

## Контрольні запитання і завдання до лекції 1.4

- 1) Проаналізуйте криву титрування карбонату натрію сильною кислотою.  
Чому дорівнює значення рН точки еквівалентності у цьому випадку?
- 2) Що лежить в основі окисно-відновного титрування?
- 3) Охарактеризуйте криві титрування в методі окисно-відновного титрування.
- 4) Напишіть рівняння Нернста та охарактеризуйте величини, що входять до нього.
- 5) Від яких факторів залежить величина стрибка в методах окислення-відновлення?
- 6) Наведіть приклади використання методу кислотно-основного титрування у розчині.
- 7) Чому неможливо розрахувати потенціал до початку титрування розчину ?
- 8) Стрибок титрування. Як величина стрибка титрування впливає на точність аналізу?
- 9) Як залежить розмір стрибка від розбавлення розчину, відповідь обґрунтуйте.