

しょう6りか「水よう液の性質」その1

なまえ _____ がつ にち てん _____ / 20

1 においがなく、蒸発させると白い固体が残る、アルカリ性の水溶液は？

ア 炭酸水 イ 食塩水 ウ 石灰水 エ アンモニア水 こたえ _____

2 アンモニア水を蒸発させると、あとに何が残る？

ア 何も残らない イ 青い粉 ウ 白い固体 エ 黒いこげ こたえ _____

3 すっぱい味のするレモン水やお酢は、何性？

ア 酸性 イ 中性 ウ アルカリ性 エ 無性 こたえ _____

4 水溶液を少し取って加熱し、水を蒸発させるときに使う器具は？

ア メスシリンダー イ 試験管立て ウ ろうと エ 蒸発皿 こたえ _____

5 BTB液を入れると青色になった水溶液は、何性？

ア 無性 イ 中性 ウ アルカリ性 エ 酸性 こたえ _____

6 塩酸に金属をとかした液から出てきた固体と、元の金属をくらべる方法として正しいのは？

ア 手でにぎってくらべる イ それぞれに塩酸を加えて、あわが出るか調べる
ウ においをかいでくらべる エ なめて味をくらべる こたえ _____

7 石灰水は、何がとけた水溶液？

ア 固体の消石灰 イ 気体の二酸化炭素 ウ 気体の塩化水素 エ 気体のアンモニア
こたえ _____

8 どちらのリトマス紙の色も変えない水溶液は？

ア 酸性 イ 強酸性 ウ アルカリ性 エ 中性 こたえ _____

9 うすい塩酸にアルミニウムを入れて、さかんにあわが出ているとき、試験管はどうなる？

ア 冷たくなる イ こおりつく ウ あたたかくなる エ 重くなって割れる こたえ _____

10 塩酸は 何性？

ア 酸性 イ 無性 ウ 中性 エ アルカリ性 こたえ _____

- 11 ^{しょくえんすい}食塩水と^{せっかいすい}石灰水を、見た目だけでは^{くべつ}区別しにくいのはなぜ？
ア ^{むしよく}どちらも無色でとうめいだから イ ^でどちらもあわが出ているから
ウ ^{いろ}どちらも色がこいから エ ^{しろ}どちらも白くににごっているから こたえ _____
-
- 12 ^しリトマス紙を使うときの^{ただ}正しい方法は？
ア ^て手で直接^{ちよくせつ}つける イ ^{かみ}紙を^ひ火であぶる ウ ^{ぼう}ガラス棒で^{すいようえき}水溶液を^{すこ}少しつける
エ ^{かみ}紙を^{すいようえき}水溶液に^{なが}長くひたす こたえ _____
-
- 13 ^{えき}BTB液を入れると^{きいろ}黄色になった^{すいようえき}水溶液は、^{なにせい}何性？
ア ^{さんせい}酸性 イ ^{せい}アルカリ性 ウ ^{ちゅうせい}中性 エ ^{むせい}無性 こたえ _____
-
- 14 ^{つか}ホットケーキなどに使う^{じゅうそう}重曹をと^{みず}かした^{すい}水(重曹水)は、^{なにせい}何性？
ア ^{せい}アルカリ性 イ ^{さんせい}酸性 ウ ^{ちゅうせい}中性 エ ^{むせい}無性 こたえ _____
-
- 15 ^{つぎ}次のうち、^{こたい}固体がとけてできた^{すいようえき}水溶液は？
ア ^{たんさんすい}炭酸水 イ ^{しょくえんすい}食塩水 ウ ^{えんさん}塩酸 エ ^{すい}アンモニア水 こたえ _____
-
- 16 ^{しょくえんすい}食塩水・^{たんさんすい}炭酸水・^{えんさん}塩酸・^{すい}アンモニア水・^{せっかいすい}石灰水のうち、^み見ただけで^{くべつ}区別できるのは？
ア ^{しょくえんすい}食塩水 イ ^{たんさんすい}炭酸水 ウ ^{せっかいすい}石灰水 エ ^{えんさん}塩酸 こたえ _____
-
- 17 ^{すいようえき}水溶液の^{せいしつ}性質を^{いろ}色の^{へんか}変化で^{しら}調べられる^{やくひん}薬品は？
ア ^{しょくえんすい}食塩水 イ ^{せっと}エタノール ウ ^{せっかいすい}石灰水 エ ^{えき}BTB液 こたえ _____
-
- 18 ^{みず}水と^{にさんかたんそ}二酸化炭素を入れて^いふった^{えき}ペットボトルの^{あおいろ}液に、^し青色リトマス紙をつけると？
ア ^{みどりいろ}緑色に^か変わる イ ^{あおいろ}青色のまま ウ ^{あかいろ}赤色に^か変わる エ ^{はくしよく}白色に^か変わる こたえ _____
-
- 19 ^{えんさん}塩酸に^みアルミニウムがとけて^{えき}見えなくなったあと、^{じょうはつ}液を^{えき}蒸発させるのはなぜ？
ア ^{えき}液を^ひ冷やすため イ ^{えき}とけたものが^{なか}液の中に^{のこ}残っているか^{しら}調べるため ウ ^{えき}液を^ふ増やすため
エ ^けにおいを^け消すため こたえ _____
-
- 20 ^{みず}ペットボトルに^{にさんかたんそ}水と二酸化炭素を入れて^いふたをし、よくふると、ペットボトルはどうなる？
ア ^{ふくらむ}ふくらむ イ ^{やぶ}破れて^{あな}穴があく ウ ^か変わらない エ ^{へこむ}へこむ こたえ _____
-

こたえ しょう6 りか「水よう液の 性質」 その1

- | | |
|------------------------------|------------------------------|
| 1 ウ 石灰水 | 11 ア どちらも無色でとうめいだから |
| 2 ア 何も残らない | 12 ウ ガラス棒で水溶液を少しつける |
| 3 ア 酸性 | 13 ア 酸性 |
| 4 エ 蒸発皿 | 14 ア アルカリ性 |
| 5 ウ アルカリ性 | 15 イ 食塩水 |
| 6 イ それぞれに塩酸を加えて、あわが出るか調べる | 16 イ 炭酸水 |
| 7 ア 固体の消石灰 | 17 エ BTB液 |
| 8 エ 中性 | 18 ウ 赤色に変わる |
| 9 ウ あたたかくなる | 19 イ とけたものが液の中に残っているか調べるため |
| 10 ア 酸性 | 20 エ へこむ |