

В баллоне находится смесь газов: водяной пар ($M_1 = 18 \frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$) и азот ($M_2 = 28 \frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$). Если парциальное давление водяного пара в четыре раза больше парциального давления азота, то молярная масса M смеси равна $\dots \frac{\Gamma}{\text{МОЛЬ}}$.