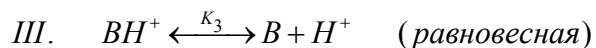
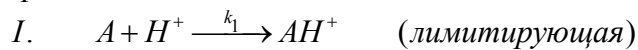


Таким образом, водная среда в околокритическом состоянии часто используется для проведения реакций, катализируемых кислотами в обычных условиях. В частности, эти свойства СКВ используются для уничтожения вредных органических примесей сточных вод, например, кислотного разложения нитроароматических и других соединений.

Механизм приведенной выше реакции, протекающей в водной среде при $T=650\text{ К}$ и $P=230\text{ атм}$, представлен основными стадиями:



Вывести уравнение для скорости реакции как функцию константы скорости k_1 , констант равновесий K_2 и K_3 , константы K_w и текущих концентраций веществ **A** и **B**.