**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 свойстваОснования, 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 40Со 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 | Суббота02.05.2020el.tatarova2013@yandex.ru  |
|  | Оксиды, их классификация и свойства | Форма занятия: онлайн (ссылка на занятие в электронном журнале)Параграф 41Используя 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 | Суббота02.05.2020el.tatarova2013@yandex.ru  |