

Таблица 2

Вещество	№ опыта	Действие	Наблюдение	Уравнение реакции
Уксусная кислота	1	Взаимодействие с лакмусом	Лакмус окрасился в красный цвет	—
		Взаимодействие с магнием	Выделение газа	$2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Mg} = \text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{H}_2,$ <p style="text-align: center;">ацетат магния</p> $2\text{H}^+ + \text{Mg} = \text{Mg}^{2+} + \text{H}_2$
Соляная кислота	2	Взаимодействие с лакмусом	Лакмус окрасился в красный цвет	—
		Взаимодействие с магнием	Выделение газа	$2\text{HCl} + \text{Mg} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2,$ <p style="text-align: center;">хлорид магния</p> $2\text{H}^+ + \text{Mg} = \text{Mg}^{2+} + \text{H}_2$