

В процессе, проводимом с неизменным количеством идеального газа, давление  $p$  газа изменяется прямо пропорционально квадратному корню из объема  $V$  газа:  $p \sim \sqrt{V}$ . Во сколько раз изменяется его абсолютная температура  $T$  при возрастании давления газа в 2 раза?