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