23.04.20 Тема для повторения «**Диссоциация электролитов в водных растворах. Ионные уравнения реакций»**  2 урока.

Урок 1.  **Диссоциация электролитов в водных растворах.**

Сегодня мы обобщаем тему «Электролитическая диссоциация», актулизируем основные понятия этой темы, повторяем уравнения диссоциации кислот, щелочей, солей.

1. Посмотрите видео по ссылке <https://resh.edu.ru/subject/lesson/1518/main/>
2. Запишите схему классификации электролитов на сильные и слабые, используя материал на с. 285 учебника, приведите формулы электролитов.
3. Выполните задания 1-6 на стр. 288 учебника, *записав уравнения диссоциации предложенных в задании веществ.*

4.Решите задачу А15 на стр. 205 тетради с печатной основой.

Форма контроля: оценка будет выставлена за выполнение в тетради № 1-6 ***с комментариями*** на с. 288 учебника и задачу А15 ***с вашим решением***.

Урок 2. **Ионные уравнения реакций.**

Повторяем реакции ионного обмена, полные и сокращённые ионные уравнения, условия протекания РИО до конца ( смотрим в таблицу растворимости).

1. Посмотрите видео по ссылке <https://resh.edu.ru/subject/lesson/1603/main/>
2. Запишите молекулярные, полные и сокращённые уравнения представленных реакций.
3. Сделайте вывод об условиях протекания РИО до конца, запишите эти условия.
4. Какие реакции называются качественными? Зачем их проводят? Что такое реактив?
5. Запишите уравнения качественного определения хлорид- и сульфат-ионов. Укажите признаки этих реакций.
6. Решите задания 7 – 10 на стр. 288-289 учебника, написав выбранные уравнения ионных реакций.

Форма контроля: оценка будет выставлена за выполнение в тетради № 7-10 на с. 288-289 ***с комментариями***

Выполненные работы отправить мне на электронную почту 23.04.20 distanirina@yandex.ru