



ГИДРОЛИЗ

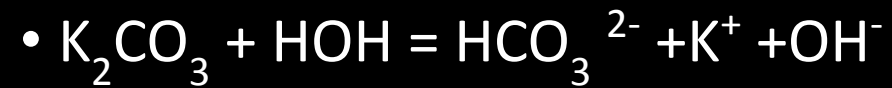
ШПАРГАЛКА

- 1. Кислая среда определяется при помощи лакмуса(малиновый цвет). Диссоциация кислот происходит с образованием ионов водорода
- $\text{HNO}_3 = \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$
- 2.Щелочи диссоциируют с образованием гидроксид-ионов, они и окрашивают лакмус в синий цвет
- $\text{KOH} = \text{K}^+ + \text{OH}^-$
- 3.В нейтральной среде количество ионов водорода и гидроксид-ионов будет одинаковым и поэтому окраска не изменится.
- $\text{H}^+ = \text{OH}^-$

ТЕОРИЯ

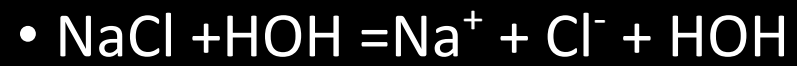
- Процесс гидролиза – обратимый взаимодействие соли и воды с образованием слабого электролита. Из 10 миллионов молекул воды на ионы распадается только одна. Ионы соли взаимодействуют с молекулами воды. Для определения среды пользуются водородным показателем – рН. Если рН=7 среда нейтральная, рН больше 7(щелочная), меньше кислотная.

1. СОЛЬ, ОБРАЗОВАННАЯ СИЛЬНЫМ ОСНОВАНИЕМ И СЛАБОЙ КИСЛОТОЙ



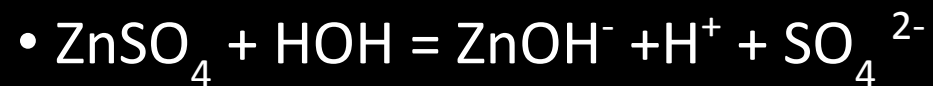
pH, больше 7, среда щелочная, гидролиз по аниону

СОЛЬ ОБРАЗОВАНА СИЛЬНЫМ ОСНОВАНИЕМ И СИЛЬНОЙ КИСЛОТОЙ



соль не подвергается гидролизу, среда нейтральная

СОЛЬ ОБРАЗОВАНА СЛАБЫМ ОСНОВАНИЕМ И СИЛЬНОЙ КИСЛОТОЙ



гидролиз идет по катиону, среда кислая, pH меньше 7

СОЛЬ ОБРАЗОВАНА СЛАБЫМ ОСНОВАНИЕМ И СЛАБОЙ КИСЛОТОЙ



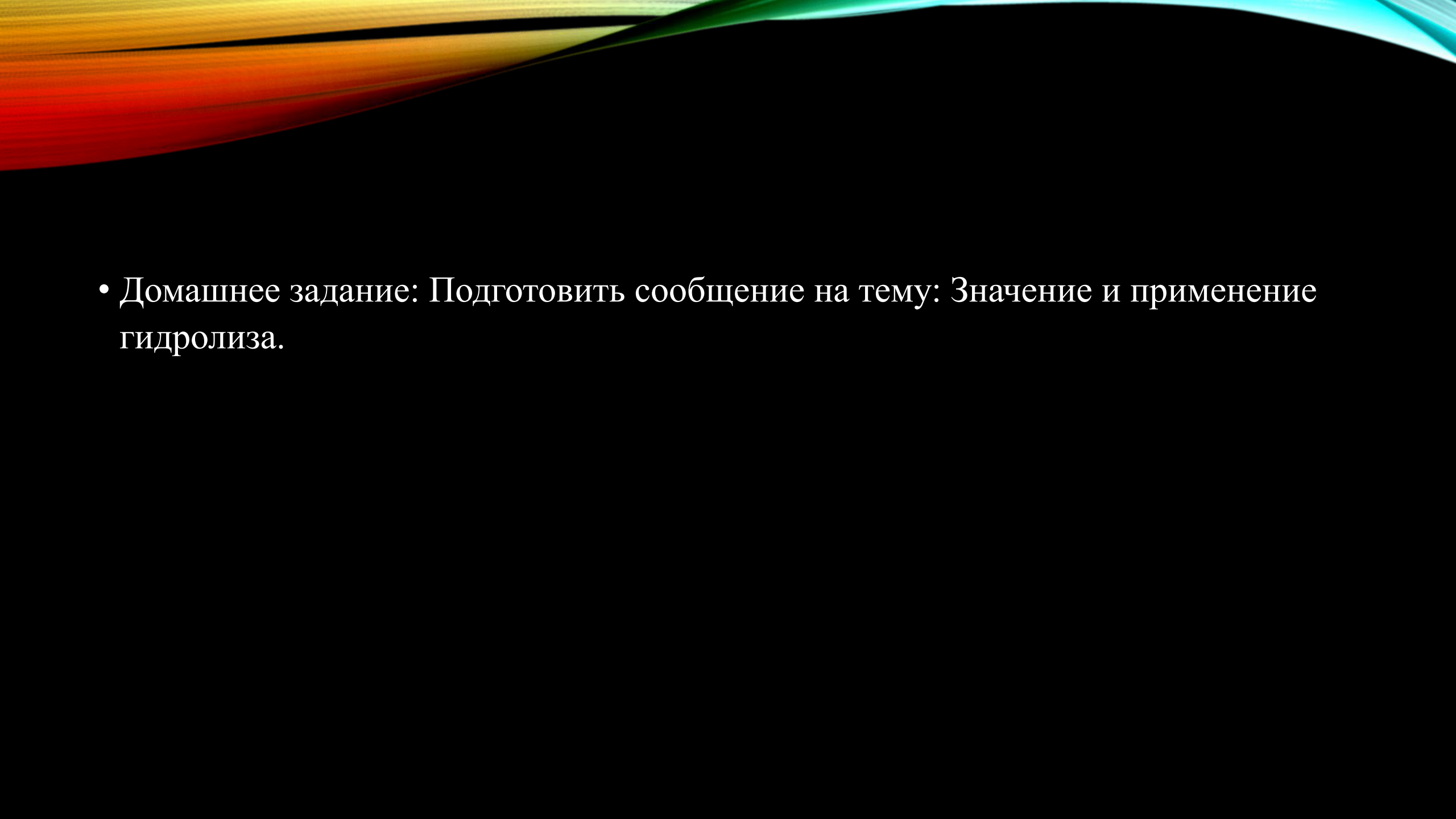
Гидролиз идет по катиону и аниону, $\text{pH}=7$, среда нейтральная



ВЫВОД

Гидролиз это взаимодействие молекул соли и воды.

ПРАКТИКУМ ЗАПОЛНИТЕ ТАБЛИЦУ

- 
- Домашнее задание: Подготовить сообщение на тему: Значение и применение гидролиза.