

## X24 — Физика дождевых капель

**A1<sup>1.00</sup>** Найдите изменение свободной энергии водяного пара, если из него образовать каплю радиуса  $r$ . Выразите ответ через  $r, \sigma, \varphi, R, T, \rho_L, \mu$ .

За счет энергии поверхностного натяжения свободная энергия увеличится на

$$\Delta G_{surf} = \sigma A = 4\pi\sigma r^2.$$

С другой стороны, при переходе пара в жидкое состояние его свободная энергия уменьшается на

$$\Delta G_v = \nu RT \ln \varphi,$$

где количество вещества в капле

$$\nu = \frac{4\pi\rho_L r^3}{3\mu}.$$

Здесь мы использовали формулу для изменения свободной энергии пара и тот факт, что для насыщенного пара свободная энергия равна свободной энергии жидкости.

**Ответ:**

$$\Delta G = 4\pi\sigma r^2 - \frac{4\pi\rho_L}{3\mu} r^3 RT \ln \varphi$$

**A2<sup>0.80</sup>** Найдите критическое значение радиуса капли  $r_c$ , при котором  $\Delta G$  максимально, а также соответствующее значение  $\Delta G_c$ . Выразите ответ через  $\sigma, \varphi, R, T, \rho_L, \mu$ . Найдите численное значение  $r_c$  при  $\varphi = 1.01$ .

Для нахождения максимума найдем производную

$$\frac{\partial \Delta G}{\partial r} = 8\pi\sigma r - \frac{4\pi\rho_L}{\mu} r^2 RT \ln \varphi = 0.$$

Отсюда

$$r_c = \frac{2\sigma\mu}{\rho_L RT \ln \varphi}.$$

Подставляя в формулу для  $\Delta G$ , получим

$$\Delta G_c = \frac{16\pi}{3} \frac{\sigma^3 \mu^2}{\rho_L^2 R^2 T^2 \ln^2 \varphi} = \frac{4\pi r_c^2 \sigma}{3}.$$

**Ответ:**

$$r_c = \frac{2\sigma\mu}{\rho_L RT \ln \varphi} = 1.15 \cdot 10^{-7} \text{ м}, \quad \Delta G_c = \frac{16\pi}{3} \frac{\sigma^3 \mu^2}{\rho_L^2 R^2 T^2 \ln^2 \varphi}.$$

**A3<sup>0.70</sup>** Рассмотрим каплю критического радиуса  $r_c$ . Определите время  $\tau$ , за которое количество молекул в ней увеличится на  $g$ . Выразите ответ через  $r_c, g, p_s, m, k, T, \varphi$ . Считайте, что в процессе роста радиус капли не меняется, испарением молекул из капли можно пренебречь. Известно, что на площадь  $dS$  поверхности за время  $dt$  попадает

$$dN = dt dS \frac{p_v}{\sqrt{2\pi m k T}}$$

молекул. Здесь  $p_v$  - давление пара,  $m$  - масса молекул,  $T$  - температура газа.

На всю площадь поверхности капли за время  $dt$  попадает

$$dN = 4\pi r_c^2 \frac{p_v}{\sqrt{2\pi mkT}} = 4\pi r_c^2 \frac{p_s \varphi}{\sqrt{2\pi mkT}}$$

молекул. Здесь использовано соотношение  $p_v = p_s \varphi$ . Поскольку изменением радиуса можно пренебречь, коэффициент пропорциональности постоянен, а значит искомое время

$$\tau = g \left( 4\pi r_c^2 \frac{p_s \varphi}{\sqrt{2\pi mkT}} \right)^{-1}.$$

**Ответ:**

$$\tau = \frac{g\sqrt{2\pi mkT}}{4\pi r_c^2 p_s \varphi}.$$

**A4<sup>0.60</sup>** Найдите количество капель  $J$ , которые образуются в единицу времени в единице объема перенасыщенного водяного пара. Выразите ответ через  $\sigma$ ,  $\varphi$ ,  $p_s$ ,  $r_c$ ,  $T$ ,  $g$ .

По условию за время  $\tau$  все зародыши в объеме превращаются в капли, поэтому

$$J = \frac{n_c}{\tau} = \frac{4\pi r_c^2 p_s \varphi}{g\sqrt{2\pi mkT}} n \exp \left( -\frac{16\pi}{3kT} \frac{\sigma^3 \mu^2}{\rho_L^2 R^2 T^2 \ln^2 \varphi} \right).$$

Выразим концентрацию пара через давление:

$$n = \frac{p_v}{kT} = \frac{p_s \varphi}{kT},$$

получим

**Ответ:**

$$J = \frac{4\pi r_c^2}{\sqrt{2\pi mkT}} \frac{p_s^2 \varphi^2}{kT} \frac{1}{g} \exp \left( -\frac{16\pi}{3kT} \frac{\sigma^3 \mu^2}{\rho_L^2 R^2 T^2 \ln^2 \varphi} \right) = \frac{4\pi r_c^2}{\sqrt{2\pi mkT}} \frac{p_s^2 \varphi^2}{kT} \frac{1}{g} \exp \left( -\frac{4\pi r_c^2 \sigma}{3kT} \right).$$

