Тема: Кислоты, их классификация и свойства
План урока

1. ***Кислоты*** — электролиты, диссоциирующие с образованием катионов водорода и анионов кислотного остатка
Общая формула кислот H_nAc, где n – число атомов водорода, равное заряду иона кислотного остатка, Ac — кислотный остаток.

Классификация кислот

Признаки классификации	Группы кислот	Примеры
Наличие кислорода в кислотном остатке	кислородные бескислородные	H_3PO_4, H_2SO_4 HBr, H_2S
Основность	одноосновные многоосновные	HNO_3, HCl H_2SO_4, H_3PO_4
Растворимость в воде	растворимые нерастворимые	HNO_3, HCl H_2SiO_3
Летучесть	летучие нелетучие	H_2S, HCl H_2SO_4, H_3PO_4
Степень диссоциации	сильные слабые	HNO_3, HCl; H_2SO_3, H_2CO_3
Стабильность	стабильные нестабильные	H_2SO_4, HCl H_2SO_3, H_2CO_3

Получение кислот
1) Взаимодействие простых веществ
(получают бескислородные кислоты)
$H_2 + Cl_2 = 2HCl$,
$H_2 + S = H_2S$.
2) Взаимодействие кислотных оксидов с водой
(получают кислородсодержащие кислоты)
$SO_3 + H_2O = H_2SO_4$,
3) Взаимодействие солей с растворами сильных кислот
(получают слабые кислоты)
$Na_2SiO_3 + 2HCl = H_2SiO_3 + 2NaCl$,
$SiO_3^{2-} + 2H^+ = H_2SiO_3$.
4) Электролиз водных растворов солей
$2CuSO_4 + 2H_2O = 2Cu + O_2 + 2H_2SO_4$.

2. https://www.youtube.com/watch?v=wTOGJirI3EE пройти по ссылке, посмотреть учебный фильм «Кислоты, их классификация и свойства»
3. Записать в тетрадь определение кислот, заполнить таблицу. Записать способы получения кислот. Прочитать п. 39., с. 235-242. Ответьте письменно на в. 1-6, с. 242
4. Прислать скан выполненных работ на оценку сообщением в ВК на мою страницу (https://vk.com/id7962806) или по электронной почте petr1483@mail.ru до 21.04.2020 г.