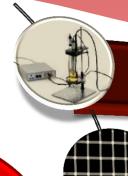
Физикохимические методы анализа

Физико-химические методы анализа



Электрохимические методы анализа

Физикохимические методы анализа



Оптические методы анализа

Хроматографические методы анализа

Термические методы анализа

Спектральные

Вид энергии	Измеряемое	Название метода	
возмущения	свойство		
	Длина волны и	Оптические методы (ИК - спектро-	
	интенсивность	скопия, атомно-эмиссионный	
	спектральной	анализ, атомно-абсорбционный	
	линии в	анализ, фотометрия, люминис -	
инфракрасной,		центный анализ, турбидиметрия,	
	видимой и	нефелометрия)	
Электро-	ультрафиолетов		
магнитное	ой частях		
излучение	спектра		
	То же, в	Рентгеновская фотоэлектронная,	
	рентгеновской	оже-спектроскопия	
	области спектра		
	Времена	Спектроскопия ядерномагнитного	
	релаксации и	(ЯМР) и электронного	
	химический	парамагнитного (ЭПР) резонанса	
	сдвиг	3	

Оптические методы анализа





Что же такое спектральные методы анализа?

Методы основанные на взаимодействии электромагнитного излучения с веществом

Что такое электромагнитное излучение?

Это поток частиц!

- •Как и другие частицы, свет может рассеиваться
- •Количество частиц можно посчитать



Фотон - материальная, электрически нейтральная частица, квант электромагнитного поля (переносчик электромагнитного взаимодействия).⁷

Фотон - частица энергии

Энергия, которую несет фотон, пропорциональна его частоте:

$$E = h\nu = \frac{hc}{\lambda}$$

Остановить фотон нельзя: он либо движется со скоростью, равной скорости света, либо не существует

Что такое электромагнитное излучение?

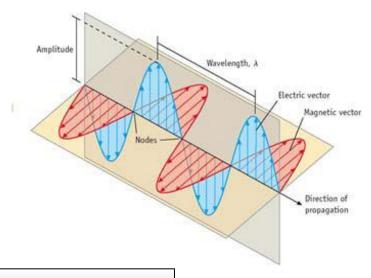
Это волна!



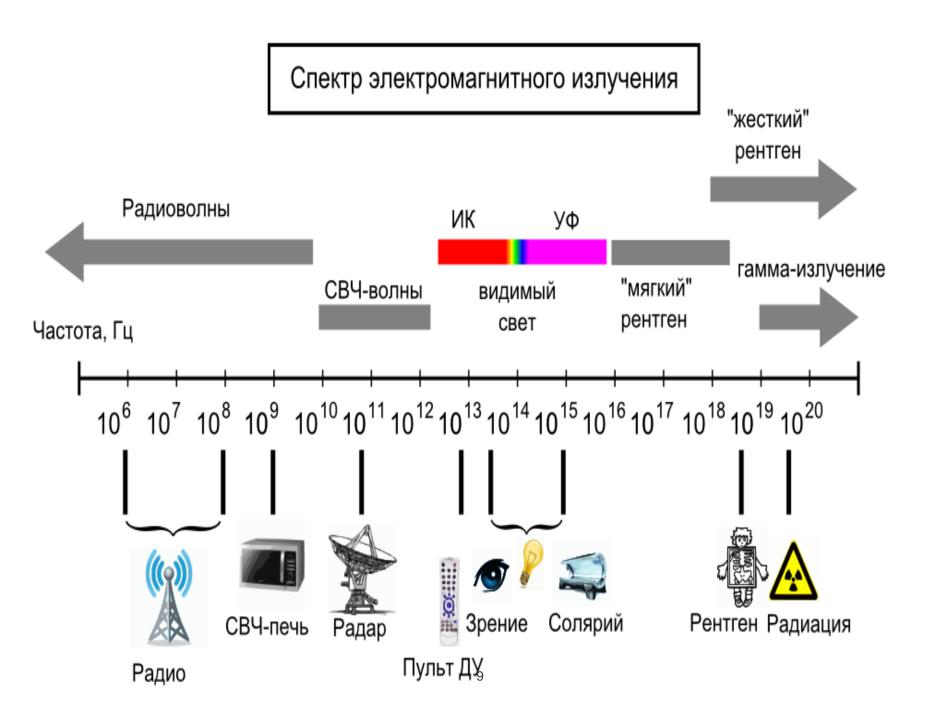
Распространяющееся в пространстве осцилляции электрического и магнитного полей

