В реактор постоянного объёма поместили смесь кислорода и озона химическим количеством 1 моль. В результате разложения всего озона давление в реакторе увеличилось на 16% (давление измеряли при одинаковой температуре). Вычислите объём ($дм^3$) исходной смеси кислорода и озона (н. у.), необходимой для полного окисления
метана массой 24 г до углекислого газа и воды.