

Применение производственной спектрофотометрии в фармацевтическом анализе

Выполнила:

Кармазанашвили Надежда Ильинична

- * **Цель курсовой работы** - проанализировать научную литературу, Интернет-ресурсы и показать применение абсорбционной спектроскопии в ультрафиолетовой, видимой и ИК-областях для идентификации и количественного определения фармацевтических субстанций в современном фармацевтическом анализе.

- * **Задачи:** определить принцип метода анализа различных спектрометрий, и их особенности; определить условия, при которых проводят анализ; установить классы ЛС, для которых возможно, и доказано применение метода спектрометрии.

- * Спектроскопия, согласно определению, изучает взаимодействие электромагнитного излучения с веществом.
- * При этом могут наблюдаться такие явления, как **поглощение** электромагнитного излучения молекулами вещества (*абсорбция*), **испускание** электромагнитного излучения молекулами вещества, предварительно переведенными каким-либо способом в возбужденное энергетическое состояние (*эмиссия*) и **рассеяние** электромагнитного излучения молекулами вещества. В соответствии с этим, спектроскопию можно подразделить на три типа:
 - * абсорбционную,
 - * эмиссионную,
 - * спектроскопию комбинационного рассеяния.

По типам изучаемых систем
спектрофотометрию обычно делят на:

молекулярную

атомную

Молекулярная спектроскопия представляет собой незаменимый инструмент для изучения молекулярной, идентификация неизвестных веществ, выяснение их структурных особенностей, изучение межмолекулярных взаимодействий и комплексообразования, а также количественный анализ индивидуальных веществ и их смесей. **В большинстве статей, публикуемых в химических журналах, в той или иной форме присутствуют данные, полученные с помощью какого-либо спектроскопического метода.**

Атомная спектроскопия - исследуемый образец, присутствует в виде атомов. Перевод вещества в атомарное состояние достигается либо под действием высоких температур (графитовая печь, пламя) или электрического разряда. В настоящее время получены и интерпретированы спектры практически всех элементов Периодической Системы.

- * Так же различают спектроскопию в **ультрафиолетовой (УФ), видимой и инфракрасной (ИК)** областях спектра.
- * УФ и видимая спектрометрия говорит нам о распределении электронов в атомах и молекулах образца. Поглощение видимого и УФ излучения связано с возбуждением электронов в атомах, от низшего к высшему энергетическому уровню. ИК-спектры получаются за счет изменения энергии колебательных и вращательных энергетических уровней молекулы.

Определения, связанные с поглощением электромагнитного излучения, основываются на двух законах.

- * **Закон Бугера-Ламберта** связывает поглощение с толщиной слоя поглощающего вещества. Пучок параллельных монохроматических лучей, проходя через однородную поглощающую среду, ослабляется по экспоненциальному закону:

$$* I/I_0 = e^{-kl}$$

- * k - коэффициент, зависящий от длины волны излучения, природы вещества и его концентрации в поглощающем слое.

* **Закон Бугера–Ламберта–Бера**, связывающий коэффициент поглощения с концентрацией исследуемых молекул в растворе, и являющийся основой спектроскопических методов количественного анализа:

$$* \mathbf{A = \varepsilon \cdot c \cdot l}$$

- * где, A – оптическая плотность, десятичный логарифм отношения интенсивности света, падающего на вещество, к интенсивности света, прошедшего через кювету $A = \lg(I_0/I)$ размерность - л/[моль • см].;
- * ε – молярный показатель поглощения, который, зависит от природы исследуемого вещества и длины волны излучения, но уже не зависит от концентрации вещества. Именно эту величину удобнее всего использовать в качестве меры интенсивности поглощения для аналитических методов.

* Также следует очень важный параметров -
удельный показатель поглощения, ($A_{1\text{см}}^{1\%}$)

$$* A = A_{1\text{см}}^{1\%} * l * c$$

* удельный показатель поглощения ($A_{1\text{см}}^{1\%}$) – показатель поглощения для раствора с концентрацией 1% (т. е. 1 г/100 мл, или 10 г/л) и толщиной кюветы 1 см.

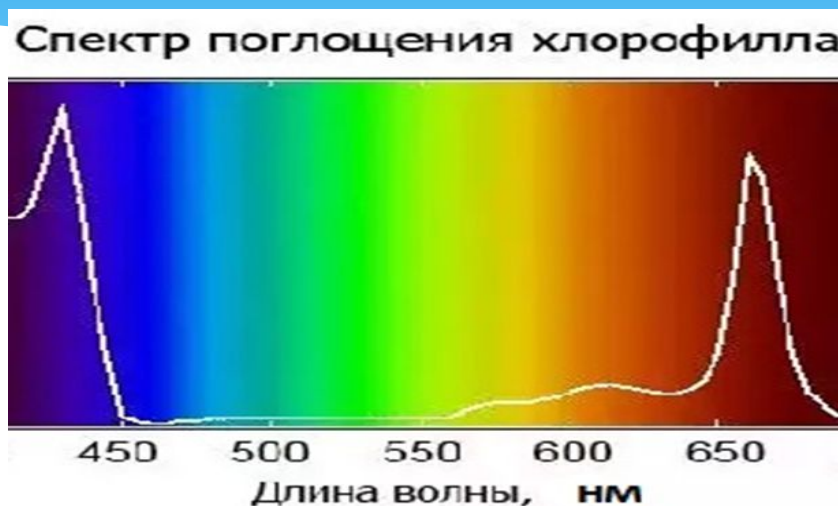
* Абсорбционная УФ-спектрофотометрия

- * основывается на измерении количества поглощенного вещества электромагнитного излучения в определенной узковолновой области. от **190 - 380** нм. Излучение с такой длиной волны поглощают только соединения, содержащие π -связи (например, группы $C=O$ или $C=C$). Таким образом диеновые и ароматические системы дают характерные УФ-спектры в пределах 200-400 нм.

