

酸・アルカリと中和

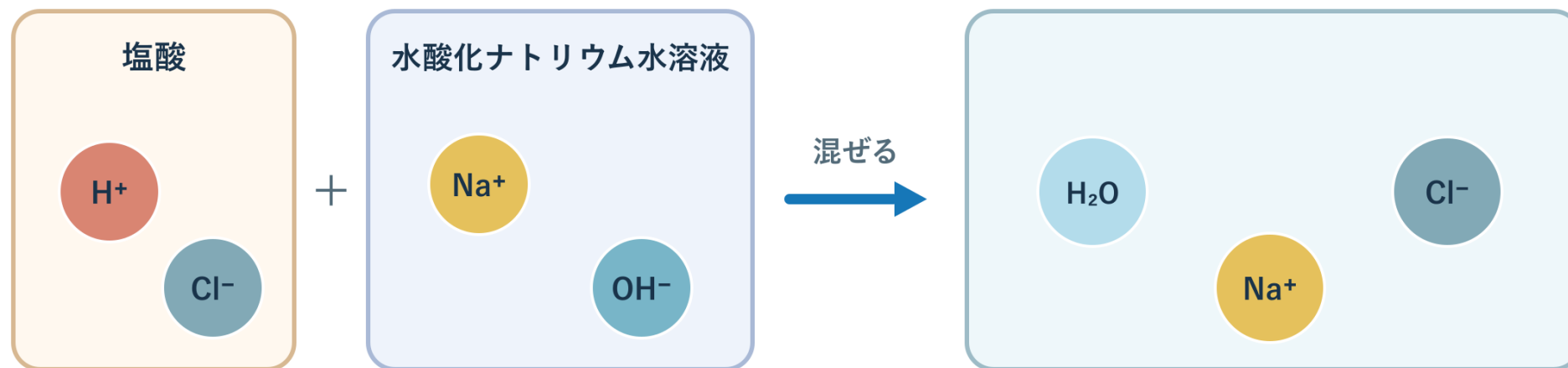
模式図

水溶液中で水素イオンと水酸化物イオンが水になるモデルです。

水素イオンと水酸化物イオンが水になる

混ぜる前

混ぜた後（中和）



Na⁺ と Cl⁻ は塩化ナトリウム（塩）として水溶液中に残る

酸性を示すのは H⁺、アルカリ性を示すのは OH⁻

全体の電荷：0 → 0（粒子数は式の比を示す模式図）