**Рабочий лист**

**по учебному предмету « ХИМИЯ»**

**с применением электронного обучения и дистанционных образовательных технологий**

**Класс: 8-б**

**Ф.И.О. учителя Глушак Галина Александровна**

**I неделя (06.04-10.04)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Дата** | **Раздел** | **Тема** | **Форма урока**  **(с применением электронного обучения или дистанционных образовательных технологий)** | **Содержание**  **(задания для изучения)** | **Текущий контроль** | | **Итоговый контроль** | | **Консультация** | | **Разноуровневые домашние задания** |
| **Форма** | **сроки** | **форма** | **сроки** | **форма** | **сроки** |
| **1** | **07.04** | Периодический закон и ПСХЭ Д.И.Менделеева. Строение атома | Первоначальные попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.Семейства щелочных металоов. Галогены. | С применением электронного обучения | **1.Уроки (8-9 класс)**[**https://mosmetod.ru/metodicheskoe-prostranstvo/srednyaya-i-starshaya-shkola/khimiya/metodicheskie-rekomendatsii/materialy-dlya-organizatsii-distantsionnogo-obucheniya-khimiya-8-9-klassy.html**](https://mosmetod.ru/metodicheskoe-prostranstvo/srednyaya-i-starshaya-shkola/khimiya/metodicheskie-rekomendatsii/materialy-dlya-organizatsii-distantsionnogo-obucheniya-khimiya-8-9-klassy.html)  2..Самостоятельная работа с учебником п.49 | 2.Работа с тестами  **Приложение1.** | **07.04** | Самостоятельная работа | 21.04 | Вопросы по электронной почте  Dasha44543@mail.ru | 07.04  13.00-14.00 | П. 49  №3,5  № 6\* |
| **2.** | **10.04** |  | Периодический закон  Д. И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. | С применением злектронного обучения | **1.Уроки (8-9**  [**https://mosmetod.ru/metodicheskoe-prostranstvo/srednyaya-i-starshaya-shkola/khimiya/metodicheskie-rekomendatsii/materialy-dlya-organizatsii-distantsionnogo-obucheniya-khimiya-8-9-klassy.html**](https://mosmetod.ru/metodicheskoe-prostranstvo/srednyaya-i-starshaya-shkola/khimiya/metodicheskie-rekomendatsii/materialy-dlya-organizatsii-distantsionnogo-obucheniya-khimiya-8-9-klassy.html)  2..Самостоятельная работа с учебником п.50 | №1, учебник стр. 176 | **10.04** | Самостоятельная работа | 21.04 | Вопросы по электронной почте Dasha44543@mail.ru | 03.04  13.00-14.00 | П.50  № 2, 3\* |

**Приложение 1**

**Тест по теме «Классификация элементов. Понятие о группах сходных элементов.»**

**Вопрос 1**

**Какие из перечисленных металлов являются щелочными:** Са К Li Mg Cu Na

**Вопрос 2**

**Элементы Са,Ba Sr называются:**  - щелочные --- - -- щелочноземельные -халькогены галогены

**Вопрос 3**

**Фосфор – это** - металл - - неметалл - предмет

**Вопрос 4**

**Металл, являющийся жидкостью при обычных условиях**  --ртуть - натрий - магний - цинк

**Вопрос 5**

**Неметалл, являющийся жидкостью при обычных условиях** -- кислород йод фосфор бром

**Вопрос 6**

**Щелочными металлами являются** - железо и кобальт - медь и золото - калий и натрий - цинк и алюминий

**Вопрос 7**

**Элемент, имеющий свойства, сходные со свойствами кальция**  - калий - барий - - - алюминий - свинец

**Вопрос 8**

**Элемент, имеющий свойства, сходные со свойствами хлора** - кислород - бром - сера - фосфор

**Вопрос 9**

**В честь Д.И. Менделеева назван элемент с порядковым номером**

* 99
* 100
* 101
* 102

**Вопрос 10**

**Металлов, в отличие от неметаллов:**  - больше - - меньше - -- - одинаковое число

**Вопрос 11**

**К металлическим свойствам НЕ ОТНОСЯТ:**

* твердость
* ковкость
* металлический блеск
* газообразное состояние при нормальных условиях

**Вопрос 12**

**Элементы: гелий, неон, аргон, криптон, ксенон, радон**

* щелочные металлы
* галогены
* благородные газы
* халькогены

**Вопрос 13**

**Соотнесите относительные атомные массы с симовлами химических элементов**

**Варианты ответов**

* 32
* 23
* 27
* 31
* 35,5
* 28