VEIKLA

Na_2CO_3 TITRAVIMAS

Klasė	10–12 klasės (II_g–IV_g)
Anotacija	Titravimas yra procesas, kai vienas tirpalas pridedamas prie kito tirpalo, tokiu būdu, kad jis reaguoja tokiomis sąlygomis, kai gali būti tiksliai išmatuotas pridėtas tūris. Jis naudojamas kiekybinėje analitinėje chemijoje, siekiant nustatyti nežinomą identifikuotos analitės koncentraciją. Titravimas dažniausiai yra susijęs su rūgštinių bazių reakcijomis, tačiau taip pat gali būti kitų tipų reakcijų. Šio užsiėmimo metu mokinai susipažins nežinomos koncentracijos tirpalų titravimo metodu, patys susistatys titravimui reikalingą įrangą, atliks tris titravimus ir pagal gautus duomenis apskaičiuos nežinomos analitės (druskos rūgšties) koncentraciją.
Veiklos tikslas	Susipažinti su titravimo metodu ir apskaičiuoti nežinomos koncentracijos tirpalo (druskos rūgšties) koncentraciją.
Trukmė	2 akad. valandos
Mokinių skaičius	Iki 16 mokinių vienoje laboratorijoje
Mokomasis dalykas/ai, su kuriais siejasi metodika	Biologija, chemija
Laboratorijos vedėjas	Juozas Maneikis juozas.maneikis@steamlt.lt