* Спектрофотометрия в видимой области

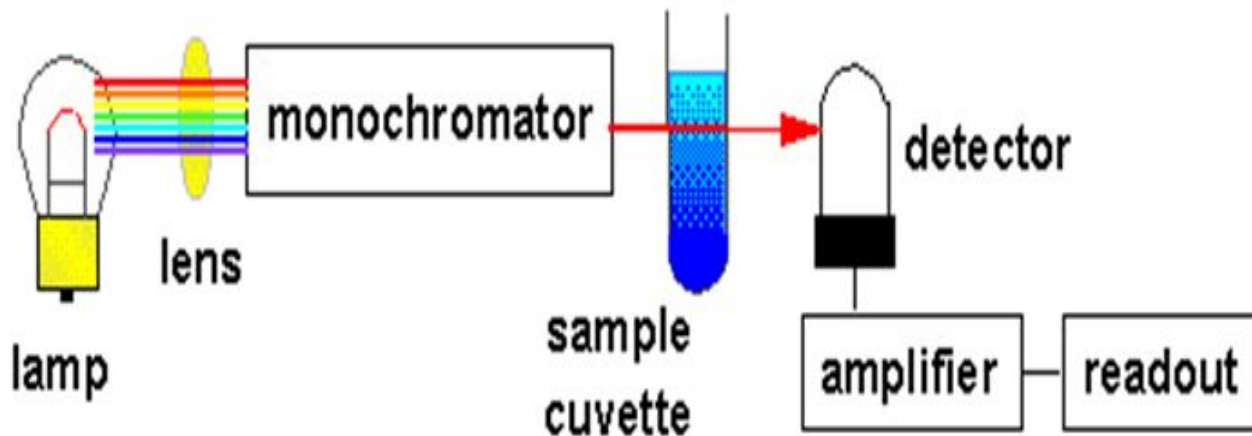
- * измерение количества поглощенного немонахроматического излучения в области **380 – 780** нм.

- * Соединения, которые поглощают в видимом спектре являются окрашенными. Те вещества, которые поглощают в УФ области – не окрашены. УФ и видимые спектры обычно записывают в растворах, потому что свет не проходит через твердый образец



- * **Хлорофилл** поглощает свет в фиолетовой, голубой и красной частях спектра, отражая в основном зелёный цвет, что и придаёт ему характерную окраску.
- * Кривая зависимости поглощения от длины волны или волнового числа называется спектром поглощения вещества и является специфической характеристикой данного вещества. Пики в спектре соответствуют длинам волн, которые были поглощены образцом. Остальное то, что прошло через образец.

- * Для измерения спектров используют спектральные приборы – **спектрофотометры**. Аппаратурная схема исследования с помощью спектроскопии включает источник излучения, устройство для выделения спектрального интервала, кюветное отделение, детектор и регистратор.



- * Внутри УФ-спектрометра обычно 2 источника света. Один дает видимый свет, другой УФ излучение с помощью дейтеривой лампы. Кварцевые кюветы, которые не поглощают УФ излучение.
- * Внутри спектрометров для в видимой и ближней ИК областях источник света - вольфрамовую лампу накаливания или галогенную лампу, стеклянные кюветы.
- * В качестве диспергирующих элементов применяют призмный монохроматор или монохроматор с дифракционными решетками

Понятие об абсорбционной спектрофотометрии в инфракрасной области

- * В ИК области проявляются переходы между колебательными и вращательными уровнями молекул (не электронов).
- * Среди частот колебаний молекул выделяют так называемые **характеристические**, которые практически постоянны по величине и всегда проявляются в спектрах химических соединений, содержащих определенные функциональные группы - **специфической характеристикой вещества, как и отпечатки пальцев человека.**

* По ИК спектрам вещество может быть идентифицировано, если его колебательный спектр уже известен. Колебательные спектры молекул чувствительны не только к изменению состава и структуры (т.е. симметрии) молекул, но и к изменению различных физических и химических факторов, например изменению агрегатного состояния вещества, температуры, природы растворителя, концентрации исследуемого вещества в растворе, различные взаимодействия между молекулами вещества (ассоциация, полимеризация, образование водородной связи, комплексных соединений, адсорбция и т. п.). Поэтому ИК спектры широко используют для исследования

- * Используется спектральная область от 2,5 до 20 мкм ($4000—500\text{ см}^{-1}$).
- * Спектрофотометры, работающие в интервале от 1,0 до 50 мкм (от 10000 до 200 см^{-1}). Источниками излучения - стержень из карбида кремния (глобар), штифт из смеси оксидов циркония, тория и иттрия (штифт Нернста) и спираль из нихрома. Приемниками излучения служат термопары (термоэлементы), болометры, различные модели оптико-акустических приборов и пироэлектрические детекторы. В спектрофотометрах, сконструированных по классической схеме, в качестве диспергирующих элементов применяют призмный монохроматор или монохроматор с дифракционными решетками.