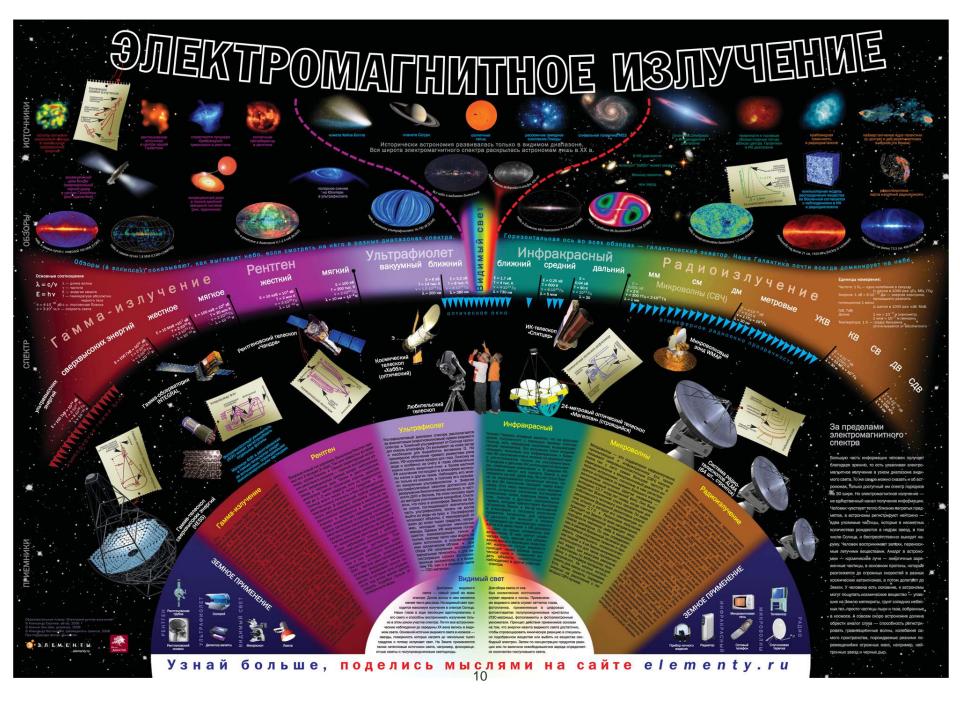


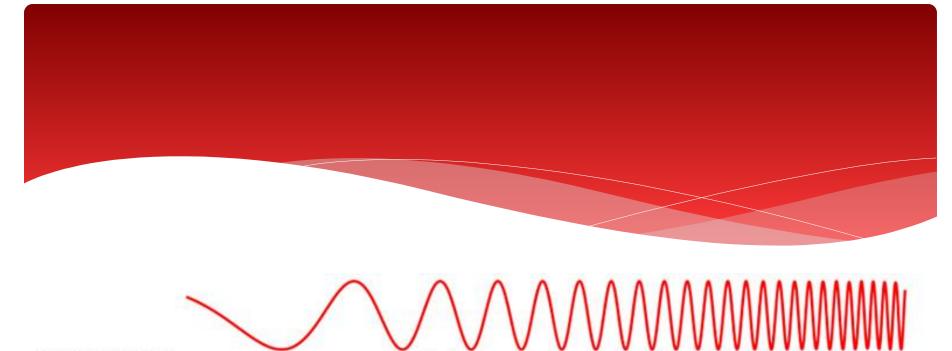
Характеристики

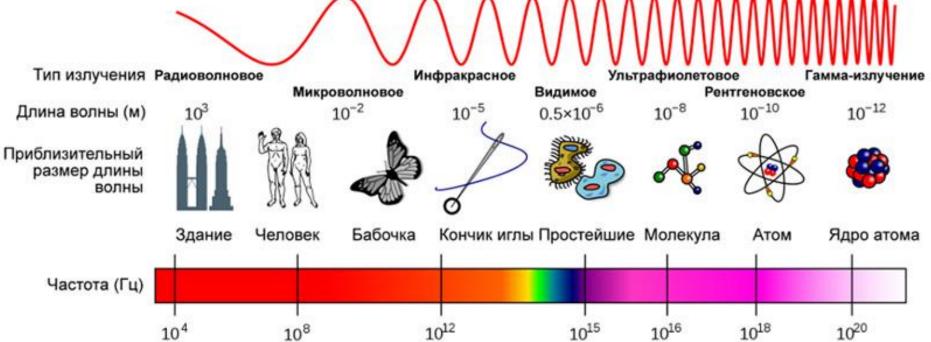


Амплитуда – высота электрического вектора волны Длина волны , м Волновое число, м⁻¹ Частота – количество осцилляций в секунду, Гц







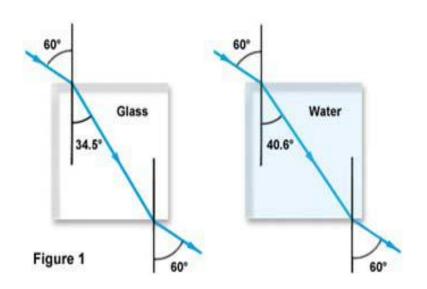


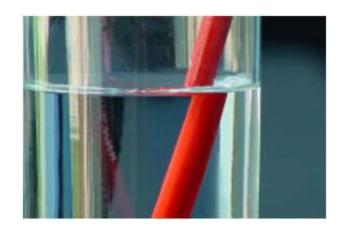
Каждой области энергий электромагнитного излучения соответствует определенный метод анализа

