

Идеальный одноатомный газ переводят из состояния 1 в состояние 2. Затем этот газ изобарически переводят в состояние 3. Известно, что в процессе  $2 \rightarrow 3$  объем газа увеличивается в два раза, а изменение внутренней энергии газа в процессе  $2 \rightarrow 3$  в три раза больше, чем в процессе  $1 \rightarrow 2$ . Чему равно отношение температур газа в состояниях 2 и 1?