

# Гидролиз хлорида аммония

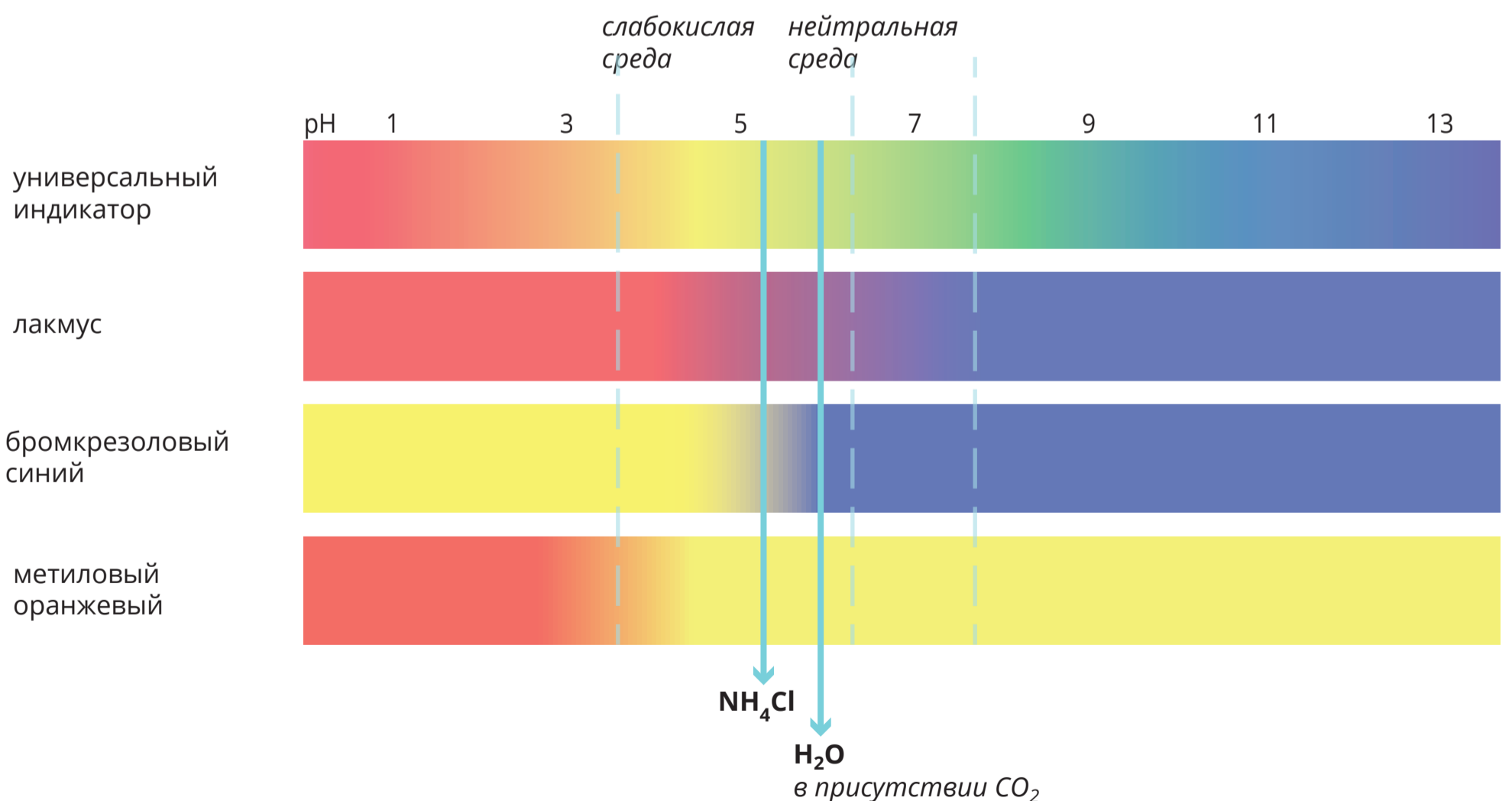
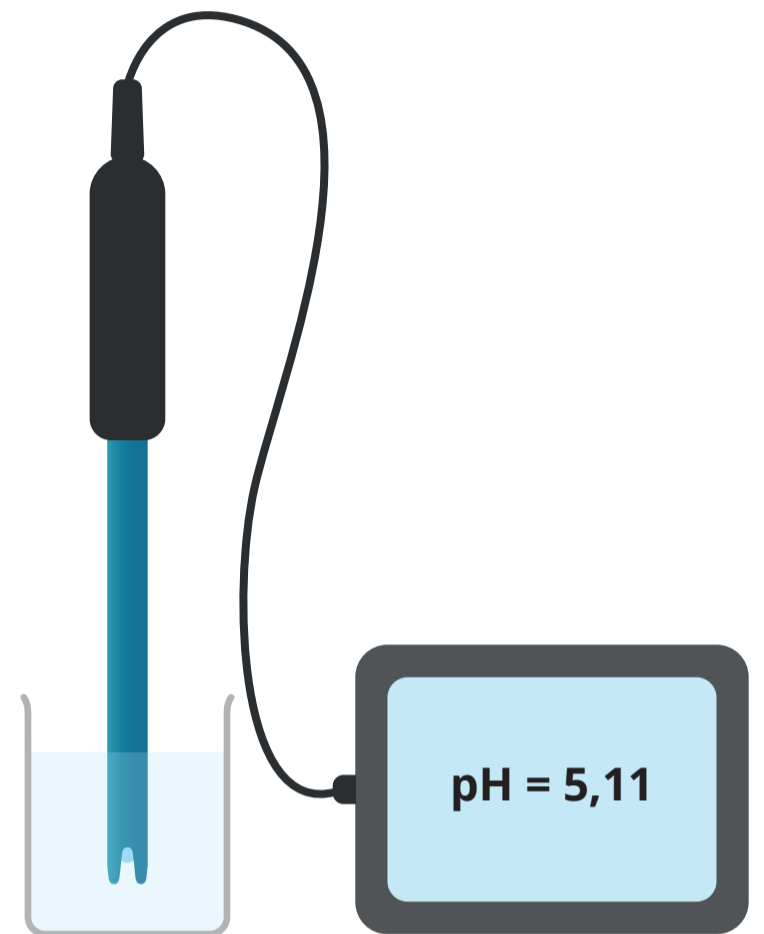
**Гидролиз** — обменное взаимодействие иона (вещества) с водой. Движущая сила реакции — образование **слабого электролита**. Возникает равновесие гидролиза.

$\text{NH}_4\text{OH}$  или  $\text{NH}_3(\text{aq})$  — водный раствор аммиака — **слабое основание**. Соли аммония гидролизуются по катиону:



Катион аммония дает в растворе слабокислую среду ( $\text{pH} \approx 5$ ), поэтому обнаружить гидролиз хлорида аммония можно только с помощью таких индикаторов, которые позволяют отличить слабокислую среду от нейтральной.

- ▶ [Гидролиз  \$\text{NH}\_4\text{Cl}\$ , датчик pH](#)
- ▶ [Гидролиз  \$\text{NH}\_4\text{Cl}\$ , универсальный индикатор](#)
- ▶ [Гидролиз  \$\text{NH}\_4\text{Cl}\$ , лакмус](#)
- ▶ [Гидролиз  \$\text{NH}\_4\text{Cl}\$ , бромкрезоловый синий](#)
- ▶ [Гидролиз  \$\text{NH}\_4\text{Cl}\$ , метиловый оранжевый](#)



Обратите внимание, что значение pH дистиллированной воды отличается от идеально нейтральной среды. Это связано с тем, что при контакте с воздухом в воде растворяется углекислый газ ( $\text{CO}_2$ ), что приводит к образованию слабокислой среды.

