Кейс. Финальное задание

В процессе электролиза 1333 мл раствора гидроксида калия с ω(NaОН) = 25% (ρ = 1,2364 г/мл) массовая доля KОН в растворе увеличивается до 63,573%. Вычислите объемы газов (н.у.), выделившихся на электродах.