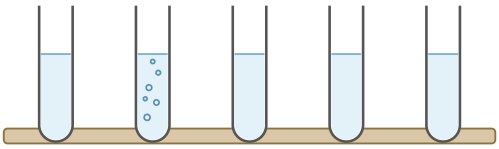
水よう液の 性質 ① きほん

テスト 100点満点。水よう液の 見分け方と 性質を たしかめよう。
②（活用）と セットで 取り組むと、単元全体を ふり返れます。

ごうけい ／100 点

1 5つの 水よう液を、見た目・におい・蒸発させた ときの ようすで 調べます。 25点 きほん



(1) あわが 出て いるのは？

(2) においが あるのは？（2つ）

(3) 蒸発させると 固体が のこるのは？（2つ）

2 リトマス紙で 水よう液の 性質を 調べます。 1つ5点 きほん



(1) 青色リトマス紙が 赤く なる 液の 性質

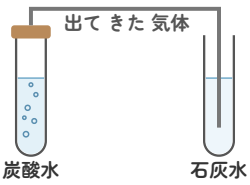
(2) 赤色リトマス紙が 青く なる 液の 性質

(3) どちらの 色も 変わらない 液の 性質

(4) 5つの うち 酸性は？

(5) アルカリ性は？

3 炭酸水から 出る 気体を 石灰水に 通す。 1つ5点 きほん

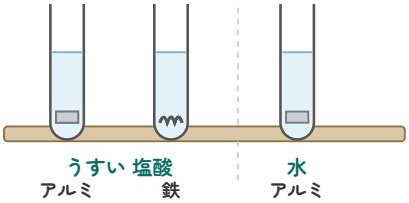


(1) 石灰水は（ 白く にごる ・ 変わらない ）。

(2) この 気体は 何？

(3) 炭酸水は（ 気体 ・ 固体 ）が とけた 液。

4 うすい 塩酸や 水に 金属を 入れる。 1つ5点 きほん



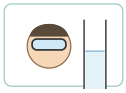
あわを 出して とけるか、とけないかを えらぼう。

(1) うすい塩酸＋アルミニウム（ とける ・ とけない ）

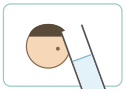
(2) うすい塩酸＋鉄（ とける ・ とけない ）

(3) 水＋アルミニウム（ とける ・ とけない ）

5 実験の しかた。正しい ものに ○、まちがいに ×。 1つ5点 ★チャレンジ



(1) 保護めがねを かけて 実験する。 ○



(2) においは、試験管に 鼻を 近づけて かぐ。 ○



(3) リトマス紙は、手で 持って 使う。 ○



(4) 液を かえる ときは、ガラス棒を 水で あらう。 ○

おわったら ○を つけよう ◯ できた！ ◯ もういちど！

水よう液の 性質 ② 活用

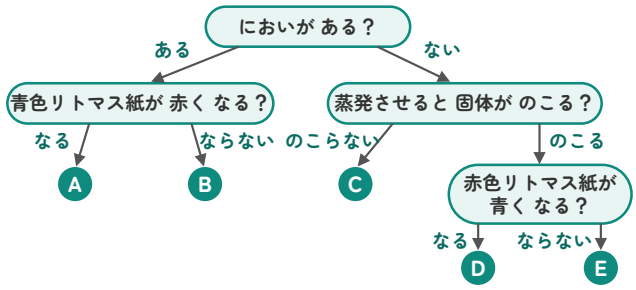
ステップ 3／6 テスト

テスト 100点満点。実験の 結果から 考えよう。
表や 図を よく 見て、わけを 書く 問題も あります。

ごうけい ／100 点

1 ラベルの とれた 5つの 水よう液（食塩水・炭酸水・うすい塩酸・石灰水・アンモニア水）を、図の じゅんに 調べました。A〜Eは それぞれ 何ですか。

1つ5点 ★チャレンジ



A ＿＿＿＿ B ＿＿＿＿
C ＿＿＿＿ D ＿＿＿＿
E ＿＿＿＿

2 アルミニウムが とけた 塩酸を 蒸発させると、固体が 出て きました。もとの アルミニウムと 比べました。

30点 ★チャレンジ

比べた こと	アルミニウム	出て きた 固体
色	銀色	白色
つや	ある	ない
塩酸に 入れると	あわを 出して とける	あわを 出さずに とける
水に 入れると	とけない	とける