- * Каждый инфракрасный спектр характеризуется серией полос поглощения, максимумы которых определяются волновым числом или длиной волны λ и интенсивностью максимумов поглощения. Обычно при записи спектра на оси абсцисс откладывается в линейной шкале значение волнового числа (в см^{-1}), на оси ординат величина пропускания T (в %).

**Спектрофотометрию используют на всех
этапах фармакопейного анализа
лекарственных препаратов:**

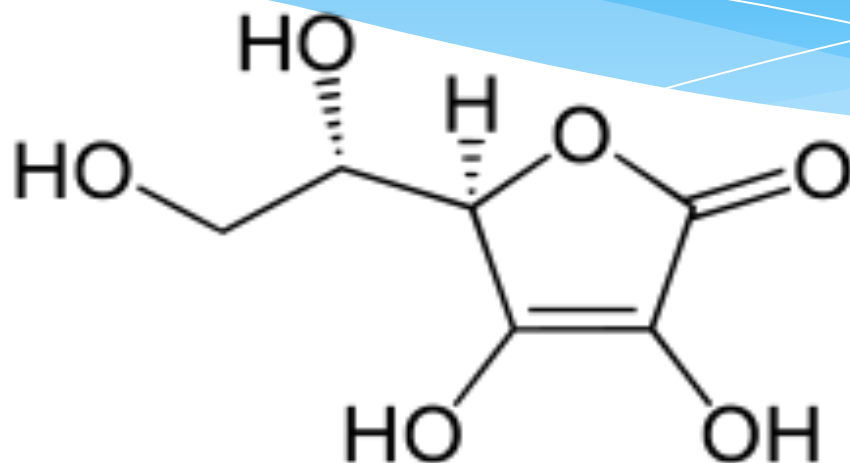
испытание подлинности (идентификация)

**доброкачественности (чистота – определение
всякого рода примесей),**

количественное определение).

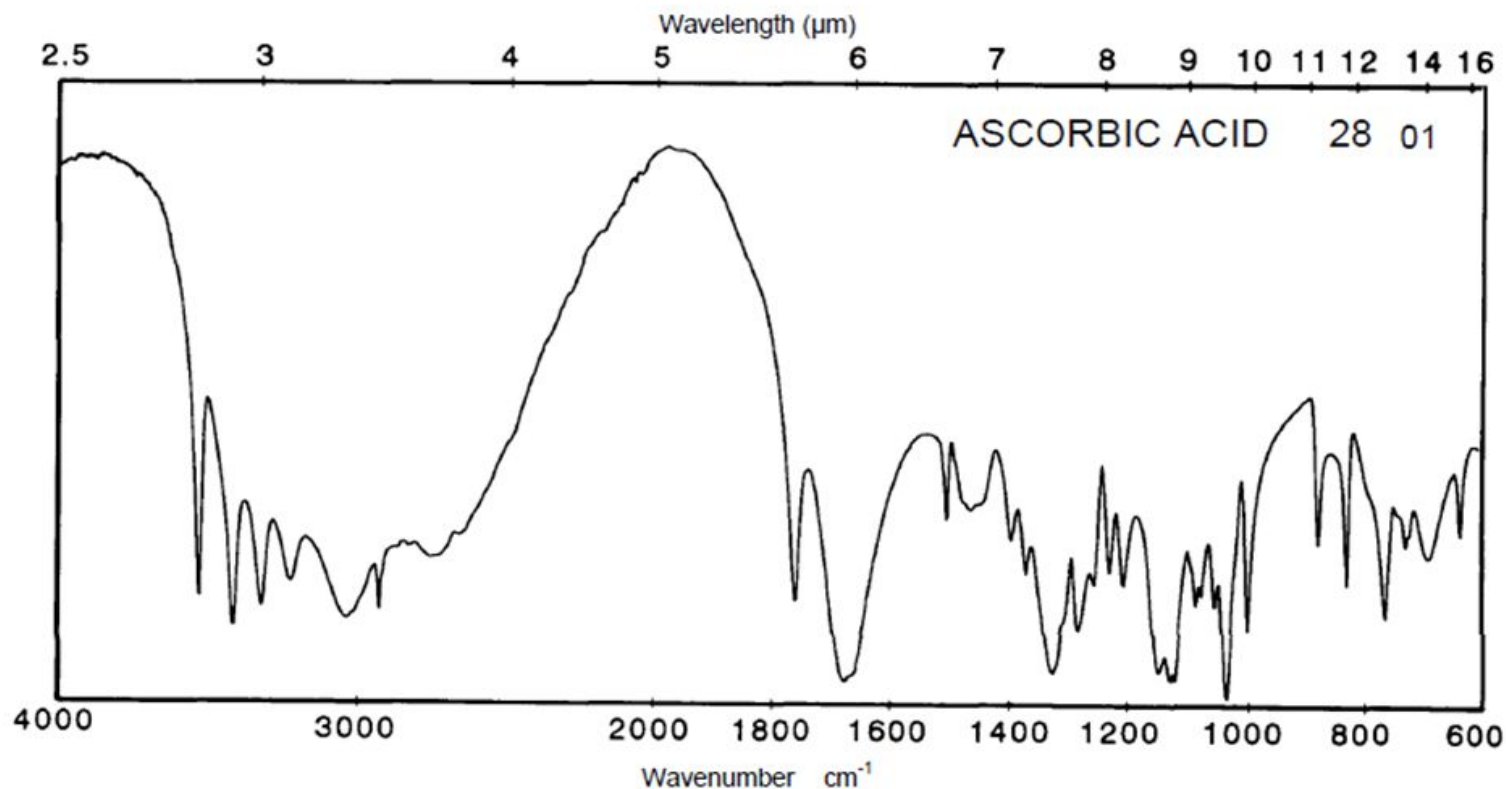
Разработано большое число способов качественного и количественного анализа различных ЛС, например кислота аскорбиновая.

