

9.11. 2023г. в Точке роста на базе МАОУ Зареченская СОШ №2 учащиеся 9 класса изучали кондуктометрическое титрование. Определение гидрокарбонатов в водопроводной воде.

В природной воде в силу различных геохимических процессов почти всегда содержатся заметные количества гидрокарбонатов HCO_3^- (исключение – вода верховых болот, поверхностные воды Карелии и Кольского полуострова). Они играют исключительно важную роль, так как нейтрализуют кислоты, попадающие в воду. Чем выше концентрация гидрокарбонатов, тем больше кислот можно нейтрализовать водой.



16.11. 2023г. в Точке роста на базе МАОУ Зареченская СОШ №2 учащиеся 9 класса изучали основные свойства аммиака.

Соляная кислота есть водный раствор газообразного хлороводорода HCl . Газообразный хлороводород медленно испаряется из соляной кислоты. Точно так же газообразный аммиак испаряется из его водного раствора. Как определить, что эти газы испаряются из водных растворов?



23. 11 2023г. в Точке роста на базе МАОУ Зареченская СОШ №2 учащиеся 9 класса изучали реакцию газообразного хлороводорода и аммиака. рН раствора аммиака.

Аммиак реагирует с кислотой, хотя в нем нет группы ОН. Как? Аммиак отбирает ионы H^+ даже у молекул воды: $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$



30.11.2023г. в Точке роста на базе МАОУ Зареченская СОШ №2 учащиеся 9 класса изучали силу и реакцию аммиака как основания.

При добавлении к водному раствору аммиака раствор хлорида железа (III) наблюдается выпадение осадка бурого цвета – это гидроксид железа (III) Он выпадает при реакции ионов Fe^{3+} с ионами OH^- : $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow$

