

Вариант № 10653

В двух пробирках находился раствор хлорида железа (III). В первую пробирку добавили раствор вещества  $X$ , а во вторую — раствор вещества  $Y$ . В первой пробирке образовался бурый осадок и выделился газ, во второй — образовался только бурый осадок, а газ не выделялся. Из предложенного перечня выберите вещества  $X$  и  $Y$ , которые могут вступать в описанные реакции:

1.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ;
2.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ;
3.  $\text{KOH}$ ;
4.  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ ;
5.  $\text{Br}_2$ .

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами

X	Y