

22 января 2024 года учителем химии, биологии проведено внеклассное занятие по химии 8 класс

Тема: «Растворимость веществ в воде.

Экзо-,эндотермические реакции при растворении веществ в воде»

Цель: ознакомить на практике с физико-химической природой процесса растворения, растворимостью веществ, различными видами растворов, а также с основными свойствами растворов

Оборудование и реактивы: 4 стакана из полистирола с крышками, стеклянные палочки, ноутбук, датчик температуры (-25 – 110 °С), реактивы: NaOH, H₂SO₄, NH₄NO₃, NH₄Cl

Почти все химические реакции сопровождаются либо выделением, либо поглощением тепла. Реакции, протекающие с выделением тепла, называются экзотермическими. Реакции, сопровождающиеся поглощением тепла – эндотермическими. С помощью датчика температуры фиксируем изменение температуры при растворении предложенных химических веществ и делаем с обучающимися **вывод:** какие вещества растворяются с выделением тепла, а какие с поглощением. Убеждаемся, что действительно процесс растворения веществ – это физико-химический процесс.



