В открытый стакан поместили водный раствор массой 256 г с массовой долей аммиака 25%. Через некоторое время количество аммиака в стакане стало в четыре раза меньше исходного, а массовая доля аммиака в стакане снизилась до 16%. Вычислите массу (г) испарившейся воды.