Аскорбиновая кислота



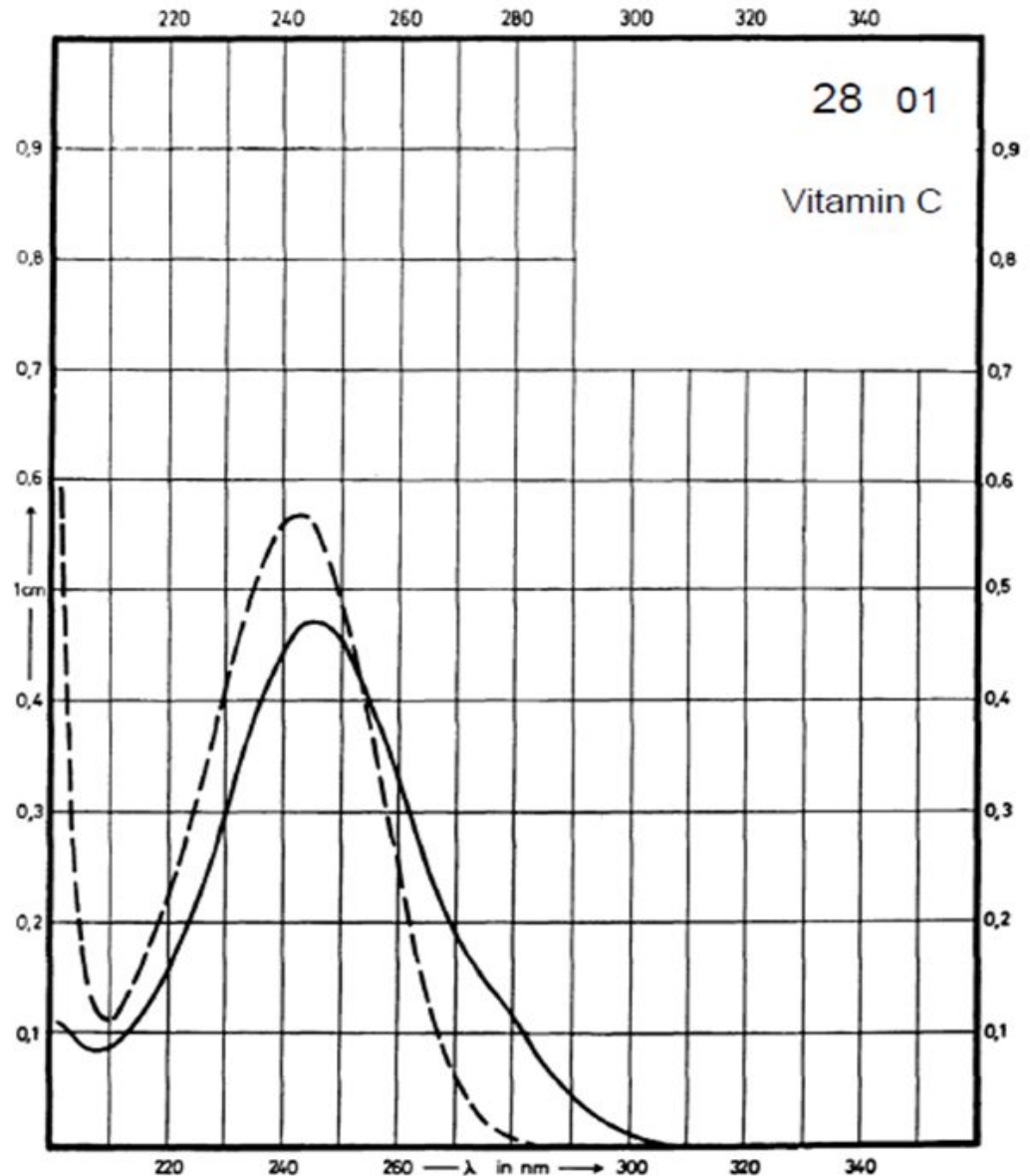
- * ИК спектр поглощения кислоты аскорбиновой
- * Имеет характерный спектр поглощения в УФ-области и ИК области

- * ИК спектр субстанции, снятый в диске с калия бромидом, в области от 4000 до 400 cm^{-1} по положению полос поглощения должен соответствовать рисунку спектра аскорбиновой кислоты