	Характеристика энергии квантов			
Область, метода	Длина	Другие	Процесс	Объект
Do жизомо ототую д	волны(λ),м	величины	Иомономи одинов длав и	
Радиочастотная (ЯМР, ЭПР)	10 ¹ –10 ⁻¹	v: 10МГц–1ГГц	Изменение спинов ядер и электронов	Молекула
			Изменение	
Микроволновая	10 ⁻¹ –10 ⁻³	v : 0.1-10 см ⁻¹	вращательных	Молекула
			состояний	(газы)
Оптическая,				
инфракрасная	10-3-10-6	v: 10-13000 cm ⁻¹	Изменение колебательных	Молекула
			состояний	
(ИК)		Daywage 3 750		
Оптическая, видимая,	° 10 ⁻⁶ –10 ⁻⁸	Вадимая: λ =750- 400 нм	Изменение состояний	Молекула,
УФ	10 10	УΦ: λ.=400-200	валентных электронов	Атом
		НМ		
Рентгеновская	10-8-10-10	Е: 0,1-100 кэВ	Изменение состояний	Атом
			внутренних электронов	ATOM
Гамма-излучение (ядерно-физические)	10 ⁻¹⁰ –10 ⁻¹³	Е : 0,01-1 ₀ МэВ	Ядерные реакции	Атом

Рефракция

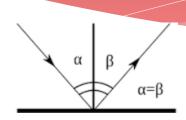
изменение направления (преломление) световых лучей при изменении показателя преломления среды, через которую эти лучи проходят.

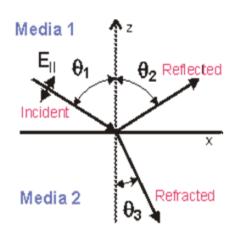




Отражение

изменение направления света на границе двух сред, при котором свет возвращается в среду, из которой он пришёл

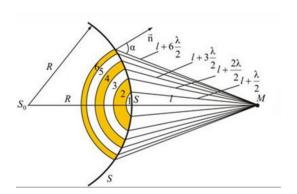






Дифракция

Дифракцией называется совокупность явлений, наблюдаемых при распространении света в среде с резкими неоднородностями, размеры которых сравнимы с длиной волны, и связанных с отклонениями от законов геометрической оптики.

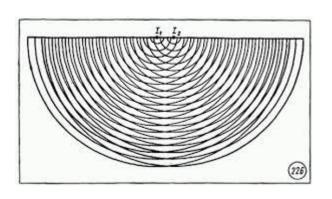


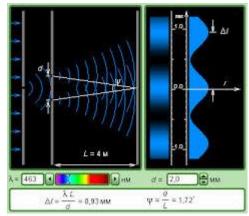




Интерференция

Интерференция (от лат. Inter - взаимно, ferio - ударяю) - взаимное усиление или ослабление двух (или большего числа) волн при их наложении друг на друга при одновременном распространении в пространстве.

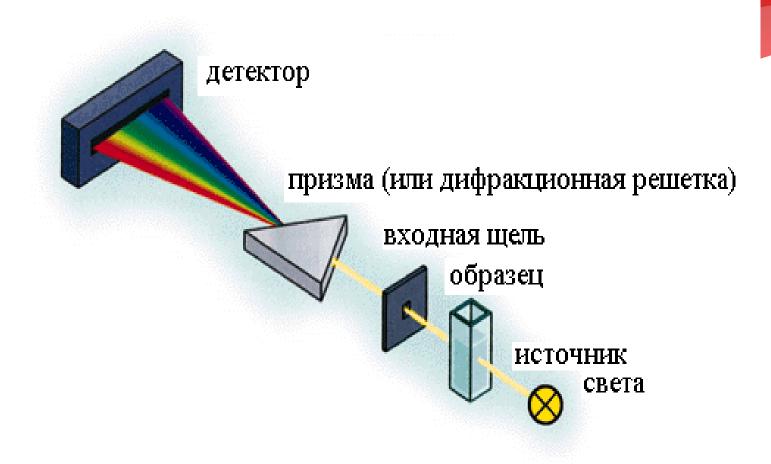




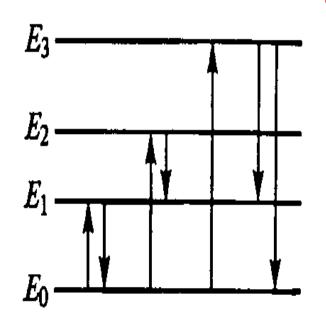


<u>Интерференция</u> - это одно из основных свойств волн любой природы: упругих, электромагнитных, в том числе и световых.

