

中和と塩

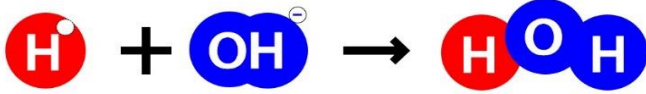
酸とアルカリを混ぜたときの変化

中和 酸とアルカリがたがいの性質を打ち消し合う反応

水素イオン 水酸化物イオン



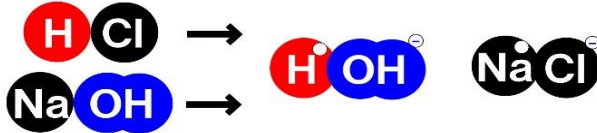
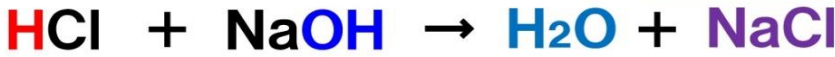
中和では
水ができる



塩(えん)

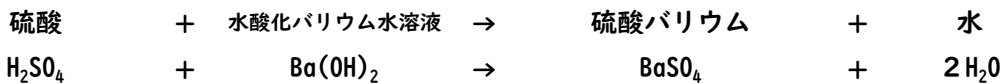
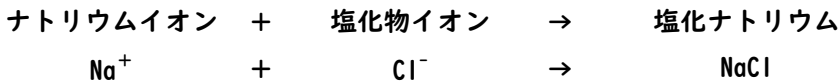
塩酸 + 水酸化ナトリウム水溶液 → 水 + 塩化ナトリウム

中和では
塩(えん)ができる



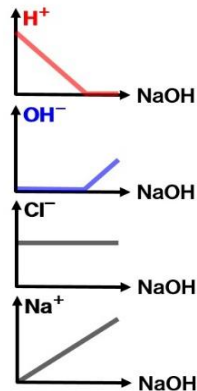
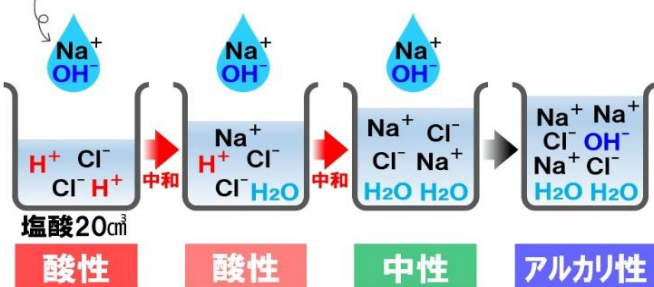
溶けやすい塩 → とけたままになる
溶けにくい塩 → 反応後は沈殿ができる

塩化ナトリウムなど
硫酸バリウムなど



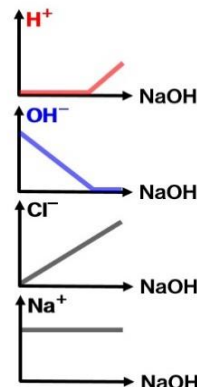
塩酸の中に水酸化ナトリウム水溶液を入れていく場合

水酸化ナトリウム水溶液 5cm³



水酸化ナトリウム水溶液の中に塩酸を入れていく場合

塩酸 5cm³



中和は
発熱反応



こいつの名は
こまごめピペット