**A5<sup>0.90</sup>** Из результатов предыдущего пункта следует, что скорость образования капель очень сильно зависит от коэффициента перенасыщения пара. Определите численно значение коэффициента перенасыщения пара  $\varphi$ , при котором при температуре  $T = 283\text{K}$  в  $1\text{см}^3$  воздуха рождается одна капля в секунду. Считайте, что  $g = 100$ . Остальные численные данные приведены в начале задачи.

Подставим в результат предыдущего пункта выражение для  $r_c$ :

$$J = \frac{4\pi p_s^2}{\sqrt{2\pi mkT}} \frac{4\sigma^2 \mu^2}{gkT \rho_L^2 R^2 T^2} \frac{\varphi^2}{\ln^2 \varphi} \exp \left( -\frac{16\pi}{3kT} \frac{\sigma^3 \mu^2}{\rho_L^2 R^2 T^2 \ln^2 \varphi} \right) = J_0 \frac{\varphi^2}{\ln^2 \varphi} \exp \left( -\frac{A}{\ln^2 \varphi} \right),$$

где

$$J_0 = \frac{16\pi p_s^2}{\sqrt{2\pi mkT}} \frac{\sigma^2 \mu^2}{gkT \rho_L^2 R^2 T^2} = 2.37 \cdot 10^{30} \text{м}^{-3} \cdot \text{с}^{-1},$$

$$A = \frac{16\pi}{3kT} \frac{\sigma^3 \mu^2}{\rho_L^2 R^2 T^2} = 106.$$

Нам нужно получить значение  $J = 10^6 \text{м}^{-3} \cdot \text{с}^{-1}$ . Численно находим  $\varphi \approx 3.86$ . Приведем также таблицу значений  $J$  при близких значениях  $\varphi$ , видим что рост происходит очень быстро.

**Ответ:**

$$\varphi = 3.86$$

$\varphi$	$J, \text{ м}^{-3} \cdot \text{с}^{-1}$
3.5	$8.4 \cdot 10^1$
3.6	$1.61 \cdot 10^2$
3.7	$2.34 \cdot 10^4$
3.8	$2.79 \cdot 10^5$
3.9	$2.68 \cdot 10^6$

**B1<sup>0.80</sup>** Для насыщенного пара, находящегося в равновесии с жидкостью, выразите производную давления по температуре  $dp_s/dT$  через  $p_s$ ,  $L$ ,  $R$ ,  $T$ ,  $\mu$ . Используя полученный результат, найдите относительное изменение плотности насыщенного водяного пара  $\Delta\rho_s/\rho_s$  при малом изменении температуры  $\Delta T$ . Выразите ответ через  $\Delta T$ ,  $T$ ,  $L$ ,  $\mu$ ,  $R$ . Вы можете использовать связь малых изменений давления, плотности и температуры идеального газа

$$\frac{\Delta p_s}{p_s} = \frac{\Delta \rho_s}{\rho_s} + \frac{\Delta T}{T}.$$

Зависимость давления насыщенного пара от температуры определяется уравнением Клапейрона-Клаузиуса (считаем, что объем пара много больше соответствующего объема воды при той же температуре):

$$\frac{dp_s}{dT} = \frac{L\mu p}{RT^2}.$$

Используя соотношение из условия, найдем

$$\frac{\Delta \rho_s}{\rho_s} = \frac{\Delta p_s}{p_s} - \frac{\Delta T}{T} = \frac{\lambda \mu p}{RT^2} \Delta T - \frac{\Delta T}{T} = \frac{\Delta T}{T} \left( \frac{\mu L}{RT} - 1 \right).$$

**Ответ:**

$$\frac{\Delta \rho_s}{\rho_s} = \frac{\Delta T}{T} \left( \frac{\mu L}{RT} - 1 \right).$$

**B2<sup>0.20</sup>** Выразите  $dQ/dt$  через  $dM/dt$  и  $L$ .

Поскольку тепло выделяется только за счет конденсации воды  $dQ = LdM$

**Ответ:**

$$\frac{dQ}{dt} = L \frac{dM}{dt}.$$

**B3<sup>0.30</sup>** Используя результат предыдущего пункта и уравнение теплопроводности, выразите разность температур капли и атмосферы,  $T_r - T$ , через  $dM/dt$ , а также  $r$ ,  $L$ ,  $K$ .

