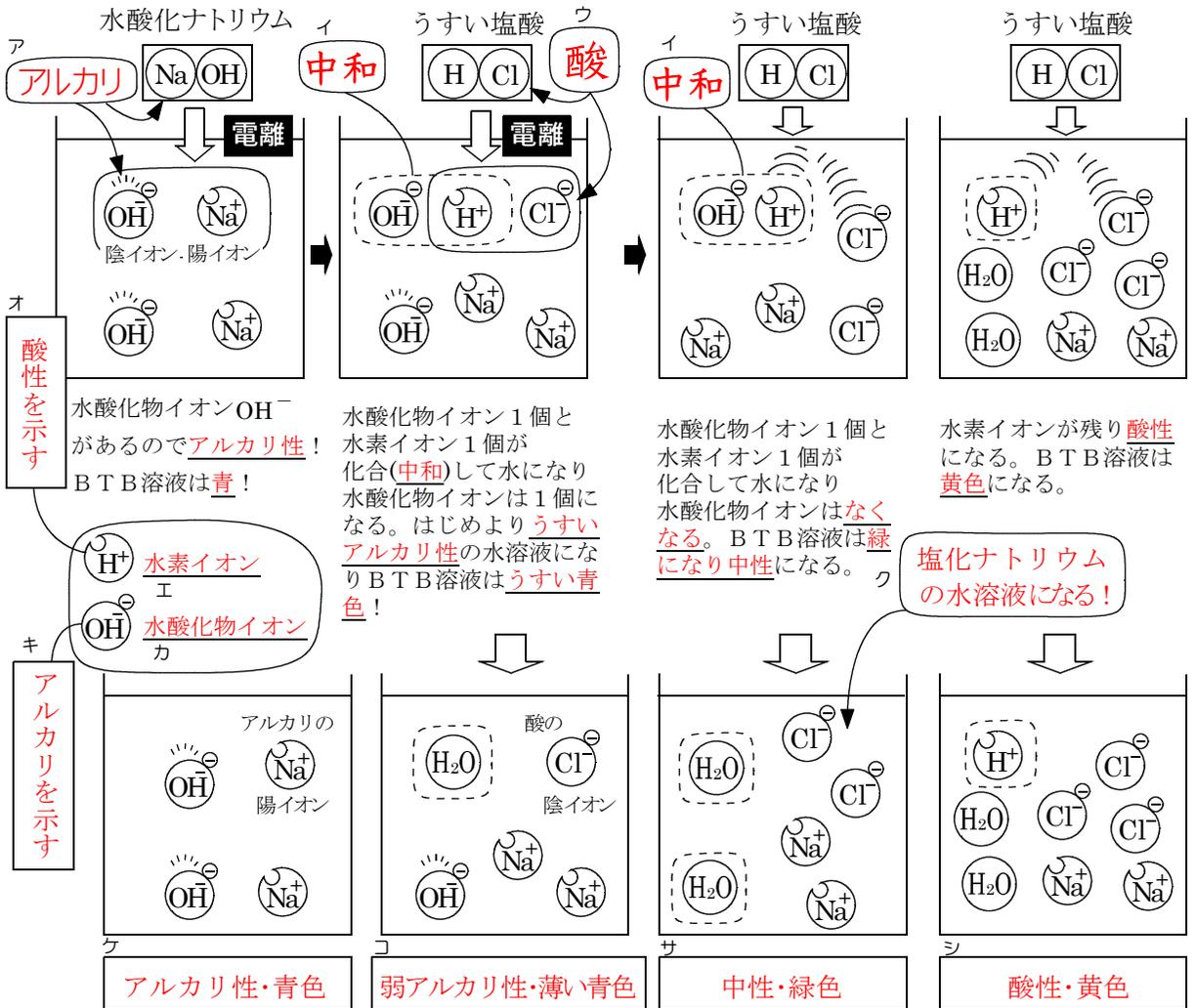


酸性とアルカリ性を混ぜ合わせる①



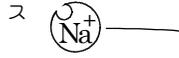
水酸化物イオン OH^- があるので**アルカリ性**！
B T B 溶液は**青**！

水酸化物イオン1個と水素イオン1個が化合(中和)して水になり水酸化物イオンは1個になる。はじめより**うすいアルカリ性**の水溶液になり B T B 溶液は**うすい青色**！

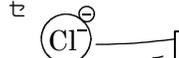
水酸化物イオン1個と水素イオン1個が化合して水になり水酸化物イオンは**なく**なる。B T B 溶液は**緑**になり**中性**になる。

水素イオンが残り**酸性**になる。B T B 溶液は**黄色**になる。

アルカリの陽イオン



酸の陰イオン



塩



アルカリの陽イオンと酸の陰イオンが結びついてできた物質を**塩**とよぶ！

この水溶液から水を蒸発させると**白い固体**が残る。これは**塩化ナトリウム(NaCl)**である。

水酸化物イオンによって示される**アルカリ性**は、少しずつ加えていった**水素イオン**によって、しだいに打ち消されていく。このとき水酸化物イオンは**水素イオン**と結びついて**水**になる。



このように、アルカリの水溶液と酸の水溶液を混ぜ合わせると**水酸化物イオン**と**水素イオン**とが結びついて**水**をつくり、**たが**いの性質を打ち消し合う。この反応を**中和**という。