

РОЗДІЛ 1.ОСНОВИ ХРОМАТОГРАФІЧНОГО АНАЛІЗУ

Лекція друга

Сили міжмолекулярної взаємодії (Ванн-Дер-Ваальса, водневий, донорно-акцепторний зв'язок). Поняття про сорбцію (адсорбцію, абсорбцію, розподіл), сорбент (адсорбент), сорбат (адсорбат), десорбцію. Фізичні та хімічні фактори, які впливають на величину сорбції.

Ізотерма адсорбції (Генрі, Ленгмюра, Фрейндліха. Основне рівняння лінійної ідеальної хроматографії.

Хроматограма, хроматографічний пік, характеристики утримування: утримуваний і виправлений утримуваний об'єм, час і виправлений час утримування, вільний час, вільний об'єм.

Способи якісного аналізу. Індекси утримування Ковача. Способи кількісного визначення: метод нормування, метод внутрішнього стандарту, метод зовнішнього стандарту (абсолютного калібрування).