

Гидролиз

14.03.2017

Определение

Гидролиз – это разложение веществ водой, в результате реакции ионного обмена

Виды гидролиза



Обратимый

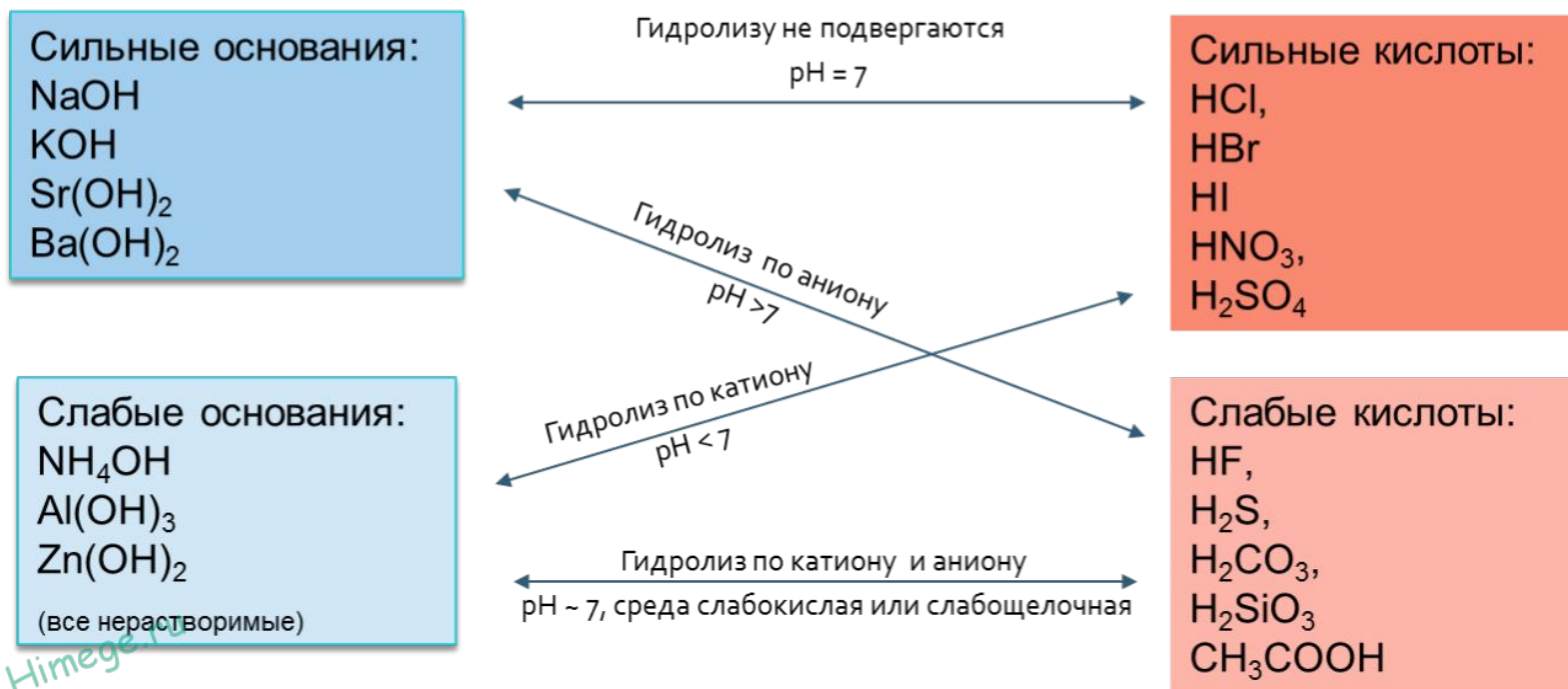
The diagram consists of two large orange arrows pointing in opposite directions. The left arrow points to the left and contains the text 'Обратимый'. The right arrow points to the right and contains the text 'Необратимый (прочерк в таблице растворимости)'. The arrows are positioned horizontally and are separated by a small gap.

Необратимый
(прочерк в таблице
растворимости)

Необратимый гидролиз

Обратимый гидролиз

Соли






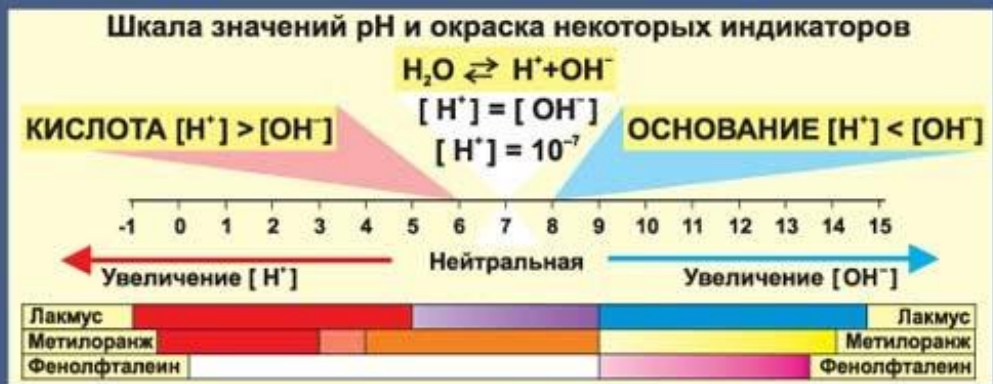
Himege.ru

11 РАСТВОРЫ. ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ

ГИДРОЛИЗ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ СОЛЕЙ

Обра

 <p>Гидролиз по аниону</p>	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons 2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$ $\text{HON} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$ $\text{CO}_3^{2-} + \text{HON} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{HCO}_3^-$ $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HON} \rightleftharpoons \text{NaOH} + \text{NaHCO}_3$	$[\text{OH}^-] > [\text{H}^+]$ ЩЕЛОЧНАЯ СРЕДА
 <p>Гидролиз по катиону</p>	$\text{AlCl}_3 \rightleftharpoons \text{Al}^{3+} + 3\text{Cl}^-$ $\text{Al}^{3+} + 3\text{Cl}^- + \text{HON} \rightleftharpoons \text{AlOH}^{2+} + 3\text{Cl}^- + \text{H}^+$ $\text{Al}^{3+} + \text{HON} \rightleftharpoons \text{AlOH}^{2+} + \text{H}^+$ $\text{AlCl}_3 + \text{HON} \rightleftharpoons \text{Al}(\text{OH})\text{Cl}_2 + \text{HCl}$	$[\text{OH}^-] < [\text{H}^+]$ КИСЛАЯ СРЕДА
 <p>Гидролиз не идет</p>	$\text{NaCl} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$ $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- + \text{HON} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$	$[\text{OH}^-] = [\text{H}^+]$ НЕЙТРАЛЬНАЯ СРЕДА



Закрепление
