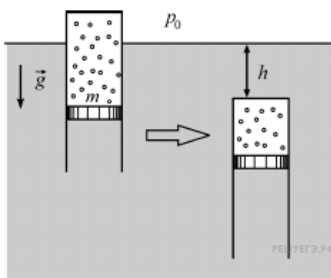


**Задания****Задание 30 № 6838**

Тонкостенный цилиндр с воздухом закрыт снизу поршнем массой  $m = 1$  кг, который может без трения перемещаться в цилиндре. Цилиндр плавает в вертикальном положении в воде при температуре  $T = 293$  К (см. рис.). Когда цилиндр опустили при постоянной температуре на глубину  $h = 1$  м (от поверхности воды до его верхней крышки), он потерял плавучесть. Какое количество воздуха было в цилиндре? Атмосферное давление равно  $p_0 = 10^5$  Па, масса цилиндра и воздуха в цилиндре гораздо меньше массы поршня.

**Решение.**

Поскольку цилиндр лёгкий, а трения между ним и поршнем нет, то при плавании воздух в цилиндре находится под атмосферным давлением  $p_0$ . Обозначим объём воздуха в цилиндре при плавании через  $V$ . Тогда, согласно уравнению Клапейрона — Менделеева,  $p_0V = \nu RT$ , где  $\nu$  — искомое количество воздуха.

Неизвестный объём  $V$  воздуха при атмосферном давлении можно найти из следующих соображений. Сила Архимеда, действующая на цилиндр с поршнем при его плавании и в момент потери плавучести, одна и та же и равна весу поршня:  $\rho g V_1 = mg$ , где  $\rho$  — плотность воды, а  $V_1$  — объём вытесненной воды, равный объёму воздуха в цилиндре в момент потери плавучести. Согласно закону Бойля — Мариотта, при изотермическом процессе  $p_0V = p_1V_1$ . Давление  $p_1$  в цилиндре равно, согласно формуле для давления в жидкости, покоящейся в ИСО, и условию равновесия тела (сумма сил равна нулю),  $p_1 = p_0 + \rho gh$ .

Поскольку  $V_1 = \frac{m}{\rho}$ , то  $p_0V = (p_0 + \rho gh) \frac{m}{\rho} = \nu RT$ , и

$$\nu = \frac{m(p_0 + \rho gh)}{\rho RT} = \frac{1 \cdot (10^5 + 10^3 \cdot 10 \cdot 1)}{10^3 \cdot 8,31 \cdot 293} \approx 0,045 \text{ моль.}$$

Ответ: 0,045 моль.