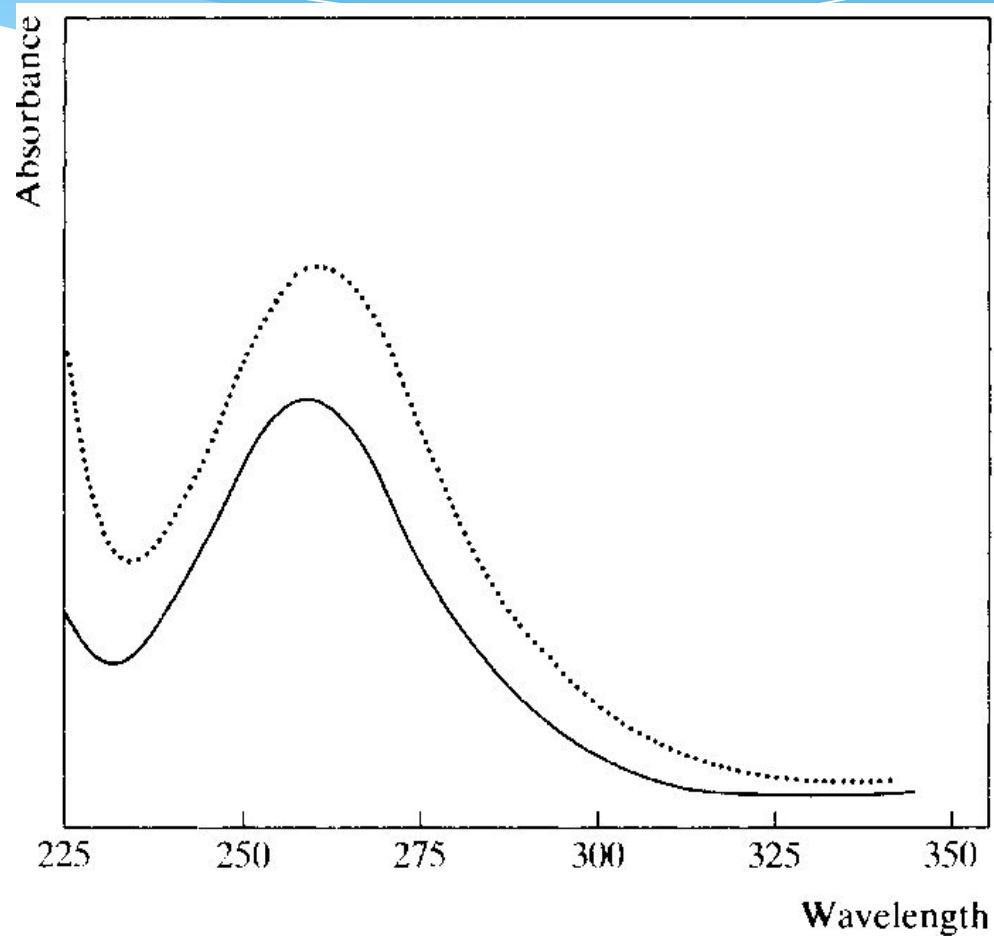
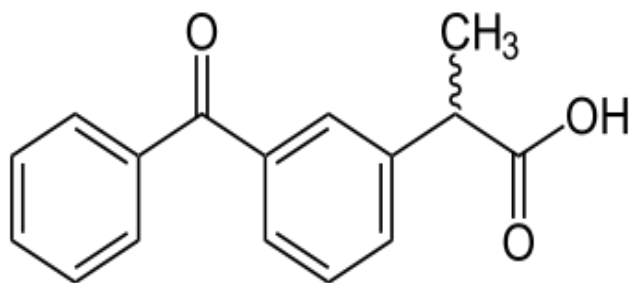


* УФ спектр
поглощения кислоты
аскорбиновой

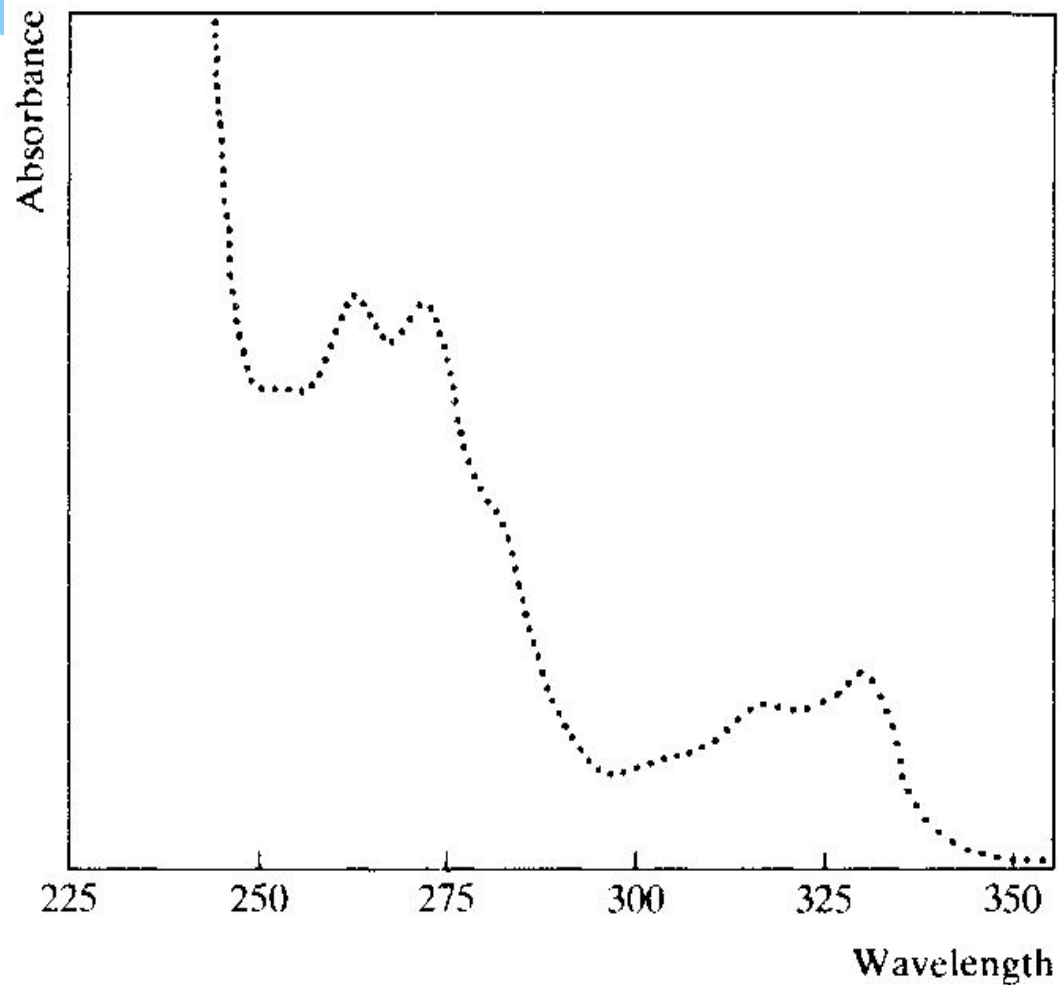
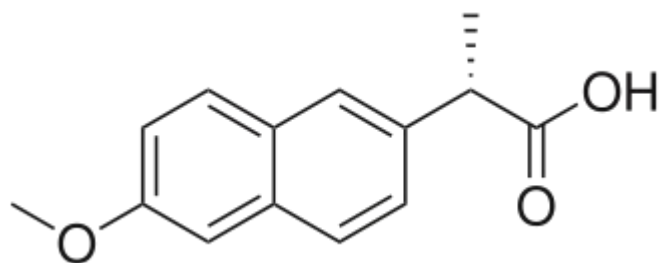
- * Ультрафиолетовый спектр поглощения 0,001 % раствора субстанции в 0,1 М растворе хлористоводородной кислоты в области от 230 до 300 нм должен иметь максимум при 243 нм



