

Гидролиз солей аммония

Гидролиз — обменное взаимодействие иона (вещества) с водой. Движущая сила реакции — образование **слабого электролита**. Возникает равновесие гидролиза. рН раствора соли зависит от сочетания способности к гидролизу аниона и катиона. Ион аммония (NH_4^+) при гидролизе дает слабокислую среду.

гидролиз катиона

+

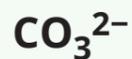
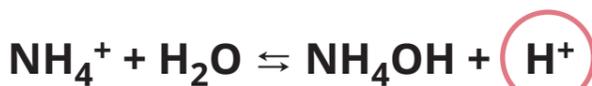
гидролиз аниона

=

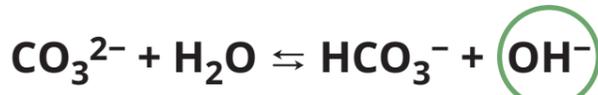
результатирующая среда



катион слабого основания



анион слабой кислоты
 H_2CO_3 слабее, чем NH_4OH



основная среда

▶ [Гидролиз \$\(\text{NH}_4\)_2\text{CO}_3\$, универсальный индикатор](#)

▶ [Гидролиз \$\(\text{NH}_4\)_2\text{CO}_3\$, фенолфталеин](#)

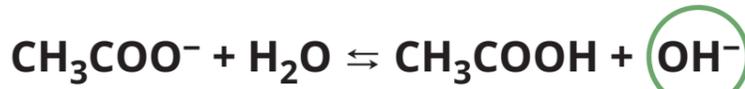
▶ [Гидролиз \$\(\text{NH}_4\)_2\text{CO}_3\$, лакмус](#)



катион слабого основания



анион слабой кислоты
сила электролитов CH_3COOH и NH_4OH равна

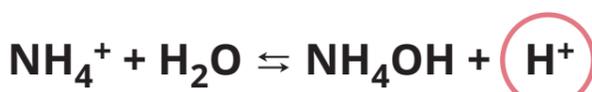


нейтральная среда

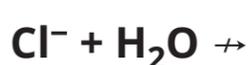
▶ [Гидролиз \$\text{NH}_4\text{CH}_3\text{COO}\$, универсальный индикатор](#)



катион слабого основания



анион сильной кислоты



слабокислая среда

▶ [Гидролиз \$\text{NH}_4\text{Cl}\$, датчик рН](#)

▶ [Гидролиз \$\text{NH}_4\text{Cl}\$, лакмус](#)

