

確認テスト

86

名前

得点

① 水溶液は、右のア～ウの性質に分類することができる。これについて、次の問いに答えなさい。

- ア. 酸性
- イ. 中性
- ウ. アルカリ性

(1) 次の①～⑤は、ア～ウのどの性質について述べたものか。それぞれ記号で答えなさい。

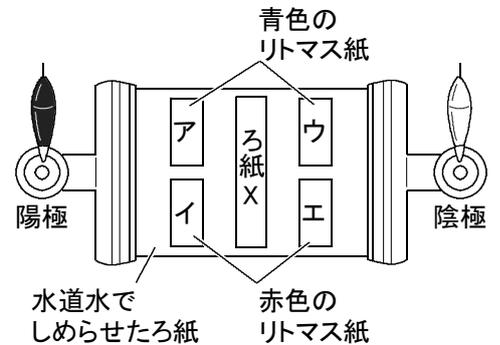
- ① BTB溶液を青色に変える。 ② BTB溶液を黄色に変える。
- ③ フェノールフタレイン溶液を赤色に変える。 ④ 青色リトマス紙を赤色に変える。
- ⑤ 水溶液のpHが3。 ⑥ 水溶液のpHが7。

(2) 次の①～⑥の水溶液の性質をア～ウからそれぞれ選び、記号で答えなさい。

- ① 食塩水 ② 塩酸 ③ 水酸化ナトリウム水溶液 ④ 炭酸水 ⑤ 砂糖水 ⑥ アンモニア水

(1)	①	②	③	④	⑤	⑥
(2)	①	②	③	④	⑤	⑥

② 右図のように、水道水でしめらせたろ紙の両端を金属製のクリップではさみ、ろ紙の上に4枚のリトマス紙と細く切ったろ紙Xをのせた。これについて、次の問いに答えなさい。



(1) ろ紙Xにうすい硫酸をしみこませ、電流を流した。

① 色が変わるのはリトマス紙のどの部分か。ア～エから選び、記号で答えなさい。

② この実験で、リトマス紙の色が変わる原因となるイオンは何か。イオン式で答えなさい。

(2) ろ紙Xにうすい水酸化ナトリウム水溶液をしみこませ、電流を流した。

① 色が変わるのはリトマス紙のどの部分か。ア～エから選び、記号で答えなさい。

② この実験で、リトマス紙の色が変わる原因となるイオンは何か。イオン式で答えなさい。

(1)	①	②	(2)	①	②
-----	---	---	-----	---	---

確認テスト

86

名前

解答

得点

① 水溶液は、右のア～ウの性質に分類することができる。これについて、次の問いに答えなさい。

- ア. 酸性
- イ. 中性
- ウ. アルカリ性

(1) 次の①～⑤は、ア～ウのどの性質について述べたものか。それぞれ記号で答えなさい。

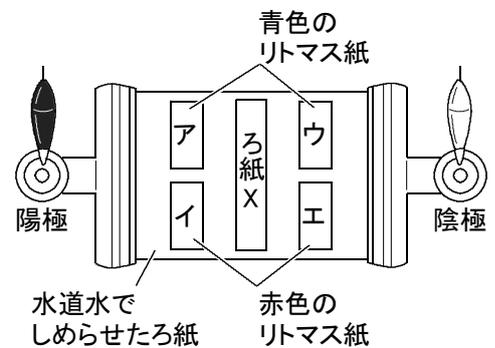
- ① BTB溶液を青色に変える。 ② BTB溶液を黄色に変える。
- ③ フェノールフタレイン溶液を赤色に変える。 ④ 青色リトマス紙を赤色に変える。
- ⑤ 水溶液のpHが3。 ⑥ 水溶液のpHが7。

(2) 次の①～⑥の水溶液の性質をア～ウからそれぞれ選び、記号で答えなさい。

- ① 食塩水 ② 塩酸 ③ 水酸化ナトリウム水溶液 ④ 炭酸水 ⑤ 砂糖水 ⑥ アンモニア水

(1)	① ウ ⑥	② ア ⑥	③ ウ ⑥	④ ア ⑥	⑤ ア ⑥	⑥ イ ⑥
(2)	① イ ⑥	② ア ⑥	③ ウ ⑥	④ ア ⑥	⑤ イ ⑥	⑥ ウ ⑥

② 右図のように、水道水でしめらせたろ紙の両端を金属製のクリップではさみ、ろ紙の上に4枚のリトマス紙と細く切ったろ紙Xをのせた。これについて、次の問いに答えなさい。



(1) ろ紙Xにうすい硫酸をしみこませ、電流を流した。

① 色が変わるのはリトマス紙のどの部分か。ア～エから選び、記号で答えなさい。

② この実験で、リトマス紙の色が変わる原因となるイオンは何か。イオン式で答えなさい。

(2) ろ紙Xにうすい水酸化ナトリウム水溶液をしみこませ、電流を流した。

① 色が変わるのはリトマス紙のどの部分か。ア～エから選び、記号で答えなさい。

② この実験で、リトマス紙の色が変わる原因となるイオンは何か。イオン式で答えなさい。

(1)	① ウ ⑦	② H⁺ ⑦	(2)	① イ ⑦	② OH⁻ ⑦
-----	-----------------	-----------------------------	-----	-----------------	------------------------------