

6. Раствор основания **B1** с концентрацией 0,1 М разбавили в 10 раз, при этом pH раствора изменился на 1,0. Раствор основания **B2** с концентрацией 0,1 М разбавили в 10 раз, при этом pH раствора изменился на 0,54.

а) Увеличился или уменьшился pH в обоих случаях?

б) Из приведённого перечня выберите формулы веществ **B1** и **B2**.

1) NaOH; 2) C₆H₅OH; 3) Cu(OH)₂; 4) Al(OH)₃; 5) (C₂H₅)₂NH; 6) PH₃

Ответ:

а) При разбавлении раствора сильного или слабого основания концентрация ионов [OH⁻] в растворе уменьшается, раствор становится менее щелочным, pH уменьшается.

б) B1 – 1 (сильное основание); B2 – 5 (растворимое в воде слабое основание).

3 балла – по 1 баллу за каждый правильный ответ.