

中3理科 中和

()年()組()番
氏名()



①酸とアルカリが互いの性質を打ち消し合う反応を何というか。

②中和では、水素イオンと水酸化物イオンが結びついて何ができるか。

③中和によって水ができる反応式を答えなさい。

④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る物質を何というか。

⑤水に溶けにくい塩がたまることを何というか。

⑥塩酸に少しずつ水酸化ナトリウム水溶液を加えていったとき中和するまでの間は何性か。

⑦塩酸に少しずつ水酸化ナトリウム水溶液を加えていき中和してできた塩は何か答えなさい。

⑧中和するときのBTB溶液の色を答えなさい。

⑨酸とアルカリを中和させたとき何性になるか。

⑩ナトリウムイオンと塩化物イオンが結びついて塩化ナトリウムができる反応を答えなさい。

中3理科 中和

()年()組()番
氏名()



①酸とアルカリが互いの性質を打ち消し合う反応を何というか。

中和

②中和では、水素イオンと水酸化物イオンが結びついて何ができるか。

水

③中和によって水ができる反応式を答えなさい。



④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る物質を何というか。

塩

⑤水に溶けにくい塩がたまることを何というか。

沈殿

⑥塩酸に少しずつ水酸化ナトリウム水溶液を加えていったとき中和するまでの間は何性か。

酸性

⑦塩酸に少しずつ水酸化ナトリウム水溶液を加えていき中和してできた塩は何か答えなさい。

塩化ナトリウム

⑧中和するときのBTB溶液の色を答えなさい。

緑色

⑨酸とアルカリを中和させたとき何性になるか。

中性

⑩ナトリウムイオンと塩化物イオンが結びついて塩化ナトリウムができる反応を答えなさい。

