

確認テスト

87

名前

解答

得点

① 水溶液は、右のA～C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。

- A. 酸性
B. 中性
C. アルカリ性

(1) 次の①～⑤は、A～C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。

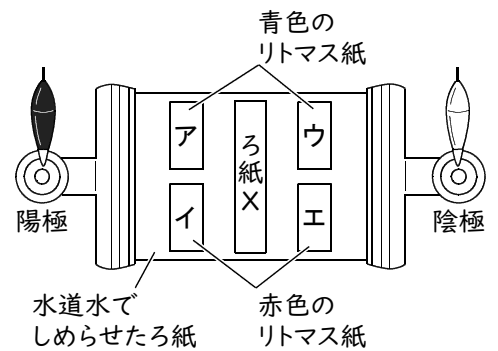
- ① BTB溶液を青色に変える。 ② BTB溶液を黄色に変える。
③ フェノールフタレイン溶液を赤色に変える。 ④ 青色リトマス紙を赤色に変える。
⑤ 水溶液のpHが3。 ⑥ 水溶液のpHが7。

(2) 次の①～⑥の水溶液の性質をA～C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
	⑥	⑥	⑥	⑥	⑥	⑥
(2)	①	②	③	④	⑤	⑥
	⑥	⑥	⑥	⑥	⑥	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 色が変化す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化する原因となるイオンは何か。化学式で答えなさい。

(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 色が変化す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化する原因となるイオンは何か。化学式で答えなさい。

(1)	①	②	(2)	①	②
	⑦	⑦		⑦	⑦

確認テスト

87

名前

解答

得点

① 水溶液は、右のA～C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。

- A. 酸性
B. 中性
C. アルカリ性

(1) 次の①～⑤は、A～C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。

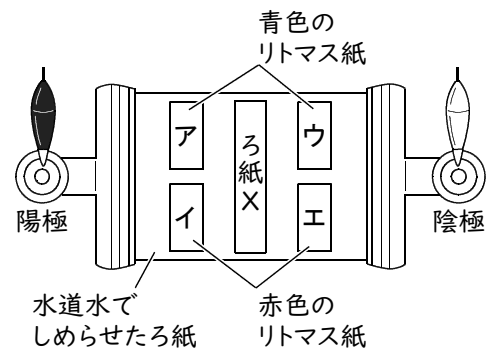
- ① BTB溶液を青色に変える。 ② BTB溶液を黄色に変える。
③ フェノールフタレイン溶液を赤色に変える。 ④ 青色リトマス紙を赤色に変える。
⑤ 水溶液のpHが3。 ⑥ 水溶液のpHが7。

(2) 次の①～⑥の水溶液の性質をA～C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 C	② A	③ C	④ A	⑤ A	⑥ B
(2)	① B	② A	③ C	④ A	⑤ B	⑥ C

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 色が変化す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化する原因となるイオンは何か。化学式で答えなさい。

(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 色が変化す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化する原因となるイオンは何か。化学式で答えなさい。

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