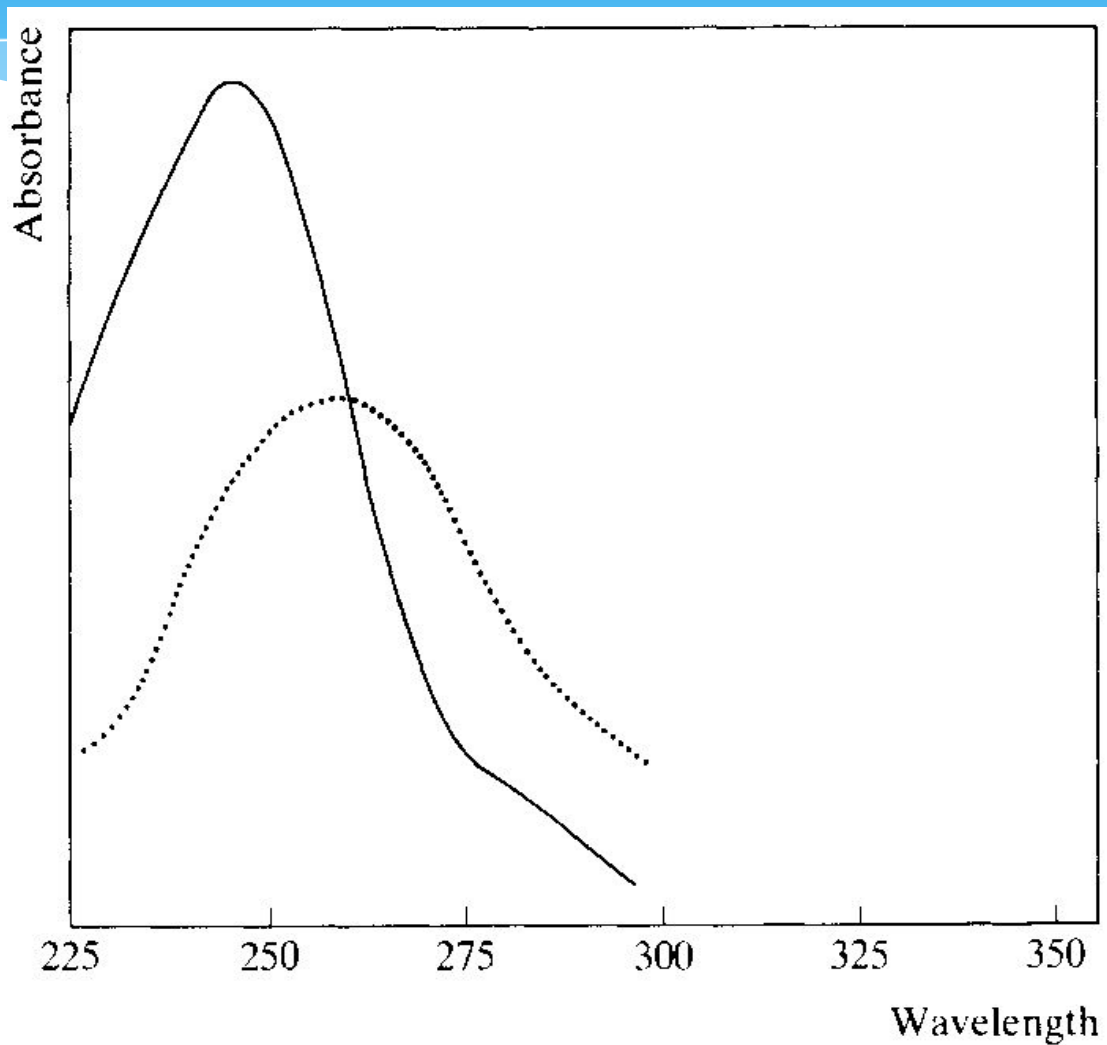
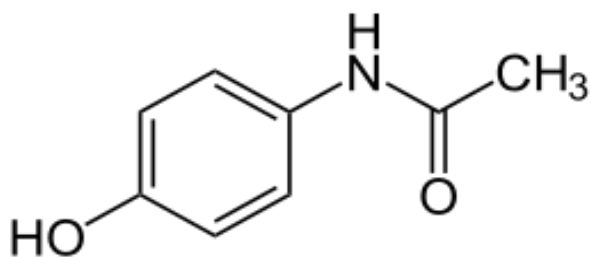
Спектр кетопрофена



