К 1 нм3 азота изохорно подводится 58 ккал тепла, вследствие чего температура газа повышается до 300 °С, а давление до 15 ата. В результате последующего адиабатного расширения давление газа уменьшается до первоначального значения. Определить работу, произведённую газом, и его конечную температуру. Как изменится работа газа, если вместо азота будет гелий?

Дано: V1 = 1 нм3/кг; Q=58 ккал; p=15ата;

t2 = 300 °С?

Найти А; T