

23 M. n. 09 MS ind=nS=
$$NX = mg$$

23 M r no 0 x: Fr NG x
 $N = mg$
 $N = mg$

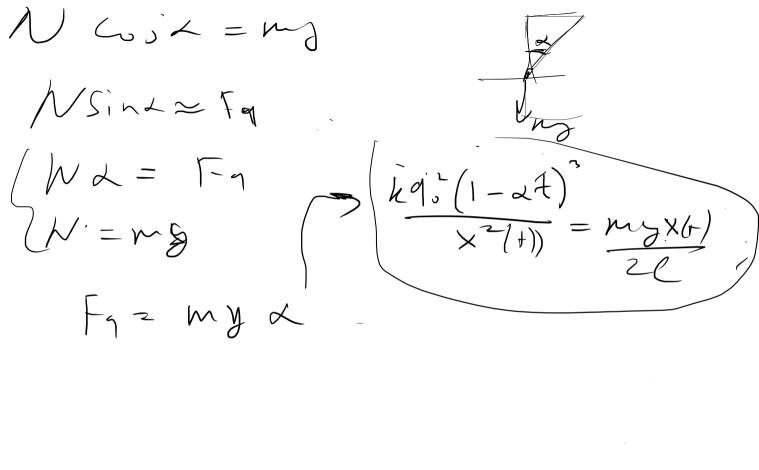
$$\begin{cases} \sqrt{2} = m_{2} \\ \sqrt{2} = m_{3} \end{cases} = m_{3}$$

$$\begin{cases} F_{1} \\ \sqrt{2} \\ 1 - \alpha \end{cases} = m_{3}$$

 $\frac{F_{\overline{q}}}{1-2} = mg = 0$

$$\frac{1}{2} = \frac{1}{2} = \frac{1}$$

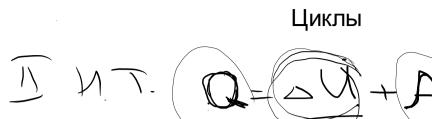
 $f_q = my \left(\frac{1-2}{2}\right)$



$$kq^{2}(1-at)^{2} = \frac{m_{3}x_{0}}{x^{2}(1+at)^{2}} \times \frac{2(kq^{2}(1-at))^{3}}{m_{3}}$$

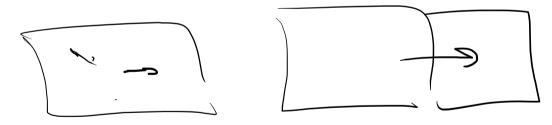
$$(4) = (1-at)^{3} = \frac{2(kq^{2}(1-at))^{3}}{m_{3}}$$

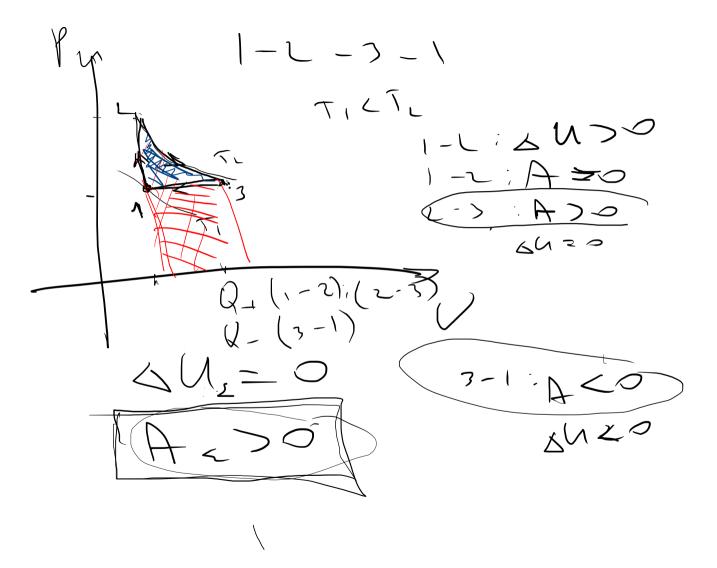
$$(2kq^{2}(1-at))^{3} = \frac{2(kq^{2}(1-at))^{3}}{m_{3}}$$

