

Плотность смеси формальдегида и водорода равна $0,402 \text{ г/дм}^3$ (н. у.). Смесь пропустили над никелевым катализатором, а затем снова привели к нормальным условиям. Молярная масса полученной газовой смеси стала равной $6,0 \text{ г/моль}$. Рассчитайте выход (%) продукта реакции.