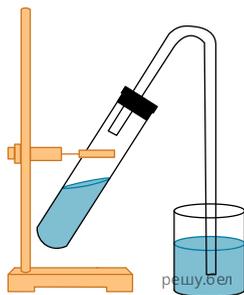


Избыток газа, полученного действием серной кислоты на известняк, пропускают в стакан с известковой водой. При этом в стакане:



- 1) Химическая реакция НЕ протекает
- 2) выпадает белый осадок, НЕрастворимый в кислотах
- 3) в осадок выпадает кислая соль
- 4) выпадает белый осадок, который впоследствии растворяется