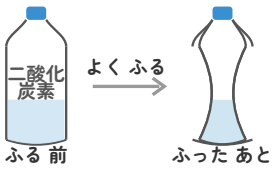
(1) 出て きた 固体は、アルミニウムと（ 同じ もの ・ 別の もの ）。
(2) (1)の わけを、表を もとに 書きましょう。

＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

3 水と 二酸化炭素を 入れた ペットボトルを ふりました。

1つ5点 きほん



(1) ペットボトルは（ へこんだ ・ ふくらんだ ）。
(2) それは 二酸化炭素が（ 水に とけた ・ ふえた ）から。
(3) 炭酸水を 蒸発させると 何も のこらない。とけて いるのは（ 気体 ・ 固体 ）。
(4) 二酸化炭素は 水に（ とける ・ とけない ）。

4 身の回りの 液を リトマス紙で 調べた 結果です。性質を 書きましょう。

1つ5点 きほん

液	レモンの しる	す	せっけん水	さとう水	重そう水
青色リトマス紙	赤く なった	赤く なった	変わらない	変わらない	変わらない
赤色リトマス紙	変わらない	変わらない	青く なった	変わらない	青く なった
性質					

おわったら ○を つけよう ◯ できた！ ◯ もういちど！

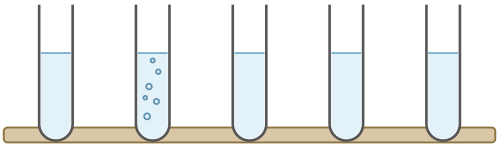
水よう液の 性質 ① きほん

ステップ 3／6 テスト

テスト 100点満点。水よう液の 見分け方と 性質を たしかめよう。
②（活用）と セットで 取り組むと、単元全体を ふり返れます。

ごうけい ／100 点

1 5つの 水よう液を、見た目・におい・蒸発させた ときの ようすで 調べます。 25点 きほん



(1) あわが 出て いるのは？ 炭酸水

(2) においが あるのは？（2つ） うすい塩酸・アンモニア水

(3) 蒸発させると 固体が のこるのは？（2つ） 食塩水・石灰水

(1) 5点・(2)(3) 10点（2つ とも できて）。何も のこらない 液には 気体が とけて いる。

2 リトマス紙で 水よう液の 性質を 調べます。 1つ5点 きほん



(1) 青色リトマス紙が 赤く なる 液の 性質 酸性

(2) 赤色リトマス紙が 青く なる 液の 性質 アルカリ性

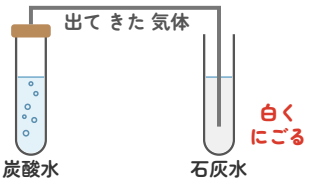
(3) どちらの 色も 変わらない 液の 性質 中性

(4) 5つの うち 酸性は？ 炭酸水・うすい塩酸

(5) アルカリ性は？ 石灰水・アンモニア水

1つ5点（(4)(5)は 2つ とも できて 5点）。食塩水は 中性。

3 炭酸水から 出る 気体を 石灰水に 通す。 1つ5点 きほん

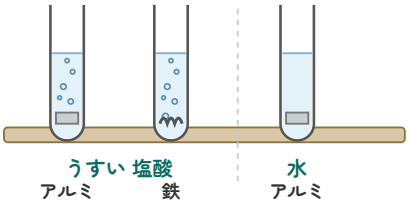


(1) 石灰水は（ 白く にごる ・ 変わらない ）。

(2) この 気体は 何？ 二酸化炭素

(3) 炭酸水は（ 気体 ・ 固体 ）が とけた 液。

4 うすい 塩酸や 水に 金属を 入れる。 1つ5点 きほん



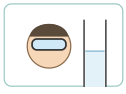
あわを 出して とけるか、とけないかを えらぼう。

(1) うすい塩酸＋アルミニウム（ とける ・ とけない ）

