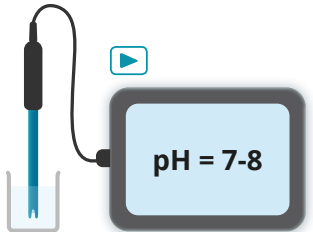
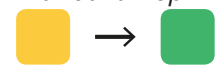
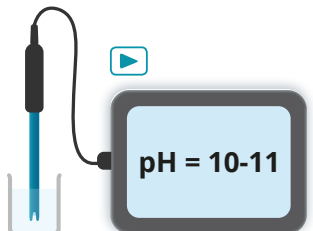
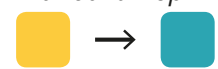
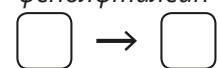
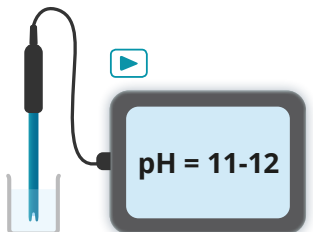
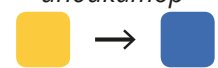
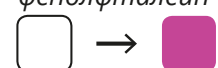
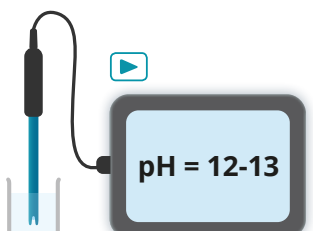
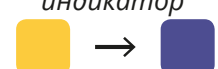
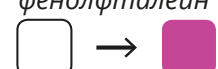


Гидролиз анионов

Гидролиз — взаимодействие иона (вещества) с водой.

Гидролиз *аниона* приводит к образованию *слабой кислоты*.

$\text{NO}_2^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HNO}_2 + \text{OH}^-$		<p>▶ универсальный индикатор </p>	$K = 2,0 \cdot 10^{-11}$	$K_a = 5,1 \cdot 10^{-4}$
$\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$		<p>▶ универсальный индикатор  ▶ фенолфталеин </p>	$K = 5,9 \cdot 10^{-10}$	$K_a = 1,7 \cdot 10^{-5}$
$\text{PO}_4^{3-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HPO}_4^{2-} + \text{OH}^-$		<p>▶ универсальный индикатор  ▶ фенолфталеин </p>	$K = 2,0 \cdot 10^{-2}$	$K_{a(III)} = 5,0 \cdot 10^{-13}$
$\text{S}^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HS}^- + \text{OH}^-$		<p>▶ универсальный индикатор  ▶ фенолфталеин </p>	$K = 4,0 \cdot 10^{-2}$	$K_{a(II)} = 2,5 \cdot 10^{-13}$

усиление гидролиза

сила кислоты

Чем слабее кислота, тем в большей степени идет гидролиз аниона