

где  $\rho$  — плотность среды,  $\omega = 2\pi f$  — круговая частота звуковой волны,  $\eta$  и  $\varsigma$  — коэф. сдвиговой и объёмной вязкости,  $\kappa$  — коэф. теплопроводности,  $c_p$  и  $c_u$  — теплоёмкости среды при пост. давлении и объёме соответственно. В области низких частот, где или один коэф.  $\eta$ ,  $\varsigma$  и  $\kappa$  не зависит от частоты, для характеристики П. з. часто пользуются величиной  $\alpha/f^2$ , к-рая в этом случае также не зависит от частоты и является параметром, характеризующим свойства среды. Значение  $\alpha/f^2$ , как правило, в жидкостях меньше, чем в газах, а в твёрдых телах меньше, чем в жидкостях. Выражение (1) для  $\alpha$  применимо только для звуковых волн малой амплитуды. П. з., обусловленное сдвиговой вязкостью и теплопроводностью, наз. классическим и характеризуется коэф.  $\alpha_{kl}$ .

Часть коэф. П. з., к-рая пропорц. объёмной вязкости, связана с релаксац. процессами (см. Релаксация акустическая). На высоких частотах коэф. объёмной вязкости начинает зависеть от частоты, вследствие чего  $\alpha$  имеет частотную зависимость, отличающуюся от  $\omega^2$ . Коэф. П. з., связанный с релаксацией, имеет вид

$$\alpha_p = \frac{c_0^2 - c_\infty^2}{2c_0^2} \cdot \frac{\omega^2 \tau}{1 + \omega^2 \tau}, \quad (2)$$

где  $\tau$  — время релаксации,  $c_0$  — скорость распространения звука при малых частотах ( $\omega t \ll 1$ ),  $c_\infty$  — скорость звука при высоких частотах ( $\omega t \gg 1$ ). Полный коэф. поглощения

$$\alpha = \alpha_{kl} + \alpha_p.$$

На низких частотах, т. е. при  $\omega t \ll 1$ , коэф. П. з. описывается ф-лой (1), где  $\varsigma = \rho \tau (c_\infty^2 - c_0^2)$ . Величина  $\alpha_{kl}$  при  $\omega t \ll 1$  растёт с увеличением частоты, а на частоте релаксации  $\omega_p = 1/\tau$  имеет максимум (рис. 1).

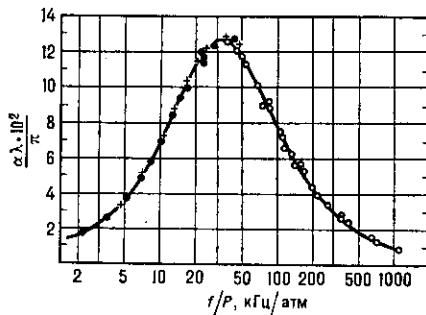


Рис. 1. Зависимость величины  $\alpha \lambda \pi$  от  $f/p$  для  $\text{CO}_2$  при температуре  $21^\circ\text{C}$ .

Величина  $\alpha/f^2$ , постоянная при  $\omega t \ll 1$ , в области частот, близких к  $\omega_p$ , уменьшается с ростом частоты, а при  $\omega t \gg 1$  стремится к нулю, причём  $\alpha_p$  стремится к пост. величине  $(c_\infty^2 - c_0^2)/2\tau c_0^2$ . Релаксац. поглощение всегда сопровождается дисперсией звука.

Релаксация связана с разл. внутримолекулярными и межмолекулярными процессами, происходящими в среде под действием УЗ, поэтому анализ частотных и температурных зависимостей коэф. П. з. позволяет судить об этих процессах. Частота релаксации  $\omega_p$  для разных веществ может лежать как в ультразвуковой, так и в гиперзвуковой области; величина её зависит от темп-ры, давления, примесей др. веществ и от др. факторов. Исследованием поглощения и скорости звука в зависимости от частоты, темп-ры, давления, концентрации примесей и др. физ. величин занимается молекулярная акустика.

П. з. в газе. Теплопроводность и сдвиговая вязкость в газах дают вклад в П. з. одного порядка величины. Вклад объёмной вязкости и релаксац. процессов значителен для многоатомных газов, тогда как в одноатомных газах релаксац. процессы отсутствуют и  $\alpha = \alpha_{kl}$ . Данные о П. з. в нек-рых газах в УЗ-диапазоне частот приведены в табл. 1.

