

В баллоне находится смесь газов: аргон ( $M_1 = 40 \frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$ ) и кислород ( $M_2 = 32 \frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$ ). Если парциальное давление аргона в три раза больше парциального давления кислорода, то молярная масса  $M$  смеси равна ...  $\frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$ .