

В сосуде неизменного объёма находилась при комнатной температуре 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