



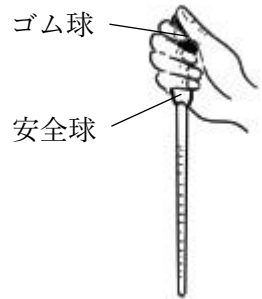
◎ 中和

酸性の水溶液とアルカリ性の水溶液の反応。互いの性質を打ち消し合い、**水**と**塩**ができる。

※ こまごめピペットの使い方

右の図のように持ち、ゴム球を軽く押すようにして、1滴ずつ液を落とす。

液を **ゴム球** の中に入れない。



① 塩酸に BTB 液を加える。

→ BTB 液のような酸・中・アルカリ性を調べられる薬品を **指示薬** という。

② 水酸化ナトリウム水溶液を少しずつ加える。

→ 加えすぎると **青** 色になる。

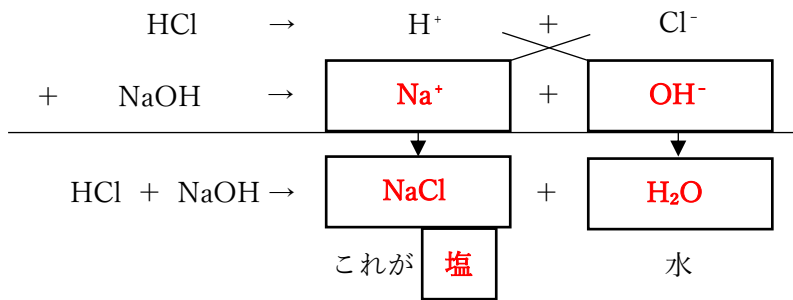
③ 青色になった場合、塩酸を少しずつ加えていく。

(加えすぎた場合、塩酸を少しずつ加えていく。)

④ **緑** 色になったら中性。中和終了。

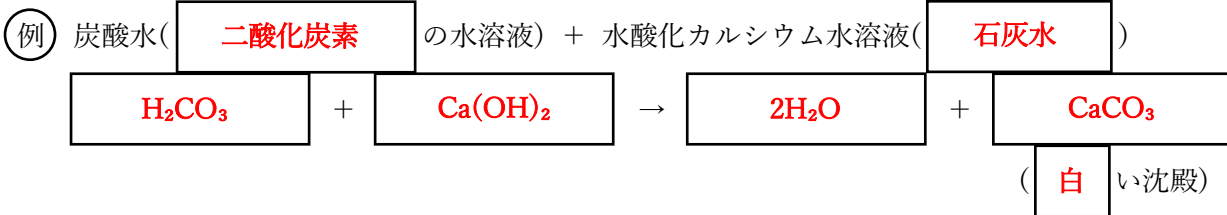


塩酸と水酸化ナトリウム水溶液の中和



いろいろな塩があり、水に溶けにくいものや、溶けやすいものがある。

→ **沈殿** ができる。



pH : 酸性・アルカリ性の強さを 0~14 で表す。 **7** が中性。

7 より小さいほど酸性が **強** い。7 より大きいほどアルカリ性が **強** い。