Образование спектров

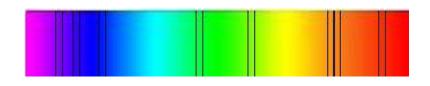


Поглощение и испускание

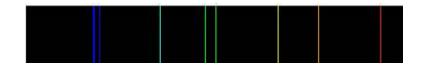




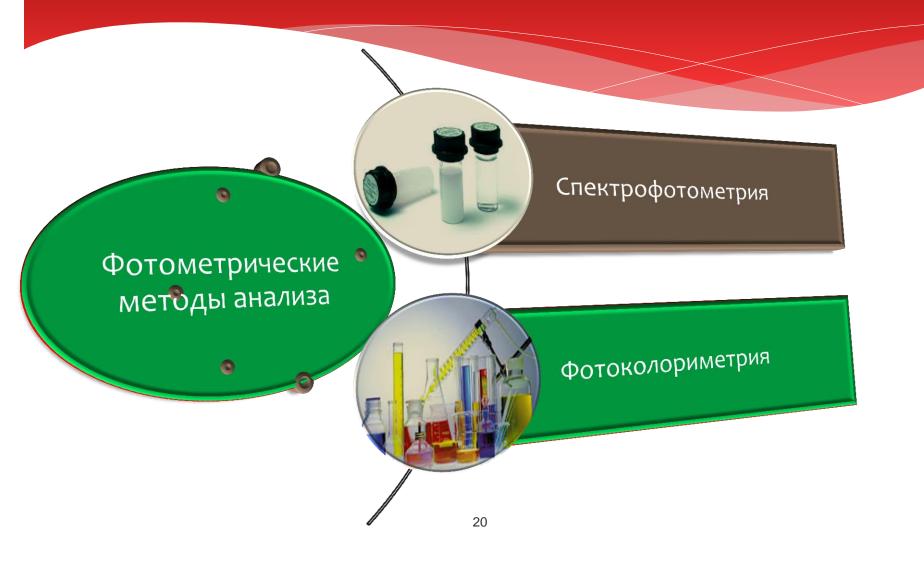




Линейчатый спектр поглощения

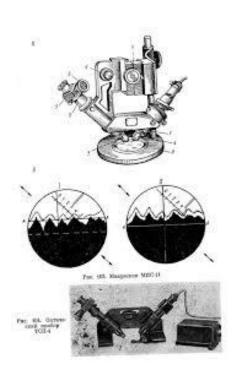


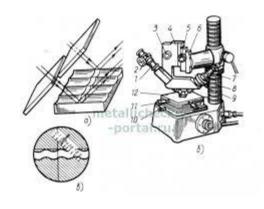
Фотометрические методы анализа

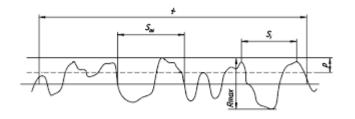


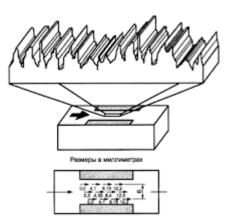
Спектральные приборы в науке и промышленности

- Определение механических свойств:
 - 1. Приборы для контроля шероховатости оптических поверхностей









Спектральные приборы в науке и промышленности

Исследовательские задачи:

 Интерференционные и интерференционно-поляризационные приборы

ООРЫ

2. Аэрокосмические комплексы для исследования Земли и планет Солнечной системы



Спектральные приборы в науке и промышленности

- * Аналитические задачи:
 - 1. Спектральные приборы и комплексы для эмиссионного спектрального анализа

- 2. Лазерные спектрометры
- 3. Микроскопы
- 4. Рентгено-спектральные приборы







Оптика

- * Оптика (от др.-греч. όπτική появление или взгляд) раздел физики, рассматривающий явления, связанные с распространением электромагнитных волн преимущественно видимого и близких к нему диапазонов (инфракрасное и ультрафиолетовое излучение).
 - * Оптика описывает поведение и свойства света, объясняет связанные с этим явления. Под светом понимают не только видимый свет, но и примыкающие к нему широкие области спектра электромагнитного излучения.
- * Оптическая наука часть многих прикладных дисциплин, включая электротехнику, физику, медицину (в частности, офтальмологию). В этих, а также в междисциплинарных сферах широко применяются достижения прикладной оптики.
 - * В соединении с точной механикой оптика является основой оптикомеханической промышленности 24

Фотометрия

- * Фотометрия (греч. photós свет и греч. metréo измеряю) общая для всех разделов оптики дисциплина, на основании которой производятся количественные измерения энергетических характеристик поля излучения
 - * Фотометрия как наука началась в 1760-х с работ Ламберта, сформулировавшего закон диффузного отражения света (закон Ламберта) и Бугера, сформулировавших закон поглощения света (закон Бугера Ламберта Бера).

Фотометрические методы анализа основаны на

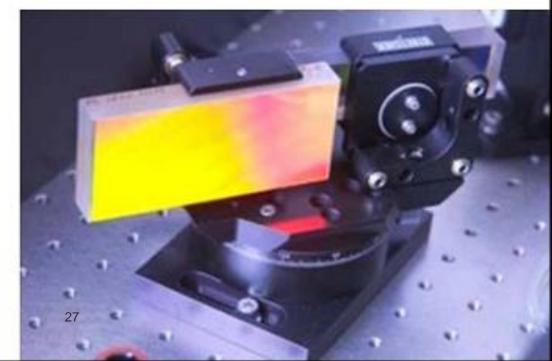
* 1. измерении поглощения энергии анализируемым веществом,

Абсорбционная Турбидиметрия Нефелометрия **спектроскопия**

* 2. измерении вторичного излучения вещества, образованного в результате поглощения первичной световой энергии.