Спектр напроксена



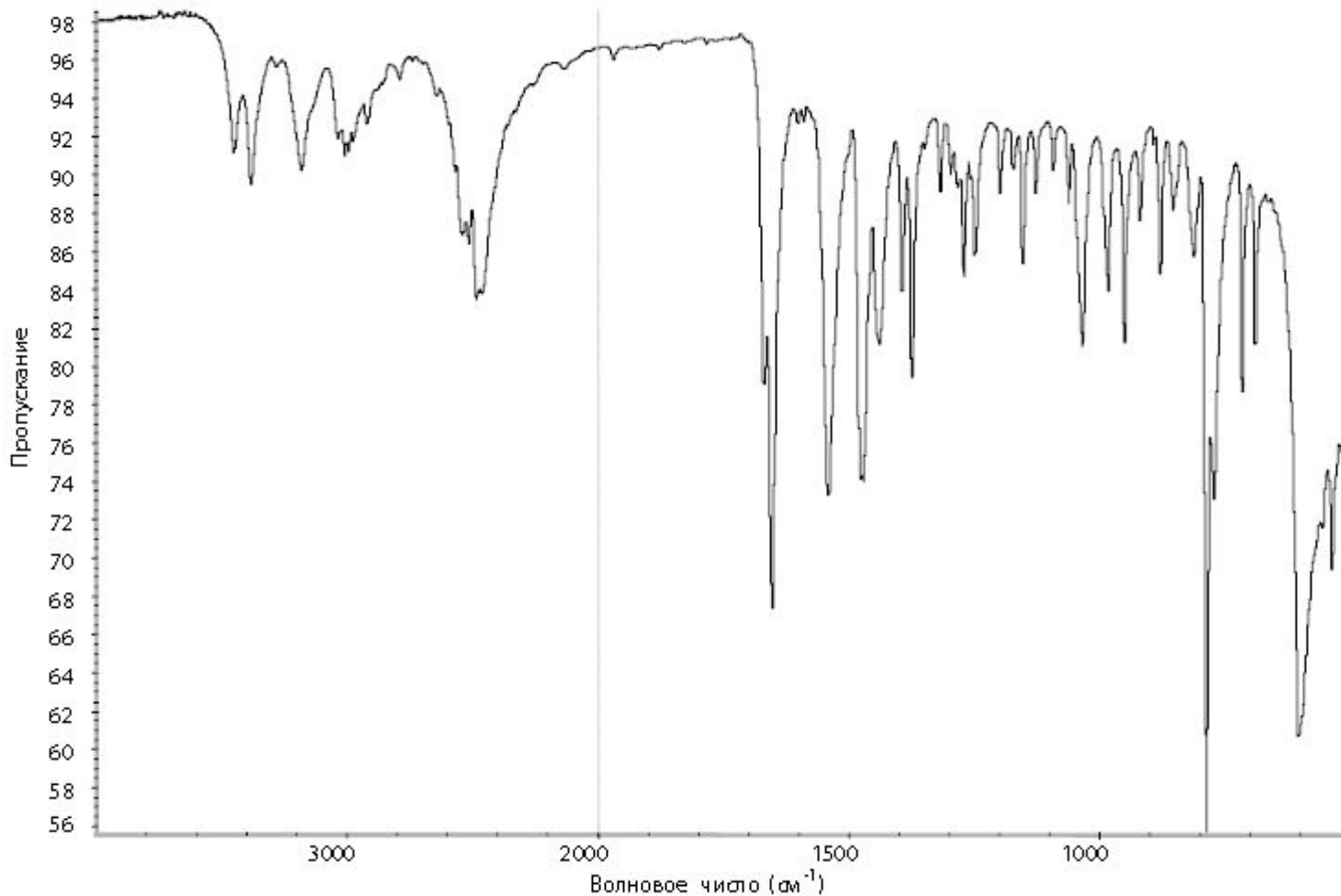
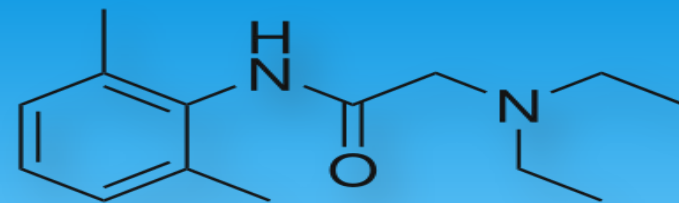
Спектр парацетамола



