

В баллоне находится смесь газов: углекислый газ ($M_1 = 44 \frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$) и водород ($M_2 = 2,0 \frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$). Если парциальное давление углекислого газа в два раза больше парциального давления водорода, то молярная масса M смеси равна ... $\frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$.