Табл. 1.—Поглощение ультразвука в газах

Газ	Частота $f$ , кГц	Давление $p$ , атм.	эксперимент	$\alpha/f^2 \cdot 10^{11}$ , $\text{м}^{-1}\text{с}^2$	теория (классическая)
Воздух . . . . .	132—400 1160	1,0 1,0	2,94—3,99 1,67	1,24	
Углекислый газ . . . . .	304,4	0,98	27,1	1,30	
Водород . . . . .	598,4	1,0	3,58	0,17	
Оксис азота . . . . .	598,9	0,95	1,83	1,56	
Кислород . . . . .	598,9	0,99	1,68	1,49	
Аргон . . . . .	4250	1,0	1,9	1,9	
Азот . . . . .	598,9	0,97	1,35	1,3	

Из табл. видно, что в ряде случаев измеренные значения П. з. заметно превышают  $\alpha_{kl}$ . Это указывает на существенный вклад релаксац. процессов. П. з. в  $\text{CO}_2$  довольно велико (рис. 1), напр., на частоте 50 кГц при комнатной темп-ре и нормальном давлении величина  $\alpha \approx 2 \cdot 10^{-3} \text{ м}^{-1}$ , т. е. волна затухает в  $e$  раз на расстоянии 5 см.

В газах произведение П. з. на длину волны ( $\alpha \lambda$ ) при заданной темп-ре зависит не только от частоты, но и от давления в газе  $p$ , т. е. от отношения  $f/p$ , поскольку время релаксации в газах обратно пропорц. числу соударений молекул, а следовательно, давлению газа  $p$ .

В таких газах, как  $\text{CO}_2$ ,  $\text{CS}_2$ ,  $\text{CO}$  и др., осн. вклад в П. з. даёт релаксац. процесс возбуждения колебат. степеней свободы. В более сложных системах может иметь место как колебательная, так и вращат. релаксация, причём обычно частоты релаксации этих процессов различаются на неск. порядков.

Примеси посторонних газов заметно влияют как на величину  $\alpha_p$ , так и на  $\omega_p$ . П. з. в воздухе зависит от его влажности (рис. 2). В воздухе на частотах ниже 1 МГц

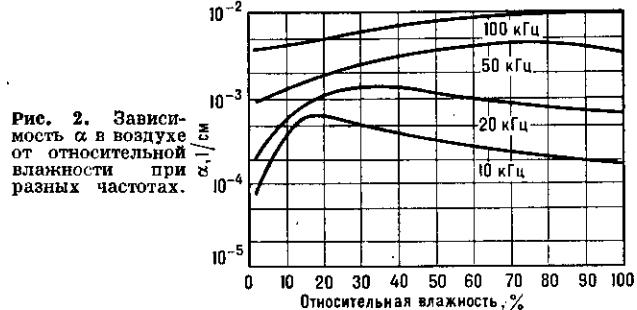


Рис. 2. Зависимость  $\alpha \lambda \pi$  от относительной влажности при  $\omega$  разных частотах.

осн. вклад в П. з. даёт колебат. релаксация молекул  $\text{O}_2$  и  $\text{H}_2$ . В сильно разреженных газах, т. е. при больших значениях отношений  $f/p$ , когда длина волны звука становится сравнимой с длиной свободного пробега молекул, для описания П. з. нужно пользоваться кинетич. теорией газов.

При распространении звука в помещениях, со судах и трубах на П. з. в среде накладывается поглощение в пограничном слое, к-рое пропорц. величине  $1/\delta^2$ , где  $\delta = \sqrt{2\eta/\rho\omega}$  — глубина проникновения вязкой волны. В малых объёмах поглощение в пограничном слое может оказаться преобладающим.

П. з. в жидкостях. П. з. в обычных жидкостях в основном определяется вязкостью (как сдвиговой, так и объёмной). В большинстве жидкостей эксперим. значения коэф. П. з. существенно превышают значения, даваемые классич. теорией, что свидетельствует о большом вкладе релаксац. процессов. Релаксац. поглощение в жидкостях может быть обусловлено колебат. релаксацией, структурной релаксацией (ассоцииров. жидкости, поведение к-рых похоже на поведение воды), поворотно-изомерной релаксацией, диссоциацией растворённых веществ в растворах электролитов и пр.