

В пробирку с раствором соли  $X$  добавили несколько кусочков металла  $Y$ . В результате реакции наблюдали растворение кусочков металла  $Y$  и выделение другого металла. Из предложенного перечня выберите вещества  $X$  и  $Y$ , которые могут вступать в описанную реакцию:

1.  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ ;
2.  $\text{FeO}$ ;
3.  $\text{CaCl}_2$ ;
4.  $\text{Pb}$ ;
5.  $\text{Mg}$ .

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

X	Y