Задание 5.

Условие задачи:

В цилиндре диаметром 1 м и высотой 2 м и закрытом поршнем содержится газ при нормальном атмосферном давлении. Найти работу, которую необходимо затратить на изотермическое сжатие газа при перемещении поршня на 1,5 м внутрь цилиндра. (Указание: для расчета давления воспользоваться законом Бойля-Мариотта).

1)

Дано:

D = 1 M - диаметр цилиндра

H = 2 M - высота цилиндра

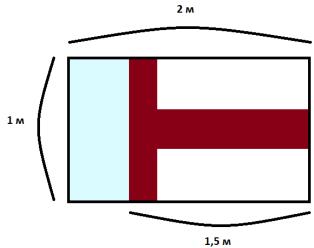
 $P = 10 \ 330 \ {\rm KF/M}^3 -$ нормальное атмосферное давление

T = const - температура

h = 1,5 м – расстояние, на которое перемещается поршень

Найти: Q - работа, необходимая для сжатия

Графическая иллюстрация:



 $S = \pi r^2 = \frac{\pi}{4}$ – площадь поперечного сечения цилиндра. V(x) = S*(H-x) – объем, занимаемый газом в зависимости от степени продвижения поршня, где x – расстояние, пройденное поршнем. $V_0 = S*H = \frac{\pi}{2}$ – объем всего цилиндра => объем, занимаемый газом в начальный момент.

Так как сжатие газа изотермическое, согласно закону Бойля-Мариотта, зависимость между давлением Р и объемом V выражается так:

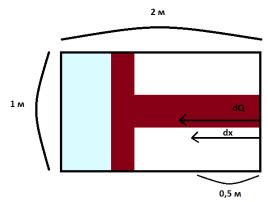
PV = const

 $P(x)* V(x) = P_0 * V_0$

 $P(x) = \frac{P_0 * V_0}{V(x)}$ – давление газа в зависимости от перемещения поршня.

3.a)

Промежуток изменения аргумента – [0; 1,5]. Разобьём этот промежуток на элементарные участки dx длинной 0,5: [0; 0,5], [0,5;1] и [1;1,5].



Малое приращение искомой величины Q на элементарных участках dx:
$$\delta Q(x) \approx dQ = P(x) * Sdx = \frac{P_0 * V_0 * S}{S*(H-x)} dx = \frac{P_0 * V_0}{H-x} dx$$

Вычислим приближенное значение для точек 0; 0,5; 1 (границы элементарных участков) P(0) * Sdx = 8109,05

$$P(0,5) * Sdx = 10812,0(6)$$

$$P(1) * Sdx = 16218, 1$$

3._B)

Вычислим интегральную сумму методом прямоугольников:

$$0.5(Q(0) + Q(0.5) + Q(1)) = 17569, 6$$

3.г и 3.д)

Получим определённый интеграл для вычисления искомой величины:

Ответ: 220 558,23 Дж.