

# 酸・アルカリと中和

年

組

番

名前

1 度目は漢字をなぞろう。2・3 度目は、ていねいに書こう。



さん…水に溶けると電離して水素イオンを生じる物質。

①

酸

しじやく…酸性・中性・アルカリ性を調べることができる薬品。×試

②

指示薬

ちゅうせい…酸性，アルカリ性のどちらも示さない水溶液の性質。

③

中 性

ちゅうわ…酸とアルカリの水溶液を混ぜたとき，たがいの性質を打ち消し合う反応。

④

中 和

えん…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。

⑤

塩

すいそいおん…水素原子が電子を 1 個失ってできるイオン。

⑥

水素イオン

えんかぶついおん…塩素原子が電子を 1 個受けとってできるイオン。

⑦

塩化物イオン

すいさんかぶついおん…水素原子 1 個と酸素原子 1 個の集団が，全体として電子を 1 個受けとってできるイオン。

⑧

水酸化物イオン

りゅうさん… $\text{H}_2\text{SO}_4$  で表される酸性の液体。×流

⑨

硫 酸

すいさんかばりうむ… $\text{Ba}(\text{OH})_2$  で表される物質。水溶液はアルカリ性を示す。

⑩

水酸化バリウム