Из уравнения теплопроводности

$$T_r - T = \frac{1}{4\pi r K} \frac{dQ}{dt} = \frac{L}{4\pi r K} \frac{dM}{dt}.$$

**Ответ:**

$$T_r - T = \frac{L}{4\pi r K} \frac{dM}{dt}.$$

**В4<sup>0.30</sup>** Будем считать, что вблизи поверхности капли плотность водяного пара равна плотности насыщенного пара при температуре капли. Считая разности температур и плотностей малыми и используя результаты В1, В3 выразите отношение  $(\rho_r - \rho_s)/\rho_s$  ( $\rho_r$  - давление пара вблизи поверхности капли) через  $L, r, K, \mu, R, T$  и  $dM/dt$ .

Из результата В1

$$\frac{\rho_r - \rho_s}{\rho_s} = \frac{T_r - T}{T} \left( \frac{\mu L}{RT} - 1 \right).$$

Подставляя в него выражение для разности температур, получим

**Ответ:**

$$\frac{\rho_r - \rho_s}{\rho_s} = \left( \frac{\mu L}{RT} - 1 \right) \frac{L}{4\pi r K T} \frac{dM}{dt}.$$

**В5<sup>0.30</sup>** Используя уравнение диффузии, выразите отношение  $(\rho_r - \rho_v)/\rho_s$  через  $dM/dt, r, D, \rho_s$ .

Из уравнения диффузии

$$\rho_v - \rho_r = \frac{1}{4\pi r D} \frac{dM}{dt},$$

**Ответ:**

$$\frac{\rho_r - \rho_v}{\rho_s} = -\frac{1}{4\pi r \rho_s D} \frac{dM}{dt}$$

**В6<sup>0.60</sup>** Исключив из ответов в двух предыдущих пунктах плотность пара вблизи поверхности капли  $\rho_r$ , получите выражение для  $dM/dt$ . Выразите ответ через  $\varphi, \mu, R, T, D, p_s, L, K, r$ .

Вычитая друг из друга выражения из двух последних пунктов, получим

$$\frac{\rho_v - \rho_s}{\rho_s} = \varphi - 1 = \frac{1}{4\pi r} \left( \left( \frac{\mu L}{RT} - 1 \right) \frac{L}{KT} + \frac{1}{\rho_s D} \right) \frac{dM}{dt}.$$

Также выразим плотность насыщенного пара через давление:

$$\rho_s = \frac{\mu p_s}{RT},$$

окончательно получим

**Ответ:**

$$\frac{dM}{dt} = \frac{4\pi r(\varphi - 1)}{\left( \frac{\mu L}{RT} - 1 \right) \frac{L}{KT} + \frac{RT}{\mu p_s D}}$$

**В7<sup>0.50</sup>** Скорость увеличения радиуса капли имеет вид

$$\frac{dr}{dt} = \frac{\xi}{r^k}.$$

Определите  $k$  и  $\xi$ , выразите ответ через  $\varphi, \rho_L, \mu, R, T, D, p_s, L, K$ .

Масса капли связана с радиусом соотношением

$$M = \frac{4\pi}{3} \rho_L r^3,$$

поэтому

$$\frac{dM}{dt} = 4\pi \rho_L r^2 \frac{dr}{dt},$$

а значит

$$\frac{dr}{dt} = \frac{1}{4\pi\rho_L r^2} \frac{dM}{dt} = \frac{1}{r\rho_L} \frac{\varphi - 1}{\left(\frac{\mu L}{RT} - 1\right) \frac{L}{KT} + \frac{RT}{\mu p_s D}}$$

**Ответ:**

$$k = 1, \quad \xi = \frac{\varphi - 1}{\left(\frac{\mu L}{RT} - 1\right) \frac{L}{KT} + \frac{RT}{\mu p_s D}} \frac{1}{\rho_L}.$$

**B8<sup>0.50</sup>** Найдите зависимость радиуса капли от времени. Начальный радиус капли равен  $r_0$ . Выразите ответ через  $r_0$ ,  $\xi$ ,  $t$ .

Проинтегрируем уравнение

$$r \frac{dr}{dt} = \xi,$$

получим

$$\frac{r^2}{2} - \frac{r_0^2}{2} = \xi t,$$

**Ответ:**

$$r(t) = \sqrt{r_0^2 + 2\xi t}.$$

**B9<sup>0.50</sup>** Пусть начальный радиус капли равен  $r_0 = 0.7 \text{ мкм}$ . Найдите численное значение времени, за которое она вырастет до размера  $r_1 = 10 \text{ мкм}$  при коэффициенте перенасыщения  $\varphi = 1.1$ . Остальные численные значения приведены в начале этой части.

Для параметров из условия

$$\xi = 9.04 \cdot 10^{-12} \text{ м}^2 \cdot \text{с}^{-1},$$

тогда время

**Ответ:**

$$t = \frac{r_1^2 - r_0^2}{2\xi} = 5.50 \text{ с}.$$