

水よう液の性質 問題集 (全13問)

名まえ

日づけ

点数

/13

空らん (①) (②) … には、そこに入る語句を書き入れなさい。
横線の問題は、答えを線の上に簡潔に書きなさい。

1. 水よう液は「(①)・(②)・(③)」の3つに分けられる。
2. 水よう液は何によって3つに分けられるか。

3. それぞれの例を挙げよ。

4. (①) : 酸性→赤、アルカリ性→青、中性→変化なし。

5. 酸性の水よう液はリトマス紙をどう変えるか。

6. アルカリ性の水よう液はリトマス紙をどう変えるか。

7. 中性の水よう液はどうか。

8. (①) は (②) をとく。とけたものはもう元の金属には戻らない。

9. 塩酸はアルミニウムをとくか。

10. とけたアルミニウムは、元に戻せるか。

11. 水よう液には (①) がとけたものもある。例 : (②) ・ (③) 。

12. 「炭酸水」には何がとけているか。

13. 「アンモニア水」には何がとけているか。

解 答

1. ①酸性 ②中性 ③アルカリ性
2. 「酸性・中性・アルカリ性」の3つに分けられる。
3. 酸性=塩酸・酢・レモン水、中性=食塩水・砂糖水、アルカリ性=石けん水・水酸化ナトリウム水よう液。
4. ①リトマス紙
5. 青色のリトマス紙を「赤色」に変える。赤色は変えない。
6. 赤色のリトマス紙を「青色」に変える。青色は変えない。
7. どちらの色も変えない。
8. ①塩酸 ②アルミニウム
9. とかす。あわが出て、アルミニウムが消えていく。
10. 戻せない。とかしたあとの液から水を蒸発させて出てくる物は、もとのアルミニウムとは別の物質である（塩化アルミニウム）。
11. ①気体 ②炭酸水 ③アンモニア水
12. 気体の「二酸化炭素」がとけている。あけたときにあわが出るのは、とけきれない二酸化炭素である。
13. 気体の「アンモニア」がとけている。強いつんとした臭いがする。