

### План підготовки до практичного заняття 10 з теми:

#### «Основи титриметричного аналізу. Метод нейтралізації»

1. Опрацювати тему по конспекту лекцій (сайт – лекція 3 «Розчини електролітів»), підручнику (Мроз А.С., Луцевич Д.Д., Яворська Л.П. Медична хімія (сайт): стор. 315-317, 321-328, 330-331.

**Необхідно знати:** поняття «водневий показник рН, реакція нейтралізації, точка еквівалентності. рН переходу індикатору», кольори, які набувають індикатори фіолетовий лакмус, фенолфталеїн, метилоранж у різних середовищах; обладнання і лабораторні операції, що використовуються для титрування, формулу  $C_1N_1=C_2N_2$ .

**Необхідно вміти:** пояснювати сутність реакції нейтралізації та методу кислотно-основного титрування, пояснювати використання формули  $C_1N_1=C_2N_2$  для розрахунків.