## ЗАДАНИЕ ПО КОМПЛЕКСУ ПРЕДМЕТОВ ФИЗИКА, ИНФОРМАТИКА, МАТЕМАТИКА

## ВАРИАНТ 47101 для 10 класса

Истребитель воздушных шариков Белладуй имеет рабочий объем легких W=1 л, и после каждого вздоха он вдувает весь этот объем в шарик. Сделав пятьдесят вздохов, истребитель должен отдыхать. Редко бывает, чтобы шарик не лопнул за это время. Однако, некоторым везет: отдохнув, истребитель всегда берется за новый шарик.

Попробуем смоделировать такой процесс.

Пусть в начальном (ненапряженном) состоянии оболочка надувного шарика имеет форму сферы радиуса  $r_0=5$  см. Будучи равномерно растянутой до сферы радиуса r, оболочка шарика создает дополнительное давление  $Q=\gamma P_A\bigg(1-\bigg(\frac{r_0}{r}\bigg)^3\bigg)$  на содержащийся внутри воздух, а напряжение деформации оболочки равно  $\sigma=20\gamma P_A\bigg(\bigg(\frac{r}{r_0}\bigg)^2-\frac{r_0}{r}\bigg)$ .

В обеих формулах  $P_A$  – атмосферное давление,  $\gamma$  – эмпирически подобранный коэффициент. Будем рассматривать шарик, изготовленный из материала, для которого  $\gamma = 0,1$ . Если напряжение оболочки  $\sigma$  превышает критическую величину  $30P_A$ , то она разрывается.

Будем считать весь процесс изотермическим, проходящим при температуре  $T=22^{\circ}\mathrm{C}$ .

- 1. Найдите радиус шарика после первого выдоха истребителя, а также после второго (ответы округлите до миллиметров).
- 2. Определите общее количество выдохов, которые необходимо сделать, чтобы шарик лопнул. Исходя из этого, сделайте вывод: уцелеет ли шарик.
- 3. Изменится ли вывод в предыдущем вопросе, если рабочий объем W легких Белладуя станет вдвое меньше? Изменяя величину W, определите с точностью до 1 мм максимально возможный диаметр воздушного шарика.

Ниже приведены отрывки из Справочника по физике для истребителей, которые могут оказаться полезными при решении задачи.

ускорение свободного падения  $g=9,8\,\frac{\text{M}}{\text{c}^2},$  атмосферное давление  $P_A=101\,\text{к}\Pi a,$  плотность воздуха  $\rho_A=1,2\,\frac{\text{кг}}{\text{м}^3},$  молярная масса воздуха  $\mu_A=29\,\frac{\text{г}}{\text{моль}},$  уравнение Менделеева-Клапейрона:  $PV=\frac{m}{\mu}RT,\,$  где  $R=8,3\,\frac{\text{Дж}}{\text{моль}\cdot\text{K}},$  объем шара:  $V_{\text{III}}=\frac{4}{3}\pi r^3.$