

энергию ее взаимодействия со всеми остальными молекулами, заполняющими полупространство. Используя очевидную симметрию задачи, выделим шаровой слой, ограниченный полусферами с радиусами  $r$  и  $r + dr$ . Сколько молекул  $dN$  содержится в этом слое? Объем слоя равен  $2\pi r^2 dr$ , концентрация молекул равна  $n = \rho/m$  ( $\rho$  – плотность жидкости,  $m$  – масса одной молекулы), тогда

$$dN = \frac{\rho}{m} \cdot 2\pi r^2 dr.$$

Пусть потенциал парного взаимодействия описывается зависимостью (\*). Тогда суммарная энергия взаимодействия выделенной нами молекулы со всем полупространством будет описываться легко вычисляемым интегралом:

$$\begin{aligned} W_{\Sigma} &= \frac{\rho}{m} \cdot 4W_m \int_{d_m}^{\infty} \left( \left( \frac{r_0}{r} \right)^{12} - \left( \frac{r_0}{r} \right)^6 \right) \cdot 2\pi r^2 dr = \\ &= 8\pi \frac{\rho}{m} W_m \left( -\frac{r_0^{12}}{9r^9} + \frac{r_0^6}{3r^3} \right)_{r=d_m}^{\infty} = -\frac{10}{9} \pi \rho \frac{W_m}{m} d_m^3. \end{aligned}$$

На каждую молекулу в поверхностном слое приходится площадь  $d_m^2$ . Следовательно, поверхностная плотность энергии равна по величине

$$w = \frac{10}{9} \pi \rho \frac{W_m}{m} d_m.$$

Подставим данные для воды:  $m = 18 \cdot 1,67 \cdot 10^{-27}$  кг  $\approx 3 \cdot 10^{-26}$  кг,  $\rho = 10^3$  кг/м<sup>3</sup>,  $d_m \approx 3 \text{ \AA} = 3 \cdot 10^{-10}$  м,  $W_m = 10^{-20}$  Дж и получим  $w \approx 0,35$  Дж/м<sup>2</sup>.

Но поверхностная плотность энергии есть величина порядка коэффициента поверхностного натяжения воды, который при комнатных условиях равен  $\sigma = 0,07$  Дж/м<sup>2</sup>. Как видим, наша оценка, хотя и завышена, весьма удовлетворительна, если учесть грубость сделанных предположений.

Но при чем тут сосиски и алмазы? Очень даже при чем, и не только они. Например, существование капель воды тоже обеспечивается поверхностным натяжением. Так, капли дождя радиусом  $a$ , падая в атмосфере, сплющиваются аэродинамической силой сопротивления, равной силе тяжести (в установившемся режиме). Приравняв эту силу «восстанавливающей» силе поверхностного натяжения – порядка  $2\pi a\sigma$ , – получим оценку предельного радиуса капли:

$$m_k g \sim 2\pi a\sigma, \text{ где } m_k = \frac{4}{3} \pi a^3 \rho,$$

откуда

$$a \sim \sqrt{\frac{\sigma}{\rho g}} = \sqrt{\frac{0,07 \text{ Дж/м}^2}{10^3 \text{ кг/м}^3 \cdot 10 \text{ м/с}^2}} \approx 2,6 \text{ мм},$$

что вполне реально (понаблюдайте за летним ливнем).

Это поверхностное натяжение в случае кривой поверхности вызывает дополнительное давление внутри объема жидкости. Рассмотрим небольшой участок цилиндрической поверхности с радиусом кривизны  $R_1$  и центральным углом  $\Delta\alpha$  (рис.3,а). Если его длина  $l$ , то на каждую сторону действует сила, равная  $\sigma l$ . Результирующая сила, как легко понять из рисунка 3,б, направлена к центру кривизны и равна

$$\Delta F = 2\sigma l \cdot \text{tg} \frac{\Delta\alpha}{2} \approx \sigma l \Delta\alpha.$$

Учитывая, что длина дуги  $\Delta s$  связана с радиусом кривизны

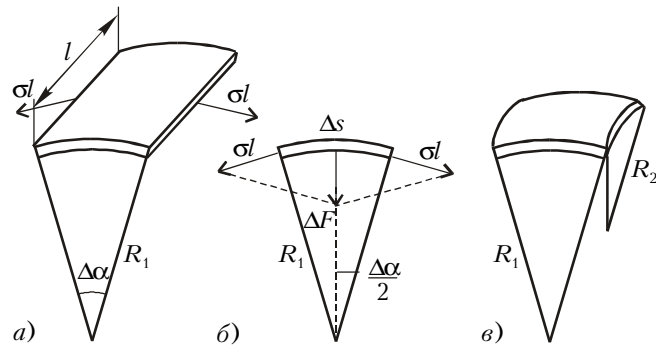


Рис. 3

соотношением  $\Delta s = R_1 \Delta\alpha$ , получим

$$\frac{\Delta F}{\Delta s} = \frac{\sigma}{R_1}.$$

Но это ведь давление!

Понятно, что если участок поверхности не цилиндрический, а искривлен еще и в другой плоскости (радиус кривизны  $R_2$ ; рис.3,в), то получим большее давление:

$$p_L = \sigma \left( \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} \right)$$

(здесь индекс «L» подчеркивает наше уважение к Лапласу, чьим именем называют это избыточное давление под изогнутой поверхностью).

Из последней формулы ясно, например, почему сосиски при долгом кипении лопаются вдоль, а не поперек: натяжение их оболочки на цилиндрическом участке меньше, чем на сферических закруглениях, а давление содержимого можно считать постоянным во всех направлениях. Так же ведут себя и длинные газгольдеры – устройства для приема, хранения и выдачи газа. Конечно, в этих случаях поверхностное натяжение обеспечивается оболочкой сосиски или газгольдера.

А что же алмазы? Как известно, для их получения требуются высокие температуры и давления. Оказывается, и здесь на помощь приходит лапласовское давление. Оценим, какого размера алмаз можно получить из расплавленного углерода. Примем  $\sigma = 5$  Дж/м<sup>2</sup>,  $p = 60 \cdot 10^3$  атм. Считая частицу сферической ( $R_1 = R_2 = a$ ), из выражения для добавочного давления получим

$$a = \frac{2\sigma}{p} = \frac{2 \cdot 5 \text{ Дж/м}^2}{6 \cdot 10^9 \text{ Н/м}^2} \approx 15 \cdot 10^{-10} \text{ м} = 15 \text{ \AA}.$$

Конечно, мелковатые алмазы, но для многих технологий весьма полезные.

Итак, варя сосиски и думая об алмазах, не теряйте чувства меры, ибо не напрасно один литературный герой как-то сказал, что бриллиант в тысячу карат – это пшло.