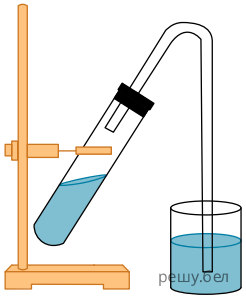
Избыток газа, полученного действием серной кислоты на известняк, пропускают в стакан с известковой водой. При этом в стакане:



1) выпадает и накапливается белый осадок
2) выпадает белый осадок, который впоследствии растворяется
3) в осадок выпадает кислая соль
4) газ поглощается без протекания реакции