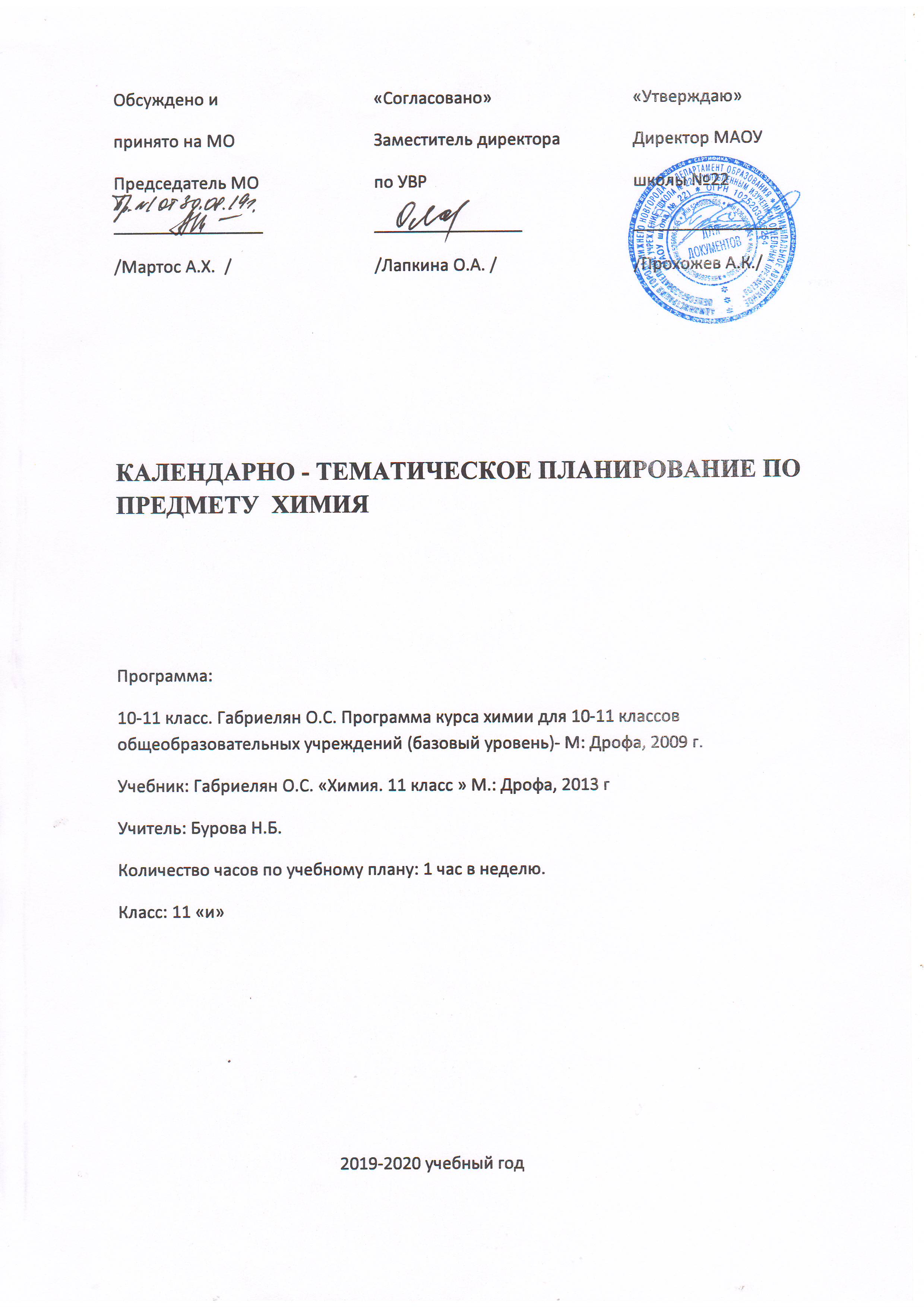
****

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УРОКОВ ХИМИИ В 11 «и» КЛАССЕ.**

**(34часа)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Тема 1. Строение атома и периодический закон Д.И. Менделеева (3 часа).** | | | | |
| № недели | | № урока | Дата | Тема урока | | |
| 1 | | 1/1 |  | Основные сведения о строении атома.  Табл. Строение атома. | | |
| 2 | | 2/2 |  | Периодический закон в свете учения о строении атома. П.С.  Л.О.№1. «Конструирование ПТХЭ с использованием карточек» Д. Различные формы периодической системы. | | |
| 3 | | 3/3 |  | Положение водорода в периодической системе. Значение периодического закона и П.С.  П.С.Х.Э. | | |
| **Тема 2. Строение вещества (14 часов ).** | | | | | | |
| 4 | 4/1 | |  | Ионная химическая связь.  Модель кристал.решетки хлорида натрия. Образцы минералов с ионной кр.решеткой. | | |
| 5 | 5/2 | |  | Ковалентная химическая связь.  Д. Модели кр.решетки «сухого льда», алмаза, графита. | | |
| 6 | 6/3 | |  | Металлическая химическая связь.  Л.О.№2. «Определение типа кр.решетки в-ва и описание его св-в» | | |
| 7 | 7/4 | |  | Водородная химическая связь.  Табл. Образование водородной связи. | | |
| 8 | 8/5 | |  | Полимеры.  Л.О.№3 «Ознакомление с кол-цией полимеров» Д. Образцы пластмасс, волокон, неорг.полимеров. | | |
| 9 | 9/6 | |  | Газообразное состояние вещества.  Д. Три агрегатных состояния воды. | | |
| 10 | 10/7 | |  | Жидкое состояние вещества.  Л.О.№4 «Испытание воды на жёсткость» и №5 «Ознакомление с мин.водами» Жесткость воды и способы ее устроения. | | |
| 11 | 11/8 | |  | Твердое состояние вещества.  Д. | | |
| 12 | 12/9 | |  | Дисперсные системы.  Л.О.№6 «Ознакомление с дисперсными системами». Образцы дисперсных систем. | | |
| 13 | 13/10 | |  | Состав вещества и смесей.  Д. | | |
| 14 | 14/11 | |  | Доля выхода продукта реакции от теоритически возможного.  Решение задач. | | |
| 15 | 15/12 | |  | Практическая работа № 1. «Получение, собирание и распознавание газов»  Т.Б. | | |
