**Рабочий лист**

**по учебному предмету « ХИМИЯ»**

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

**Класс: 8-А**

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

**4 неделя (27.04-30.04)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№ 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 | 28.  04 | Периодический закон и ПСХЭ Д.И.Менделе  ева. Строение атома. | Контрольная работа №4 | С применением дистанционных образовательных технологий | 1.Онлайн-урок в электрнном журнале  2.Выполнение контрольной работы. Приложение 1 (в рабочем листе) | ------------- | --------- | Самостоятельная работа | 28.04 | Вопросы по электронной почте  Dasha44543@mail.ru | 28.04  13.00-14.00 |  |

**Приложение1**

1.Распределите вещества по классам неорганических соединений и назовите их:

Ca(OH)2Na2SO4 H2SO4CO2

2.Осуществите превращения, назовите продукты реакции, укажите тип реакции

Na ---NaOH -----Na2SO4 ----BaSO4

3.Дайте характеристику элемента № 12 по плану:

- положение в ПС;

- количество электронов, протонов, нейтронов;

- распределение электронов по энергетическим уровням.

- формула высшего оксида., летучего водородного соединения.

4. Вычислите массу 2 моль серной кислоты H2SO4

5. По уравнению реакции CuO + H2SO4 = CuSO4 + H2O рассчитайте массу соли, полученной при взаимодействии 40 г оксида меди (II) с раствором серной кислоты