Люминесценция

ОПТИЧЕСКИЕ (СПЕКТРАЛЬНЫЕ) МЕТОДЫ АНАЛИЗА: •ФОТОМЕТРИЯ



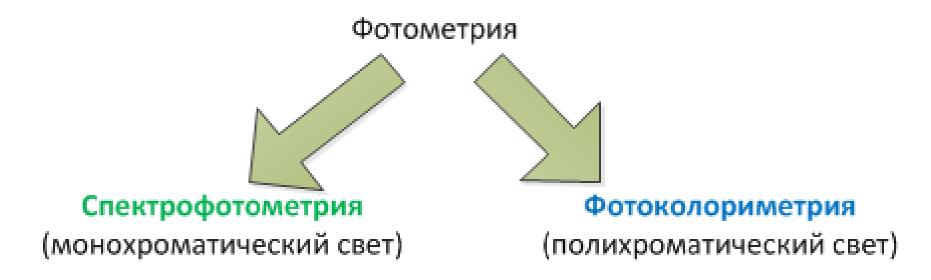
ФОТОМЕТРИЯ

Абсорбционная фотометрия - метод, основанный на измерении светопоглощения анализируемым объектом

Фотоколориметрия (видимая область, низкая монохроматичность)

Спектрофотометрия (УФ и видимая область, высокая монохроматичность)

Классификация фотометрии по типу падающей волны



Фотоколориметрические методы обеспечивают точность (1-3) % отн

Наиболее совершенные спектрофотометрические методы анализа, которые характеризуются более высокой точност но (0,1 - 0,5) % отн

Приборы: Колориметры и спектрофотометры







Разрешающая способность

Спектральный диапазон

Стабильность источника излучения

Точность установки длины волны

Диапазон фотометрирования

Скорость съемки спектра

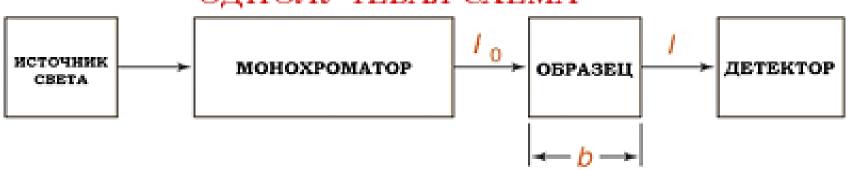
Приборы:

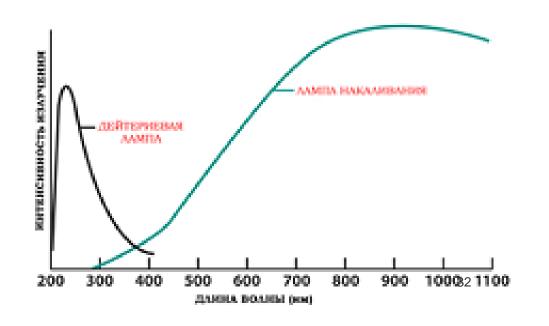
Фотоэлектронный калориметр



Устройство приборов: принципиальная схема

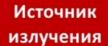






ДВУЛУЧЕВАЯ СХЕМА

Основные узлы приборов фотометрии





Монохроматор (светофильтр)



Кювета с раствором

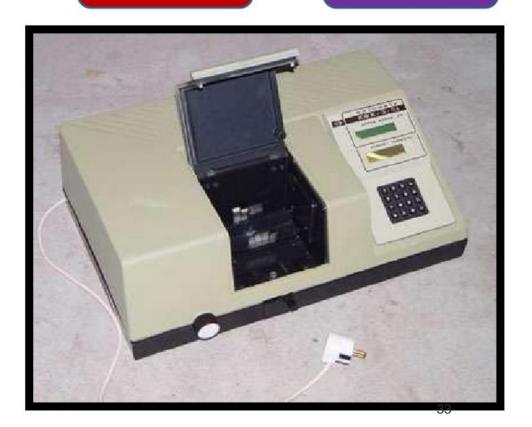


Фотоэлемент

(преобразует энергию фотонов в электрическую)



Регистратор электрического тока



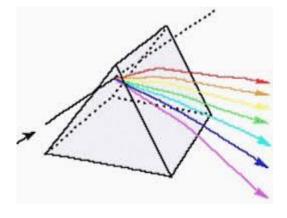
Монохроматор

Монохроматор (светофильтр)

* Монохроматор состоит из линз или зеркал для фокусировки излучения, входной и выходной щелей для ограничения нежелательного излучения и контроля за спектральной чистотой излучения, испускаемого монохроматором, и диспергирующего элемента.

