

④ 電離して H^+ 水素イオンを生じる物質、 OH^- 水酸化物イオンを生じる物質を、それぞれ何というか。

⑦ (酸) ⑧ (アルカリ)

⑤ ⑦ 酸性やアルカリ性の強さを表す数値を何というか。
⑧ 水溶液が中性のとき、その数値はいくつか。

⑦ (PH) ⑧ (7)

③ 次のA~Fの水溶液について、あとの問いに答えなさい。

A 水酸化ナトリウム水溶液 B 塩酸 C アンモニア水
D 塩化ナトリウム水溶液 E 酢酸 F 砂糖水

(1) 酸性の水溶液を、A~Fからすべて選べ。 (B, E)

(2) アルカリ性の水溶液を、A~Fからすべて選べ。 (A, C)

(3) 次の①~③の文は、水溶液の性質について述べたものである。()にあてはまる言葉を書け。

① 酸性の水溶液にマグネシウムリボンを入れると (水素) という気体が発生する。

② アルカリ性の水溶液に緑色のBTB溶液を加えると、(青) 色に変化する。

③ 酸性の水溶液とアルカリ性の水溶液はどちらも、電圧を加えると電流が流れる (電解) 質の水溶液である。