

ПРАКТИЧЕСКИЙ ТУР

9 класс

В 7 пронумерованных пробирках находятся растворы индивидуальных солей, содержащих анионы: NO_3^- , Br^- , I^- , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$, CO_3^{2-} , SO_4^{2-} , OH^- .

1. Используя растворы реактивов BaCl_2 , $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ и HNO_3 (1М) определите, какие анионы находятся в каждой пробирке.
2. Представьте в виде плана или таблицы наиболее простой путь идентификации этих растворов.
3. Напишите уравнения всех возможных реакций.

