

中和反応

☑ 基本のチェック

(　　)には適当な語句を、〔　　〕には適当な化学式やイオン式を入れなさい。

(1) ① (　　中和　　) … 酸性の水溶液とアルカリ性の水溶液を混ぜ合わせるときに起きる、

たがいの性質を打ち消しあう反応。このとき、酸性の水溶液に含まれている②(　　水素　)イオンと、アルカリ性の水溶液に含まれている③(　　水酸化物　)イオンが結びつき、④(　　水　)ができる。

この反応をイオン式で表すと、



→ ①によって、酸性でもアルカリ性でもなくなった状態が⑧(　　中　)性である。

(2) (　　塩　　) … 中和によって、酸の陰イオンとアルカリの陽イオンが結びついてできた物質。

(3) 中和の反応をまとめると、次の通り。



(4) いろいろな中和反応

