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