***х*** – в ***х*** раз больше: 233**:** 174 × ***х*** .

Тогда из (24,5 – ***х***) Na2SO4 получится: 233**:** 142 × (24,5 – ***х***).

1. Составляем алгебраическое уравнение:

233 **:** 174 ***х*** + 233 **:** 142 (24,5 – ***х***) = 34,95

1. Решаем уравнение:

1,34 ***х*** + 40,18 – 1,64 ***х*** = 34,95

0,3 ***х*** = 5,23

***х*** = 17,4 г – это масса K2SO4

1. Вычисляем содержание Na2SO4 в смеси по разности: 24,5 – 17,4 = 7,1г
2. Ответ: m(K2SO4) = 17,4 г, m(Na2SO4) = 7,1 г.
3. **Закрепление**

Обучающимся предлагается прорешать ряд задач, используя данный метод

1. Необходимо приготовить 350 г раствора с массовой долей серной кислоты 15% путём смешивания растворов с массовыми долями 7,5% и 60%. Какие потребуются массы того и другого растворов?

*(Ответ:300 г 7,5% раствора и 50 г 60% раствора)*

1. Какие массовые доли (%) изотопов неона 2010 Ne и 2210Ne в природном неоне, средняя относительная атомная масса которого равна 20,2?

*(Ответ: 10% и 90%)*

1. К раствору, содержащему бромид калия массой 1,6 г, прибавили бромид-сырец массой 6 г, имеющий примесь хлора. Смесь выпарили и остаток высушили. Масса остатка 1,36 г. Вычислите массовую долю (%) хлора в броме-сырце.

 *(Ответ: 3,17%)*