Диспергирующим элементом может:

- призма,
- фифракционная решетка



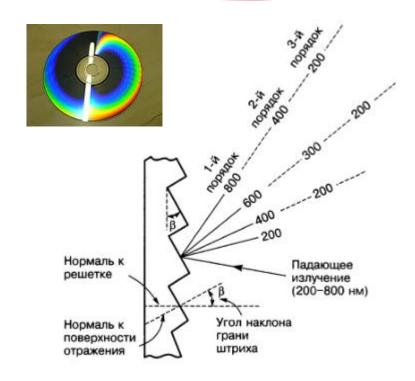
Монохроматор

Монохроматор (светофильтр)

дифракционная решетка

Дифракционная решетка состоит из большого числа параллельных штрихов (углублений), нанесенных на тщательно отполированную поверхность (например, из алюминия).

Штрихи служат центрами рассеяния для лучей, падающих на решетку. Разрешающая способность решетки зависит от количества штрихов

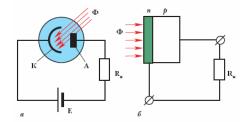


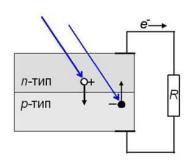
обычно разрешающая способность дифракционных решеток выше, чем призм.

Детектор

Фотоэлемент

(преобразует энергию фотонов в электрическую)



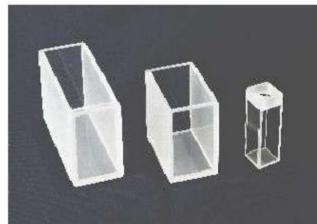




- * Фотоэлемент состоит из излучающего катода и анода. Между ними подается высокое напряжение. Когда фотон попадает в окошко элемента и достигает катода, последний испускает электрон, который притягивается к аноду. В результате возникает электрический ток, который можно усилить и измерить.
- * Отклик материала катода зависит от длины волны, поэтому для разных участков спектра необходимы разные фотоэлементы. Например, один может быть использован для голубого и УФ-излучения, а другой для красного.

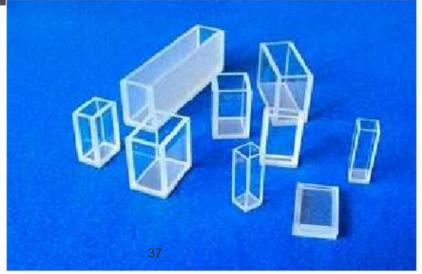
Кюветы для ФЭК

Анализируемый раствор помещается в кювету. Кювета представляет собой контейнер, сделанный из материала, хорошо пропускающего световые лучи.



Материал для кювет может быть разным в зависимости от области электромагнитного спектра, где происходит измерение.

Например, для видимой области спектра это стекло, для ультрафиолетовой — кварц.







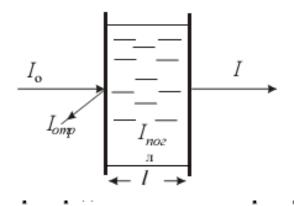


Область изучения	Материал для изготовления кюветы	Рекомендуемая длина оптического пути
УФ	кварц	0,1-1 см
Видимая область	стекло, кварц	0,1-1 см
ИК 800–1100 нм (ближняя)	кристаллы солей	5–10 см
1100-3000 нм		0,1-2 см

Кювета для образца (образцом обычно является раствор), естественно, **должна быть прозрачна** в исследуемом диапазоне длин волн. Для изготовления кювет используют те же материалы, что и для оптических деталей.

Поглощение света растворами

Проходя через кювету с окрашенным раствором, интенсивность светового потока ослабевает за счет частичного отражения световых лучей от стенок кюветы и поглощения окрашенным раствором.



 I_0 – интенсивность падающего светового потока;

 $I_{omp.}$ — интенсивность светового потока, отражённого от границы раздела;

I – интенсивность светового потока, прошедшего через раствор.

$$I_0 = I + I_{onsp} + I_{noen},$$

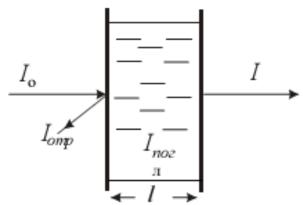
Поглощение света растворами

Связь между интенсивностями падающего светового потока и светового потока, прошедшего через слой раствора, устанавливается законом Бугера – Ламберта:

$$I = I_0 \cdot e^{-a \cdot \ell}$$

а – коэффициент поглощения;

l – толщина поглощающего слоя



Бер установил, что при постоянной толщине слоя поглощающего вещества коэффициент поглощения *а* пропорционален концентрации этого вещества, т.е.

$$a = \varepsilon \cdot \epsilon$$

$$a = \varepsilon \cdot c$$

где ε — молярный коэффициент светопоглощения, эта величина имеет размерность $n/(моль \cdot cm)$;

с – концентрация поглощающего вещества.

Формулировкой закона Бера является выражение:

$$D = \lg \frac{J_0}{J} = k \cdot c,$$

где D — оптическая плотность раствора (которая равна нулю для абсолютно прозрачного раствора и равна бесконечности для абсолютно непрозрачного раствора, т.е. дословно этот термин означает «поглощение»).

