

**Бугера—Ламберта—Бера законом:**  $I(v) = I_0'(v) \exp(-k(v)cd)$ , где  $k(v)$  — показатель поглощения, характеризующий поглощающее вещество,  $c$  — концентрация поглощающего вещества в растворе ( $c=1$  для чистого вещества),  $d$  — толщина поглощающего слоя вещества (кюветы),  $I_0'(v) = \beta(v)I_0(v)$ ,  $I_0(v)$  — интенсивность излучения, падающего на кювету (перпендикулярно к её окнам),  $\beta(v)$  — коэф. пропускания самой кюветы, учитывающий потери на отражение от окон кюветы. Обычно ИК-спектр поглощения представляют графически в виде зависимости от  $v$  (или  $\lambda$ ) величин, характеризующих только поглощающее вещество: коэф. пропускания

$$T(v) = \frac{I(v)}{I_0'(v)},$$

коэф. поглощения

$$A(v) = \frac{I_0'(v) - I(v)}{I_0'(v)} = 1 - T(v),$$

оптич. плотности

$$D(v) = \ln \frac{I_0'(v)}{I(v)} = \ln \frac{1}{T(v)} = k(v)cd,$$

и показателя поглощения

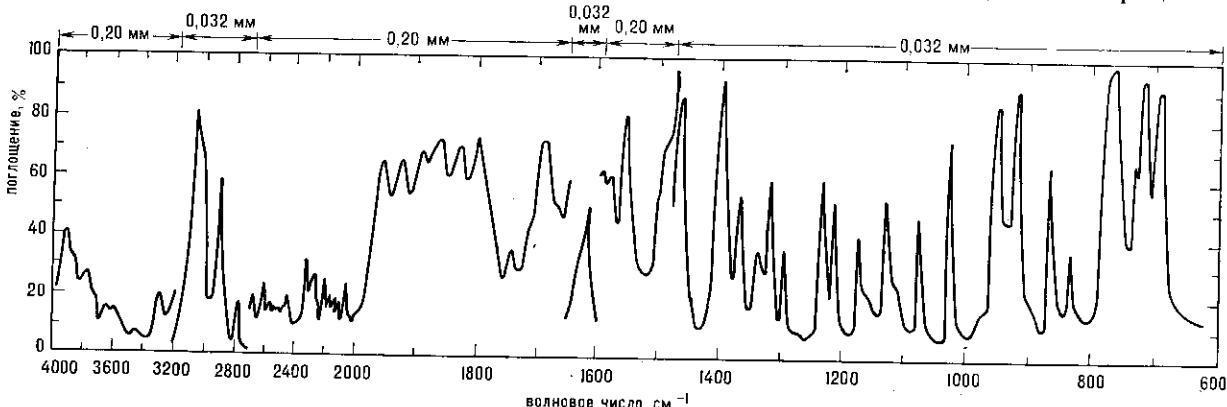
$$k(v) = \frac{D(v)}{cd}.$$

Величина  $D(v)$  линейно связана с  $k(v)$  и  $c$ , потому её обычно используют при количеств. анализе по спектрам поглощения. На практике закон Бугера — Ламберта — Бера также выражают в виде:  $I(v) = I_0'(v)10^{-\epsilon(v)cd}$ , где  $\epsilon(v) = 0,434 k(v)$  — показатель ослабления. В этом случае

$$D(v) = \lg \frac{I_0'(v)}{I(v)} = \epsilon(v)cd.$$

Закон Бугера — Ламберта — Бера справедлив при невысокой интенсивности потока падающего излучения, т. е. в том случае, когда насыщенность оси. уровня энергии меняется незначительно и  $T(v)$  не зависит от величины  $I_0(v)$ . Кроме того, пучок монохроматич. излучения, проходящего через кювету, должен быть параллельным, а молекулы поглощать излучение независимо друг от друга [т. е.  $k(v)$  не должно зависеть от  $c$ ]. Помимо этого, допущение позволяет обобщить этот закон на случай смеси из неск. поглощающих веществ:  $I(v) = I_0'(v)10^{-D(v)}$ , где  $D(v) = \sum_j D_j(v) = \sum_j \epsilon_j(v)c_jd$  — сумма оптич. плотностей отд. компонентов смеси. Это соотношение лежит в основе количеств. абсорбц. молекулярного спектрального анализа (однако в нек-рых реальных смесях оно не выполняется).

Определение  $T(v)$  и соответственно  $A(v)$  и  $D(v)$  сводится к независимому последовательному измерению



180 Рис. 3. Спектр поглощения жидкого индена в области 2,5—16 мкм. Сверху указаны толщины кювет, при которых получен данный участок спектра.

величин  $I(v)$  и  $I_0(v)$  и последующему определению  $I(v)/I_0(v) = \beta T(v)$ . Для получения величины  $\beta$  разработан ряд методов. Двухлучевые спектрофотометры непосредственно регистрируют отношение  $I(v)/I_0(v)$ .

Осан. параметры ИК-спектра поглощения — число полос поглощения, их положение (определяемое  $v$  или  $\lambda$  в максимуме поглощения), ширина и форма полос, величина поглощения в максимуме. Они определяются хим. составом и структурой молекул поглощающего вещества, а также зависят от агрегатного состояния вещества, темп-ры, давления, природы растворителя (в случае растворов) и др. ИК-спектры газообразных веществ при низких давлениях, полученные с помощью спектрометров высокой разрешающей силы, имеют характерную колебательно-вращат. структуру (рис. 2) с большим числом узких вращат. линий (см. Молекулярные спектры). Ширина отд. компонентов вращат.

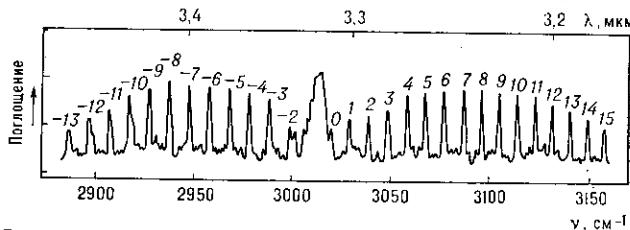


Рис. 2. Спектр поглощения газообразного метана ( $\text{CH}_4$ ) (колебательно-вращательная полоса в области  $\lambda = 3,3$  мкм).

структуры составляет десятые и даже сотые доли  $\text{cm}^{-1}$  и увеличивается с давлением газа. Колебательно-вращат. полосы в спектрах жидкостей расширяются и сливаются в широкие, практически бесструктурные полосы, ширина к-рых составляет  $5—20 \text{ cm}^{-1}$  (рис. 3). Ширина полос в ИК-спектрах кристаллов несколько меньше, чем у жидкостей, что связано с упорядоченным расположением частиц в кристаллич. решётке.

ИК-спектры поглощения сложных молекул состоят из большого числа полос (часто перекрывающихся) разл. интенсивности, и поэтому анализ такого спектра и отнесение тех или иных полос поглощения к соответствующим валентным и деформац. колебаниям молекул связано с большими трудностями. Однако колебат. полосы поглощения определяют хим. связей и групп атомов, как показал опыт, имеют близкие частоты независимо от того, в состав каких молекул они входят. Примеры характеристич. частот нек-рых хим. связей и групп атомов приведены в табл. Анализ ИК-спектров поглощения с помощью ЭВМ позволяет разложить сложные перекрывающиеся полосы поглощения на отдельные составляющие, к-рые затем уже легче отнести к определ. видам нормальных колебаний молекул.

Колебательно-вращат. спектры (расположенные в основном в области 2,5—50 мкм) и чисто вращательные