

План работы районного ресурсного центра
по подготовке к олимпиаде по учебному предмету «Химия»

Составитель: Бобакова Л.П., учитель химии
ГУО «Средняя школа №2 г.Осиповичи»

№ п/п	Тема занятия	Дата	Кол-в о часов
1.	Тема 1. «Основные химические понятия» ОПБП. Физические величины и их размерность. Единицы измерения в системе СИ. Внесистемные единицы. Расчетные задачи: - Задачи на перевод единиц из одной системы в другую. - Вычисление абсолютной и относительной погрешности экспериментальных данных.	08.09	2
2.	Химическое вещество как предмет химии Критерии отличия чистого химического вещества от смеси. Основные органолептические и физические характеристики вещества. Методы их определения.	15.09	2
3.	Расчетные задачи: Расчет массовой доли элемента по формуле вещества и установление химической формулы по массовой доли элементов.	22.09	2
4.	Виды смесей. Понятие о способах выражения состава смесей. Расчетные задачи: Расчет массовой (объемной, мольной) доли веществ в смеси.	29.09	2
5.	Методы разделения смесей. Практическая работа: «Очистка соли, загрязненной нерастворимыми и растворимыми примесями: приготовление раствора при повышенной температуре, фильтрование, упаривание, кристаллизация». ОПБП	06.10	2
6.	Атомы и молекулы. Молекулярная и немолекулярная структура. Эмпирическая и молекулярная формулы. Расчетные задачи: «Установление химической формулы по массовой доли элементов».	13.10	2
7.	Простейшие расчеты по химическим формулам. Правила округления промежуточных и окончательных результатов вычислений при заданной точности исходных данных. Практическая работа: «Техника взвешивания на школьных лабораторных весах». ОПБП	20.10	2
8.	Основные законы химии.	27.10	2
9.	Химическое количество. Плотность одного газа по другому газу. Закон Авогадро. Расчетные задачи: «Задачи на применение закона Авогадро».	03.11	2

10.	Понятие об идеальном газе. Уравнение состояния идеального газа. Универсальная газовая постоянная. Расчетные задачи: «Уравнение состояния идеального газа (при нормальных и иных условиях)».	10.11	2
11.	Понятие о мольной доле и концентрации вещества в газовой смеси и растворе. Расчетные задачи.	17.11	2
12.	Понятие о технике выполнения лабораторных работ. Практическая работа: «Измерение объемов при помощи мерного цилиндра, пипетки, мерной колбы. Техника работы с химической мерной посудой. Идентификация металлов и сплавов методом измерения плотности по вытесненному объему воды». ОПБП	24.11	2
13.	Тема 2 «Химические реакции» Классификация реакций в неорганической химии: реакции разложения, соединения, замещения, обмена. Внешние признаки химической реакции.	01.12	2
14.	Понятие о скорости химических реакций. Практическая работа: «Влияние температуры и концентрации на скорость химической реакции (на качественном уровне)». ОПБП	08.12	2
15.	Формы записи реакций: схемы, стехиометрические схемы, уравнения. Расчеты по уравнениям реакций. Использование стехиометрических схем для решения задач.	15.12	2
16.	Расчетные задачи: «Расчеты по уравнениям реакций, без необходимости составления систем уравнений».	22.12	2
17.	Расчетные задачи: «Расчеты по уравнениям реакций с составлением систем уравнений (задачи на смеси и т.д.)».	29.12	2

СОГЛАСОВАНО

Методист ГУМУ «Осиповичский
районный учебно-методический
кабинет»

О.В.Курьянович