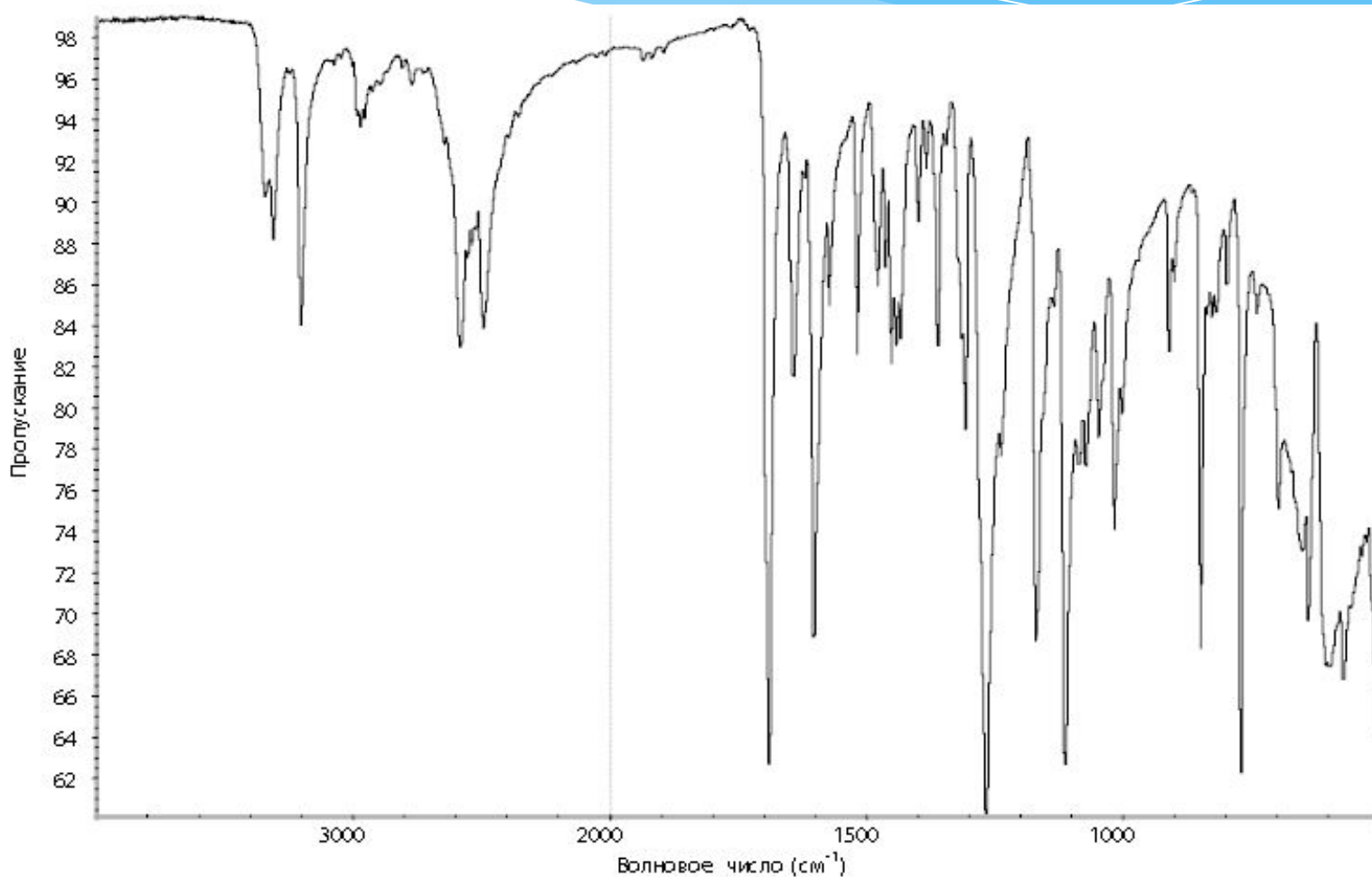
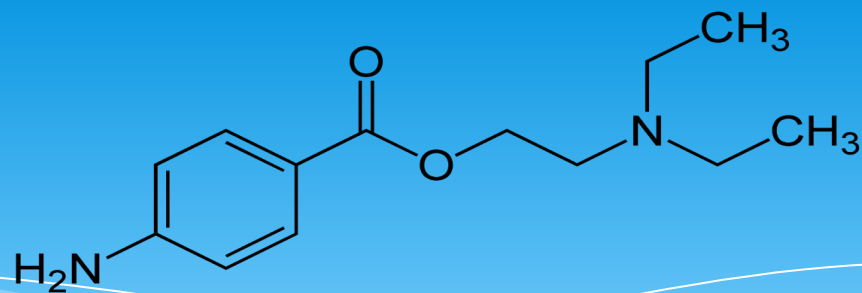
- * Применяется вторая идентификация, и общий прием проведения исследования: навеску растворяют в подходящем растворителе, и снимают спектры, как правило при диапазоне 230 - 350 нм


	Кетопрофен [10]	Парацетамол [10]	Напроксен [10]
Масса пробы, мг	50,0	100,0	40,0
Растворитель	96% спирт	метанол	метанол
Объем разведения-1, мл	100,0	100,0	100,0
Аликвота, мл	1,0	1,0 + 0,5 р-р 10,3 г/л кислоты соляной	10,0
Объем разведения-2, мл	50,0	100,0	100,0
Диапазон длин волн, нм	230 - 350	-	230 - 350
Максимумы поглощения, нм	255	249	262,271, 316, 331
Удельный показатель поглощения в максимуме поглощения	615 - 680	860 - 980.	при 262 нм – 216 - 238; при 271 нм –219 - 241; при 316 нм –61 - 69; при 331 нм – 79 - 87.

Инфракрасный спектр лидокаина



Инфракрасный спектр прокаина





В работе были рассмотрены особенности идентификации и количественного определения субстанций, относящихся к НПВС, β адреноблокаторов, H_1 -антигистаминных средств, витаминов, антибактериальных средств, глюкокортикостероидов и местных анестетиков.



Спасибо за внимание!