**Расписание дистанционного обучения по химии в 8-ых классах**

Учебная неделя (дата): 27.04.-30.04.20.

Предмет: химия (2 часа в неделю)

Учитель: Татарова Е.И.

Учебник: Химия. 8 класс : учебник / О.С. Габриелян. – 3-е изд., перераб. – М.:Дрофа,2014

Классы: **8 А,Б,В,Г,Д**

*Здравствуйте ребята, приветствует вас учитель химии, Елизавета Игоревна!*

*В приведенной ниже таблице Вы можете познакомиться с предстоящей работой на неделю, по всем возникающим вопросам можно обращаться* ***в четверг с 10:00 до 11:00*** *по средству любых доступных Вам мессенджеров (желательно по Discord)*

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № учебного занятия | Тема учебного занятия | Содержание учебного занятия  *№ параграфа учебника, стр., № задания;*  *таблицы, эталоны схемы; комментарии учителя.*  *Образовательные электронные платформы, видео, аудио материалы для самостоятельного изучения темы учебного занятия учеником (размещается ссылка ресурса)* | Дата учебного занятия.  Дата, время проведения онлайн занятия, консультации (размещается ссылка ресурса) | Задания  *№ параграфа учебника, стр., № задания;*  *ссылка ресурса; комментарии.* | Дата сдачи заданий. Место размещения заданий учеником (адрес электронной почты учителя, эл. образовательный ресурс…)  Сроки выполнения заданий. |
|  | | | | | |
|  | Кислоты, их классификация и свойства  Основания, их классификация и свойства    Урок освоения новых знаний | Форма занятия: онлайн (ссылка на занятие в электронном журнале)  1) Параграф 39  Используя таблицу на стр. 235 выписать летучие и нестабильные кислоты.  Со стр. 236 выписать (обязательно!) типичные реакции кислот, для каждого пункта подписать условия протекания реакции и пример.  2) Парграф 40  Со стр. 243 выписать (обязательно!) типичные реакции оснований, для каждого пункта подписать условия протекания реакции и пример.  (Всё это будет обсуждаться на уроке в дискорд) | **30.04.2020 Четверг**  **8 «А»** 15:50-16:30  **8 «Б»** 13:15-13:55  **8 «В»** 16:45-17:25  **8 «Г»** 14:55-15:35  **8 «Д»** 14:00-14:40  **02.05.2020 Суббота**  **8 «А»** 12:10-12:50  **8 «Б»** 8:50-9:30  **8 «В»** 10:30-11:10  **8 «Г»** 9:40-10:20  **8 «Д»** 8:00-8:40 | Запишите уравнения химических реакций, ЕСЛИ они осуществимы,объясните причину протекания ( или нет) химической реакции:  1. Ag + H2SO4 (разбавл)🡪  2. H3PO4 + Ca(NO3)2 🡪  3. HCl + MgCO3 🡪  4. NaOH + CO2 🡪  5.KOH + FeCl2🡪  **Критерии оценивания**  Оценка 5- Все задания выполнены в полном объёме (написаны продукты реакции, расставлены коэффициенты, указана причина протекания/отсутствия химической реакции).  Оценка 4- Выполнено задание. Допускаются незначительные ошибки в ответах.  Оценка 3 – Выполнено в полном объёме два задания.  Оценка 2- задание не выполнено | Суббота  02.05.2020  [el.tatarova2013@yandex.ru](mailto:el.tatarova2013@yandex.ru) |
|  | Оксиды, их классификация и свойства | Форма занятия: онлайн (ссылка на занятие в электронном журнале)  Параграф 41  Используя тект параграфа выписать 4 типа оксидов и обязательно указать, какими элементами (металлами или не металлами, металлы в какой степени окисления) они образованы (с примерами).  Выписать (обязательно!) типичные реакции основных оксидов и кислотных оксидов, для каждого пункта подписать условия протекания реакции и пример.  (Всё это будет обсуждаться на уроке в дискорд) |  | 1) BaO + HNO3 🡪  2)BaO + CaO 🡪  3) SO2 + HCl 🡪  4) CO2 + NaOH 🡪  5) SO3 + BaO 🡪  **Критерии оценивания**  Оценка 5- Все задания выполнены в полном объёме (написаны продукты реакции, расставлены коэффициенты, указана причина протекания/отсутствия химической реакции).  Оценка 4- Выполнено задание. Допускаются незначительные ошибки в ответах.  Оценка 3 – Выполнено в полном объёме два задания.  Оценка 2- задание не выполнено | Суббота  02.05.2020  [el.tatarova2013@yandex.ru](mailto:el.tatarova2013@yandex.ru) |