

酸とアルカリ

NO. 1

名前

点

1 次の水溶液を、酸性、アルカリ性、中性に分けて記号で答えなさい。

ア うすい水酸化トリウム水溶液 イ 食塩水 ウ エタノール

エ 食酢 オ うすい塩酸 カ アンモニア水

キ 砂糖水 ク 炭酸水

酸性

アルカリ性

中性

2 次の問いに答えなさい。

- ① 酸性を示す水溶液に含まれるイオンの名称を書きなさい。
- ② アルカリ性を示す水溶液中に含まれるイオンの名称を書きなさい。
- ③ うすい塩酸がイオンに分かれている様子を式で表しなさい。
- ④ ③が酸性を示す原因となるイオンを記号で書きなさい。
- ⑤ 水酸化ナトリウムがイオンに分かれている様子を式で書きなさい。
- ⑥ ⑤がアルカリ性を示す原因となるイオンを記号で書きなさい。

解答

1	酸性	エ	オ	ク
	アルカリ性	ア	カ	
	中性	イ	ウ	サ

- 2
- ① 水素イオン
 - ② 水酸化物イオン
 - ③ $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
 - ④ H^+
 - ⑤ $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
 - ⑥ OH^-