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