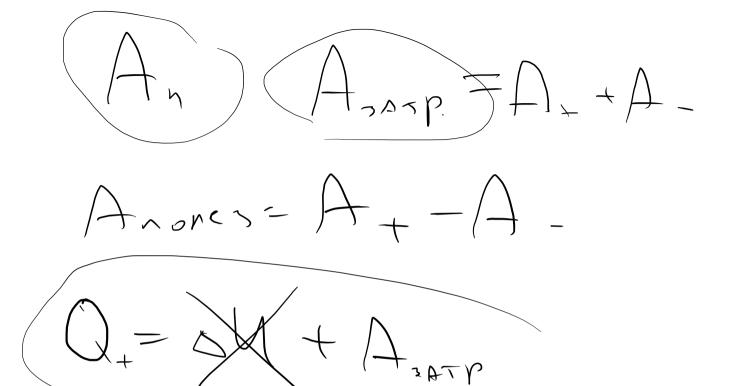


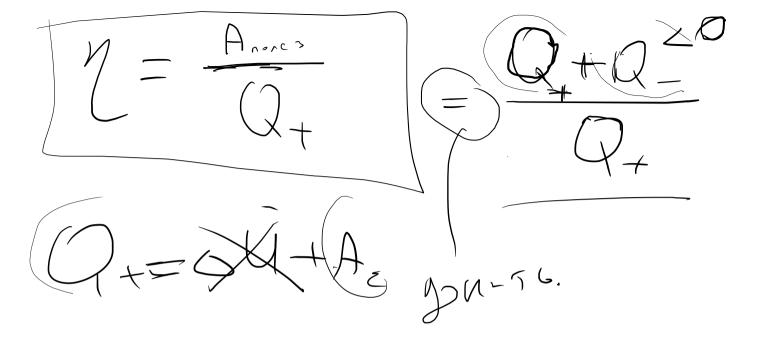
Внутренняя энергия = суммарная энергия частиц

Работа газа, подвид энергии расходуемый на изменение объема газа.



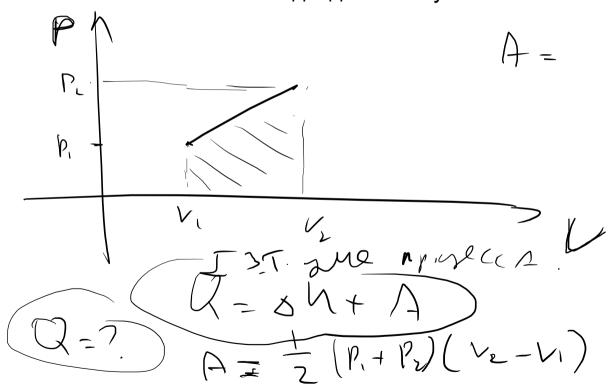






Доказать что Аполез = Q(+) + Q(-)

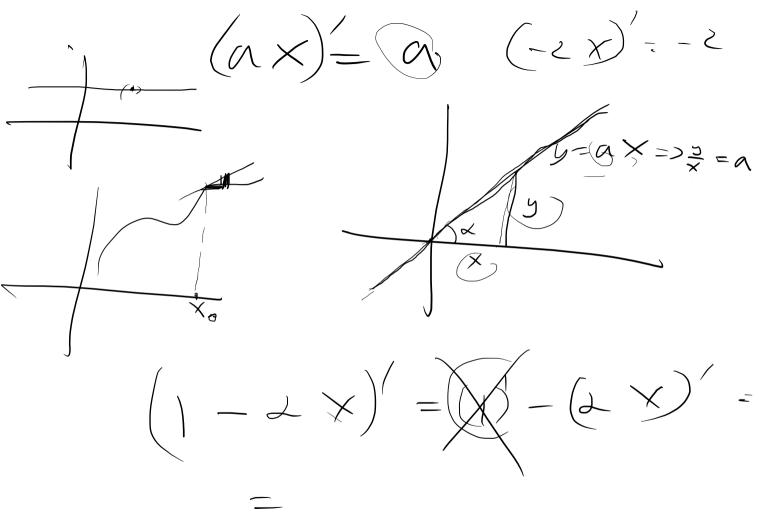
При расширении <u>одноатомного</u> газа от 0,2 до 0,5 м3 его давление росло линейно с <u>объемом</u> от 400 до 800 кПа соответственно. Какое количество теплоты было подведено к газу?



Thus on
$$\frac{1}{3}$$
 $\frac{1}{3}$ $\frac{1}{3$

U. - ? TRT2 = = ERK DU - ? (P.V. - PIVI)





k (1 -