Монету из латуни $(\mathrm{Cu}$ и $\mathrm{Zn})$ опустили в разбавленную серную кислоту, в результате чего масса монеты уменьшилась. В эксперименте протекала реакция:

1) соединения; 2) обмена; 3) гомогенная; 4) обратимая; 5) замещения.