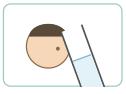
(2) うすい塩酸＋鉄（ とける ・ とけない ）

(3) 水＋アルミニウム（ とける ・ とけない ）

5 実験の しかた。正しい ものに ○、まちがいに ×。 1つ5点 ★チャレンジ



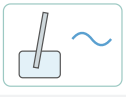
(1) 保護めがねを かけて 実験する。 ○



(2) においは、試験管に 鼻を 近づけて かぐ。 ×



(3) リトマス紙は、手で 持って 使う。 ×



(4) 液を かえる ときは、ガラス棒を 水で あらう。 ○

1つ5点。においは 手で あおいで かぐ。リトマス紙は ピンセットで 持つ。ガラス棒を あらうのは、前の 液が まざらない ように するため。

答えを 見たら、もう いちど やってみよう。 赤い 字が 答え。

水よう液の 性質 ② 活用

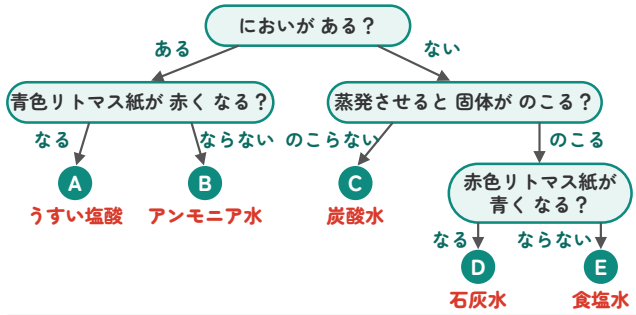
ステップ 3／6 テスト

テスト 100点満点。実験の 結果から 考えよう。
表や 図を よく 見て、わけを 書く 問題も あります。

ごうけい ／100 点

1 ラベルの とれた 5つの 水よう液（食塩水・炭酸水・うすい塩酸・石灰水・アンモニア水）を、図の じゅんに 調べました。A〜Eは それぞれ 何ですか。

1つ5点 ★チャレンジ



A うすい塩酸　B アンモニア水
C 炭酸水　D 石灰水
E 食塩水

1つ5点。

2 アルミニウムが とけた 塩酸を 蒸発させると、固体が 出て きました。もとの アルミニウムと 比べました。

30点 ★チャレンジ

比べた こと	アルミニウム	出て きた 固体
色	銀色	白色
つや	ある	ない
塩酸に 入れると	あわを 出して とける	あわを 出さずに とける
水に 入れると	とけない	とける

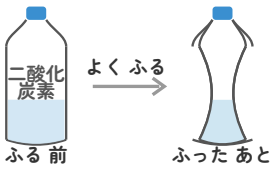
(1) 出て きた 固体は、アルミニウムと（同じ もの・別の もの）。

(2) (1)の わけを、表を もとに 書きましょう。
塩酸に 入れても あわが 出ず、水に とけるなど 性質が ちがうから。

(1) 10点・(2) 20点。性質が ちがうので 別の ものに 変わった（水よう液には 金属を 変化させる ものが ある）。

3 水と 二酸化炭素を 入れた ペットボトルを ふりました。

1つ5点 きほん



(1) ペットボトルは（へこんだ・ふくらんだ）。
(2) それは 二酸化炭素が（水に とけた・ふえた）から。
(3) 炭酸水を 蒸発させると 何も のこらない。とけて いるのは（気体・固体）。
(4) 二酸化炭素は 水に（とける・とけない）。

4 身の回りの 液を リトマス紙で 調べた 結果です。性質を 書きましょう。

1つ5点 きほん

液	レモンの しる	す	せっけん水	さとう水	重そう水
青色リトマス紙	赤く なった	赤く なった	変わらない	変わらない	変わらない
赤色リトマス紙	変わらない	変わらない	青く なった	変わらない	青く なった
性質	酸性	酸性	アルカリ性	中性	アルカリ性

答えを 見たら、もう いちど やってみよう。

赤い 字が 答え。