Водород находился при давлении *p1*=1750 *кПа* в объёме *V1*=0,33 *м3*, а при изменении объёма до *V2*=0,68 *м3* давление его стало равным *p2*=250 *кПа*. Переход от первого состояния ко второму был сделан в два этапа: сначала по изохоре, а затем по адиабате. Определить количество поглощённой теплоты *Q*.

|  |  |
| --- | --- |
| Дано:Водород, (H2)*p1*=1750\*103 *Па* *V1*=0,33 *м3**V2*=0,68 *м3* *p2*=250\*103 *Па*. | Решение: |
| Q - ? |

Ответ: 