

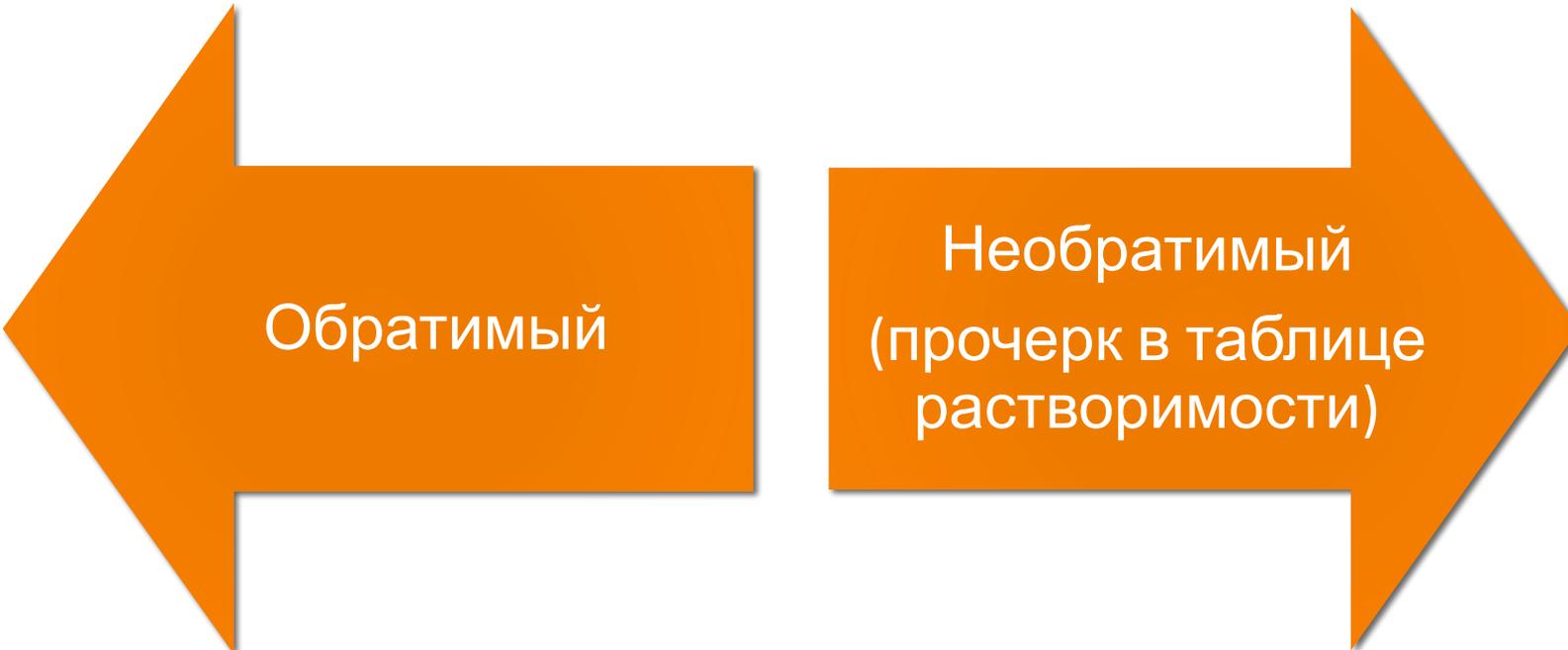
Гидролиз

14.03.2017

Определение

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

Виды гидролиза



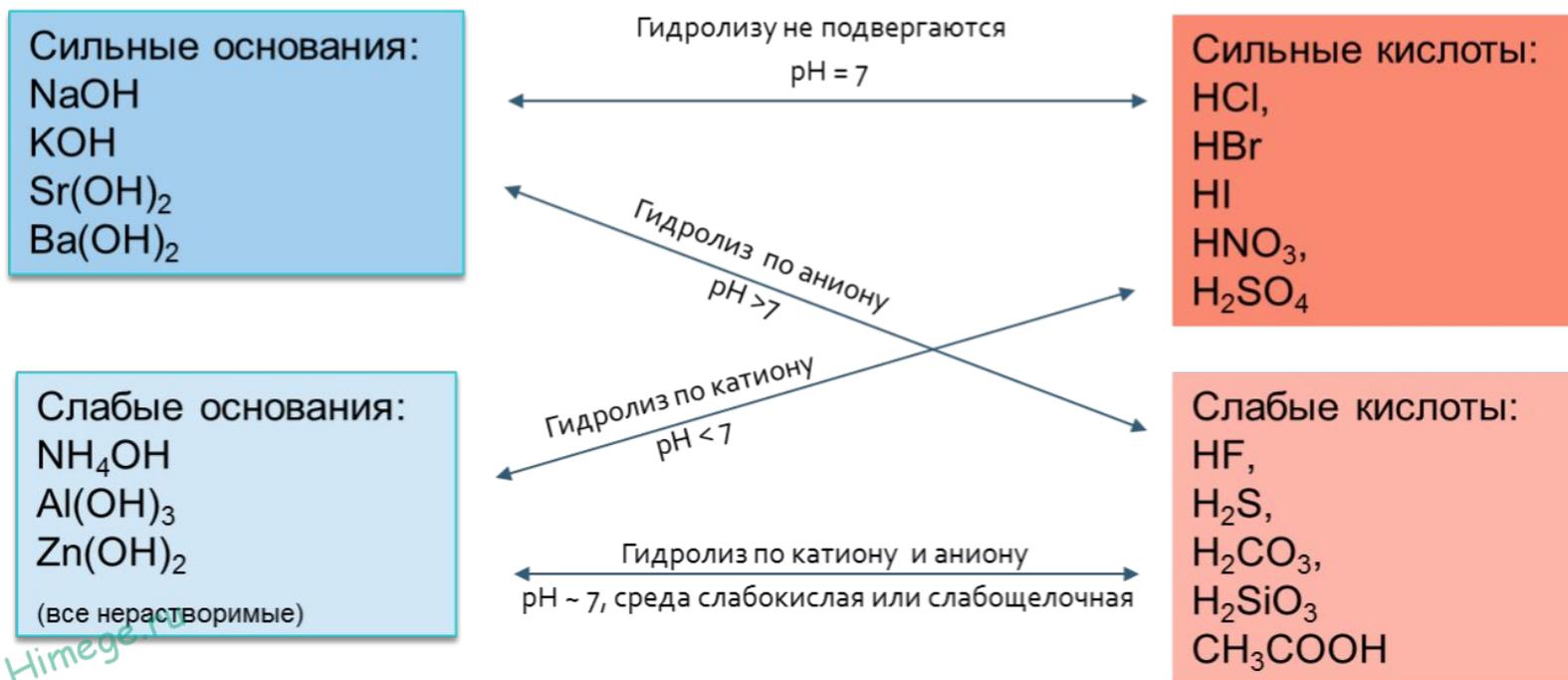
Обратимый

Необратимый
(прочерк в таблице
растворимости)

Необратимый гидролиз

