

При абсолютной температуре $T = 301 \text{ К}$ в сосуде находится газовая смесь, состоящая из водорода, количество вещества которого $\nu_1 = 2,4 \text{ моль}$, и кислорода, количество вещества которого $\nu_2 = 0,60 \text{ моль}$. Если давление газовой смеси $p = 150 \text{ кПа}$ то объем V сосуда равен ... л.