

学習課題 _____ と _____ を混ぜると、本当に _____ ができるのか？

① 今日の課題の確認

② 実験方法を考える。

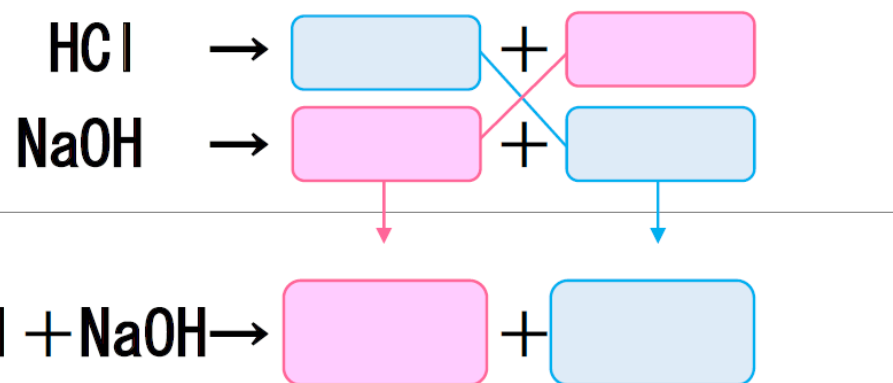
① 塩酸の電離を式で表す。



② 水酸化ナトリウムの電離を式で表す。



③ ①と②を合わせる。



① 塩酸に BTB 液を加える。
塩酸 10mL に緑色の BTB 液を数滴加える。

塩酸
ろ紙
BTB 液

②

③ 水溶液を蒸発させ、観察する。
②の水溶液をスライドガラスに少量とって乾燥させる。水分が蒸発したら、ルーペで観察する。

一日放置します

必要なもの (個数)

③ 結果の記録

• BTB液を加えた塩酸に水酸化ナトリウムを加えていった時の色の変化の様子

④ まとめ・考察

• 酸性の水溶液（酸）とアルカリ性の水溶液（アルカリ）を混ぜ合わせるとお互いの性質を _____。これを _____ という。

よって、加熱後に最後に残った物質は _____ である。

• 蒸発させて出てきた物質の色と形

今回わかったことは…

