

月 日 名前 _____

／100点

次の問題に答えましょう。（各10点）

1 水溶液の見た目の特ちょうを答えましょう。

答え

2 塩酸には、何がとけていますか。

答え

3 炭酸水には、何がとけていますか。

答え

4 酸性の水溶液に青色リトマス紙をつけると、何色になりますか。

答え

5 アルカリ性の水溶液に赤色リトマス紙をつけると、何色になりますか。

答え

6 BTB液を中性の水溶液に入れると、何色になりますか。

答え

7 食塩水は、酸性・中性・アルカリ性のどれですか。

答え

8 アンモニア水は、酸性・中性・アルカリ性のどれですか。

答え

9 加熱して水を蒸発させると、何も残らない水溶液を1つ答えましょう。

答え

10 アルミニウムを入れると、あわを出してとける水溶液を1つ答えましょう。

答え

初級 水溶液 解答と解き方

- 1 答え：すき通っている（色がついていてもよい）
- 2 答え：塩化水素（気体）
- 3 答え：二酸化炭素
- 4 答え：赤色
- 5 答え：青色
- 6 答え：緑色
- 7 答え：中性
- 8 答え：アルカリ性
- 9 答え：（例）塩酸・炭酸水・アンモニア水
- 10 答え：（例）塩酸・水酸化ナトリウム水溶液

要点まとめ

- ・ 水溶液は「すき通っている」こと。色があるかどうかは関係ありません。
- ・ リトマス紙は「変わったあとの色」、BTB液は「黄・緑・青」、フェノールフタレイン液は「アルカリ性だけ赤」と覚えます。
- ・ 見分け方の問題は「におい→蒸発→指示薬→決め手の実験」の順にしぼっていきます。

解法ポイント

- ・ 酸性・中性・アルカリ性は、リトマス紙とBTB液の色で見分ける。
- ・ 気体をとけた水溶液（塩酸・炭酸水・アンモニア水）は、蒸発させると何も残らない。
- ・ 見分け方は「におい・性質・蒸発」の順で整理する。