Обратимый гидролиз

Соли



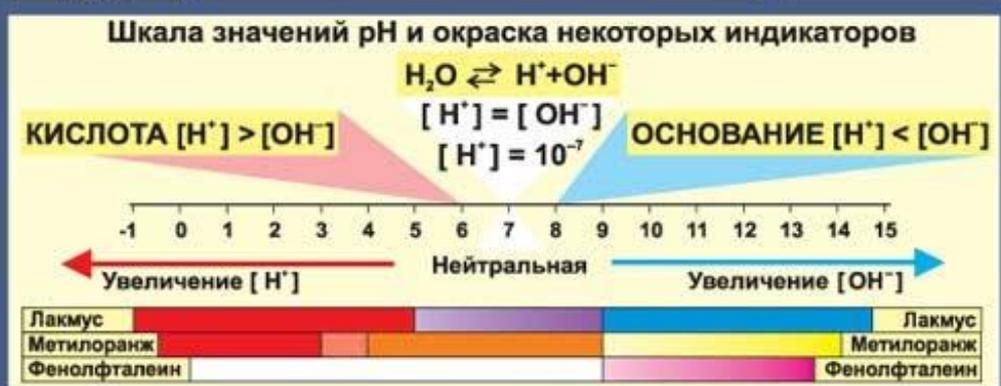
Himege.ru

11 РАСТВОРЫ. ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ

ГИДРОЛИЗ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ СОЛЕЙ

Обра

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



Закрепление
