В сосуде неизменного объёма при комнатной температуре находилась смесь двух идеальных газов: 2 моль гелия и 2 моль криптона. Половину содержимого сосуда откачали, после чего добавили в сосуд 2 моль гелия. Температура в сосуде поддерживалась неизменной. Как изменились в результате парциальное давление гелия и суммарное давление смеси газов?

Для каждой величины определите соответствующий характер изменения.

1. Увеличилось.
2. Уменьшилось.
3. Не изменилось.

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

Парциальное давление первого газа	Суммарное давление смеси газов