

Вещество	№ опыта	Действие	Наблюдение	Уравнение реакции
Уксусная кислота	1	Взаимодействие с порошком оксида магния	Постепенное растворение порошка оксида магния в кислоте	$2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{MgO} =$ $= \text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2 + \text{H}_2\text{O},$ <p style="text-align: center;">ацетат магния      вода</p> $2\text{H}^+ + \text{MgO} = \text{Mg}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$
		Взаимодействие с лакмусом и раствором гидроксида натрия	При добавлении лакмуса к раствору кислоты его окраска изменилась на красную, затем при внесении нескольких капель щелочи раствор обесцветился	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} =$ $= \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O},$ <p style="text-align: center;">ацетат натрия      вода</p> $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$
Соляная кислота	2	Взаимодействие с порошком оксида магния	Постепенное растворение порошка оксида магния в кислоте	$2\text{HCl} + \text{MgO} =$ $= \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O},$ <p style="text-align: center;">хлорид магния      вода</p> $2\text{H}^+ + \text{MgO} = \text{Mg}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$
		Взаимодействие с лакмусом и раствором гидроксида натрия	При добавлении лакмуса к раствору кислоты его окраска изменилась на красную, затем при внесении нескольких капель щелочи раствор обесцветился	$\text{HCl} + \text{NaOH} =$ $= \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O},$ <p style="text-align: center;">хлорид натрия      вода</p> $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$