Основной закон светопоглощения

$$I = I_0 \cdot 10^{-\varepsilon cl}$$

При соблюдении основного закона светопоглощения оптическая плотность раствора прямо пропорциональна концентрации поглощающего вещества, толщине слоя раствора и молярному коэффициенту светопоглощения:

$$D = \varepsilon \cdot c \cdot l$$

Оптическая плотность — мера непрозрачности вещества для световых лучей. Для абсолютно прозрачного раствора D=0, для абсолютно непрозрачного $D o \infty$

- •Закон справедлив только для монохроматического источника излучения (для одной и постоянной длины волны).
- •Линейная зависимость наблюдается только в определенном интервале концентраций.
- •Для каждого вещества имеется ПДК, выше которой начинается отклонение от этого закона.

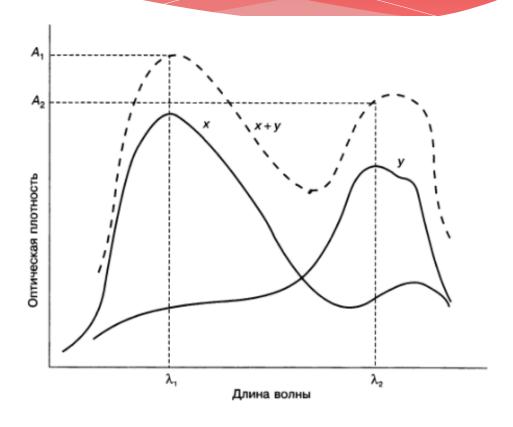
$$D = \varepsilon \cdot c \cdot l$$

!!!Соблюдается закон аддитивности!!!

светопоглощение смеси веществ равно сумме светопоглощения отдельных компонентов (!!! при отсутствии взаимодействия между ними)

* Из закона Бера следует, что полная оптическая плотность А для данной длины волны равна сумме оптических плотностей всех поглощающих частиц. Для частиц двух видов, если С выражена г/л,

$$A = \varepsilon_{x}c_{x}l + \varepsilon_{y}c_{y}l$$



Спектры поглощения чистых веществ Хи Y и их смеси (1 : 1)

Иногда в фотоколориметрии пользуются понятием «пропускание»:

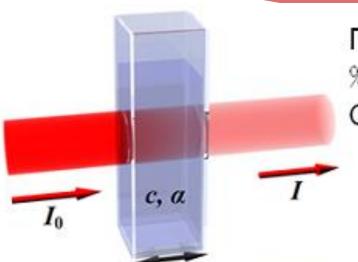
$$T = \frac{I}{I_0} = 10^{-\varepsilon cl}$$

Эта величина связана с оптической плотностью следующим соотношением:

$$D = -\lg \frac{I_0}{I} = \lg T$$

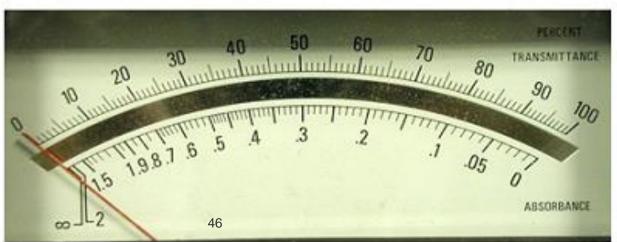
В различных литературных источниках оптическая плотность обозначается по разному

Сравнение оптической плотности и коэффициента пропускания

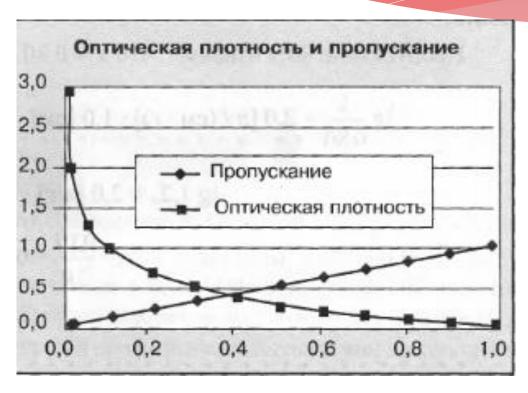


Пропускание (T) = I/I_0 %Пропускание (%T) = 100T Светопоглощение (A) = $log(I_0/I)$

Пример прибора измеряющего коэффициент пропускания



Сравнение оптической плотнести и коэффициента пропускания



Сравнение оптической плотности и коэффициента пропускания для одного и того же соединения

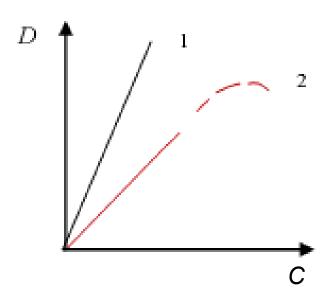


Отклонения от закона Бера связаны с химическими и инструментальными факторами.

