

10 кл ДЗ Внутренняя энергия

**29. Внутренняя энергия одноатомного газа.
Работа и количество теплоты.
Первый закон термодинамики.
Адиабатный процесс**

620(615). Какова внутренняя энергия 10 моль одноатомного газа при температуре $27\text{ }^{\circ}\text{C}$?

621(616). На сколько изменяется внутренняя энергия гелия массой 200 г при увеличении температуры на $20\text{ }^{\circ}\text{C}$?

622(617). Сравнить внутренние энергии аргона и гелия при одинаковой температуре. Массы газов одинаковы.

623(618). Как изменяется внутренняя энергия одноатомного газа при изобарном нагревании? при изохорном охлаждении? при изотермическом сжатии?

624(619). Какова внутренняя энергия гелия, заполняющего аэростат объемом 60 м^3 при давлении 100 кПа ?

625(620). При уменьшении объема одноатомного газа в $3,6$ раза его давление увеличилось на 20% . Во сколько раз изменилась внутренняя энергия?

626(621). Сравнить внутреннюю энергию газа, находящегося в открытой колбе до нагревания, с внутренней энергией газа, оставшегося в колбе после изобарного нагревания.