| 16 | 16/13 | |  | Обобщение и систематизация знаний.  Таблицы | | |
| 17 | 17/14 | |  | Контрольная работа по теме: «Строение вещества». | | |
| **Тема 3. Химические реакции (8 часов).** | | | | | |
| 18 | 18/1 | |  | Реакции, идущие без изменения состава вещества.  Д. Превращение красного фосфора в белый. Озонатор. | | |
| 19 | 19/2 | |  | Реакции, идущие с изменением состава вещества.  Д. Л.О.№7 «Реакция замещения меди железом в р-ре медного купороса» и №8. «Реакции,идущие с образованием осадка, газа, воды» | | |
| 20 | 20/3 | |  | Скорость химической реакции.  Д.Зависимость скорости от природы в-ва. Модель кипящего слоя.Л.О.№9 и Л.О.№10 | | |
| 21 | 21/4 | |  | Обратимость химических реакций.  Д. Применение необратимых реакций. | | |
| 22 | 22/5 | |  | Роль воды в химической реакции.  Д. Образцы кристаллогидратов. | | |
| 23 | 23/6 | |  | Гидролиз орган. и неорган.соединений.  Л.О.№11 «Различные случаи гидролиза солей.» | | |
| 24 | 24/7 | |  | Окислительно – восстановительные реакции.  Д. Простейшие ОВР. | | |
| 25 | 25/8 | |  | Электролиз.  Д. Модель электролизера. | | |
| **Тема 4. Вещества и их свойства (9 часов).** | | | | | |
| 26 | 26/1 | |  | Сам.работа по теме: «Хим.реакции». Металлы.  Д. Коллекция образцов металлов. Горение магния и алюминия и др. | | |
| 27 | 27/2 | |  | Неметаллы.  Д. Коллекция образцов неметаллов. | | |
| 28 | 28/3 | |  | Кислоты неорганические и органические.  Л.О.№12,13,14,15. | | |
| 29 | 29/4 | |  | Основания неорганические и органические.  Д. Л.О.№16 «Получение и свойства нерастворимых оснований» | | |
| 30 | 30/5 | |  | Соли.  Д. Л.О.№17 «Гидролиз хлоридов и ацетатов щелочных металлов» | | |
| 31 | 31/6 | |  | Генетическая связь между классами неорган. и органических соединений.  Д. Л.О.№18 «Ознакомление с кол-циями металлов, неметаллов, кислот, оснований….» | | |
| 32 | 32/7 | |  | Практическая работа № 2 «Решение экспериментальных задач на идентификацию орг. и неорг. соединений»  Т.Б. | | |
| 33 | 33/8 | |  | Обобщение и систематизация знаний. | | |
| 34 | 34/9 | |  | Итоговая контрольная работа. | | |