Отклонения от закона Бугера- Ламберта-Бера

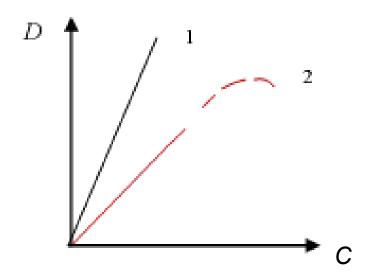
Инструментальный фактор

Отклонения от закона Бера объясняются наличием посторонних веществ и немонохроматичностью света.



Закон Бера справедлив для весьма разбавленных растворов и поэтому область его применения огр⁴⁹ничена.

Отклонения от закона Бугера- Ламберта-Бера



3. Лучший способ минимизировать эти отклонения от закона Бера состоит в использовании соответствующих буферных растворов, добавлении большого избытка комплексообразующего реагента, и т. д.

Химические факторы

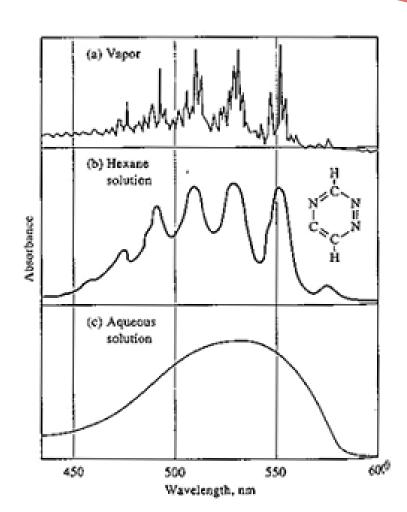
1. Химические факторы, вызывающие нелинейность, проявляются при смещении химического равновесия.

$$HA \iff H^+ + A^-$$

(поглощает) (не поглощает, прозрачен)

2. Соотношение молекулярных и ионных форм влияет на отклонение

Качественный анализ



- ↓Ограничен из-за наличия только нескольких разрешенных полос поглощения.
- ↓Однозначная идентификация обычно невозможна.
- Растворители влияют на положение и форму спектра.
- ♣Растворитель стабилизирует или дестабилизирует основное и возбужденное состояния молекул, изменяя энергию перехода.

Колличественный анализ

- ■Широкий круг определяемых соединений (органических и неорганических)
 - ■Обладает средней селективностью (зачастую требуется отделение, маскирование, селективная реакция)
 - ■Предел обнаружения 10-4 10-7М
 - ■Прецизионность 1-5 отн.%
 - Относительно недорогой метод (при использовании колориметров)

ПРЯМАЯ и ДИФФЕРЕНЦИАЛЬНАЯ ФОТОМЕТРИЯ

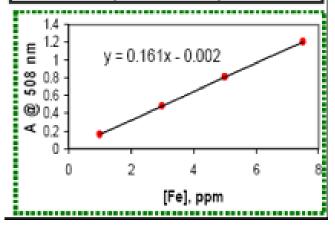
основана на установлении зависимости A от C аналита (закон Бера)

> Метод градуировочного графика Метод стандартных растворов Метод добавок

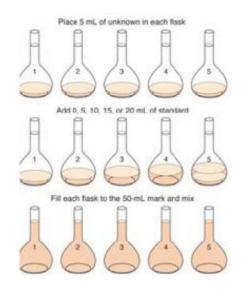
ФОТОМЕТРИЧЕСКОЕ ТИТРОВАНИЕ

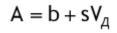
Градуировочный график

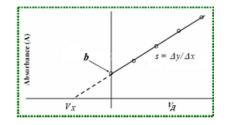
Trial #	[Fe], ppm	A _{508 nm}
1	1.0	0.160
2	3.0	0.481
3	5.0	0.804
4	7.5	1.206



Метод добавок







- * Фотометрические методы анализа основаны на:
- * 1. измерении поглощения энергии анализируемым веществом,

Абсорбционная Турбидиметрия Нефелометрия **спектроскопия**

* 2. измерении вторичного излучения вещества, образованного в результате поглощения первичной световой энергии.

задача

Установлено, что образец, помещенный в кювету, толщиной в 1 см, пропускает 80% света определенной длины волны. Какова концентрация вещества, если коэффициент поглощения вещества при этой длине волны равен 2,0?

Решение: Пропускание 80% означает, что Т = 0,80. Тогда:

$$\lg \frac{1}{0,80} = 2,0 \ [\pi \ / \ (\text{cm} \cdot \text{r})] \cdot 1,0 \ [\text{cm}] \cdot c = 2,0 \ [\text{cm}^{-1} \cdot \text{r}^{-1} \cdot \pi] \cdot 1,0 \ [\text{cm}] \cdot c$$

$$\lg 1,2_5 = 2,0 \ [\pi/\text{r}] \cdot c = 2,0 \ [\text{r}^{-1} \cdot \pi] \cdot c$$

$$c = \frac{0,10}{2,0} = 0,050 \ [\text{r}/\pi]$$

Спасибо за внимание!!