

В баллоне находится смесь газов: углекислый газ ($M_1 = 44 \frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$) и кислород ($M_2 = 32 \frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$). Если парциальное давление углекислого газа в три раза больше парциального давления кислорода, то молярная масса M смеси равна ... $\frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$.