

1. При изохорном нагревании идеального газа, количество вещества которого постоянно, температура газа увеличилась на $\Delta T = 160$ К, а давление газа увеличилось в $k = 1,50$ раза. Начальная температура T_1 газа была равна ... К.

2. При изохорном нагревании идеального газа, количество вещества которого постоянно, абсолютная температура газа увеличилась в $k = 3,00$ раза. Если конечное давление газа $p_2 = 150$ кПа, то изменение давления Δp газа в этом процессе составило ... кПа.