

Среда растворов фосфатов

Так как фосфорная кислота трехосновная, то существуют три ряда фосфатов: средние (например, K_3PO_4), и кислые — гидрофосфаты (Na_2HPO_4) и дигидрофосфаты (NaH_2PO_4).

В водных растворах фосфатов среда раствора может быть разной.

При взаимодействии с водой фосфат-иона и гидрофосфат-иона происходит *гидролиз*:



А в растворе дигидрофосфат-иона — *диссоциация*:



Количественная оценка pH гидролиза

