В сосуде неизменного объёма находилась при комнатной температура смесь двух идеальных газов. Количество вещества первого газа 1 моль, второго — 2 моль. Половину содержимого сосуда выпустили, а затем добавили в него 1 моль первого газа при неизменной температуре. Как изменилась в результате этого парциальное давление первого газа и давление смеси газов?

Для каждой величины определите соответствующий характер изменения:
1) увеличилась
2) уменьшилась
3) не изменилась

Запишите в таблицу выбранные цифры для каждой физической величины. Цифры в ответе могут повторяться.

Парциальное давление первого газа	**Давления смеси газов**