

# リトマス紙による仲間分け結果集計

アンモニア水

水道水

お酢

お酢

お酢

柔軟剤

柔軟剤

柔軟剤

柔軟剤

梅酒

梅酢

梅酢

黒酢

黒酢

黒酢

フィッシュ油

フィッシュ油

お酒

炭酸水

メープルシロップ

シャンプー

梅ジュース

クエン酸

お酢

オイスターソース

ドレッシング

焼肉ソース

チヨーク

タバスコ

みりん

水道水

水酸化ナトリウム水溶液

アンモニア水

セス

シャボン玉

消臭剤

甘酒

チヨーク

ごま油

梅ジュース

醤油

徐光液

シャボン玉液

フィッシュ油

〇〇〇〇

やってみよう！

「身の回りの水溶液をリトマス紙で仲間分けしてみよう」

## 実験の結果

表記例→ 酸 性

中 性

アルカリ性

お酢

炭酸水

柔軟剤

塩酸

梅ジュース

シャンプー

フィッシュ油

クエン酸

水道水

ごま油

○○○○

アンモニア水

除光液

チョーク

消臭剤

シャボン玉液

## 実験の方法

- ①試験官に薄めた水溶液を用意する。
- ②ガラス棒を用いて、トレイ上のリトマス紙に液をつけ判定する。

## 気づいたこと

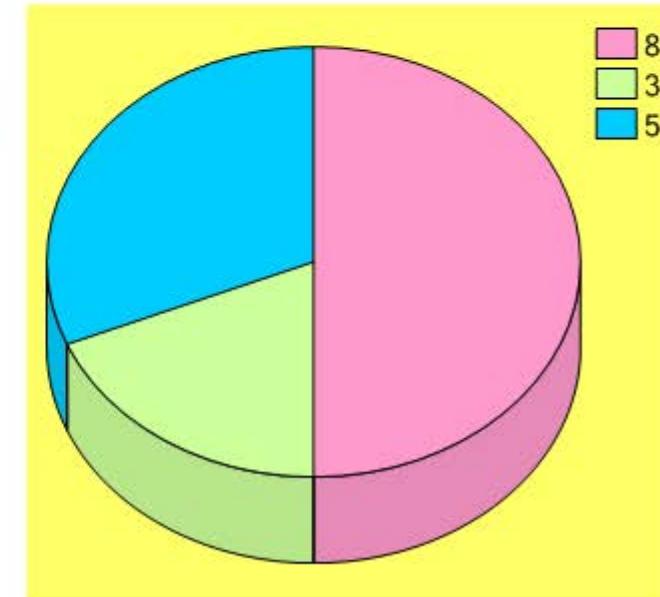
- ・酸性のものがほとんどだった
- ・中性のものは水だけだと思っていたけどほかにもあってびっくりした。
- ・チョークがアルカリ性ということにびっくりした。

## 学習感想

○○○○が酸性じゃなかっ  
たのにびっくりし

た。

リトマス紙で酸性やアルカリ性や中性を調べるのはとても楽しかったのでまたやりたいと思った。



やってみよう！

「身の回りの水溶液をリトマス紙で仲間分けしてみよう」

酸 性

中 性

アルカリ性

## 実験の方法

- ①試験官に薄めた水溶液を用意する。
- ②ガラス棒を用いて、トレイ上のリトマス紙に液をつけ判定する。

## 気づいたこと

- ・油は油でも種類によって何性かが大きく変わった。
- ・メープルシロップは中性かと予想したが、案外酸性だった。
- ・語尾に「～酢」とつく水溶液は酸性が多かった。

## 学習感想

普段何気なく使用している水溶液だが、種類によって全然性質が違い、驚いた。他のチームの水溶液の実験結果も少し見学したが、次のような法則が見つかった。

- ・**食用の水溶液**は酸性、もしくは中性に多く、アルカリ性は少なかった。

(僕のチームは〇)

- ・リトマス試験紙の反応は回数、水溶液によってハッキリ出る時と出ない時があった。
- ・どのチームも持っている水溶液の大半は酸性だった。

お酢

水道水

アンモニア水

フィッシュ油

胡麻油

セスキ炭酸ソーダ

柔軟剤

梅ジュース

酒

醤油

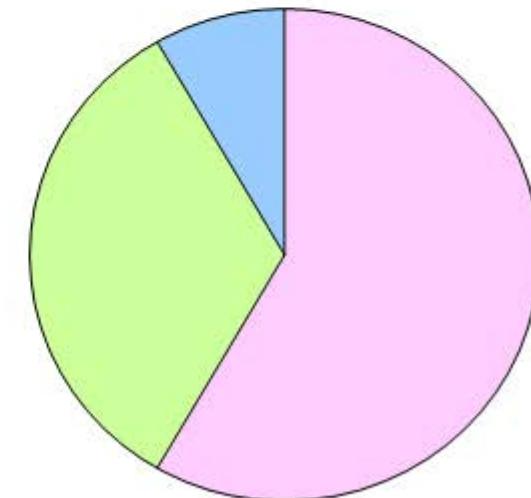
メープルシロップ

除光液

梅酢

みんなが持ってきた水溶液の性質うちわけ

黒酢



酸性が**ピンク** 中性が**黄緑** アルカリ性が**水色**

やってみよう！

「身の回りの水溶液をリトマス紙で仲間分けしてみよう」

## 実験の結果 表記例→ 酸 性 中 性 アルカリ性

### 実験の方法

- ①試験官に薄めた水溶液を用意する。
- ②ガラス棒を用いて、トレイ上のリトマス紙に液をつけ判定する。

### 気づいたこと

多いと思っていた中性は少なく、調味料は、酸性がとても多いことに気が付いた。また、似ている柔軟剤と消臭剤は酸性と、アルカリ性で全く違うことに驚いた。

### 学習感想

中性やアルカリ性に比べて、酸性のほうが、たくさんの水溶液があり、意外だった。また、中性の数が、とても少なかったのも、意外だった。

お酢

水道水

アンモニア水

寿司酢

ごま油

除光液

クエン酸

○○○○

消臭剤

炭酸水

チョーク

柔軟剤

シャボン玉液

梅ジュース

シャンプー

8 5 3

フィッシュ油

やってみよう！

「身の回りの水溶液をリトマス紙で仲間分けしてみよう」

### 実験の方法

- ①試験官に薄めた水溶液を用意する。
- ②ガラス棒を用いて、トレイ上のリトマス紙に液をつけ判定する。

### 気づいたこと

身边にあるものは、意外と酸性のもののが多かったです。

そしてなぜかアルカリ性のものより中性のものが多かったです。

### 実験の結果 表記例→

酸 性

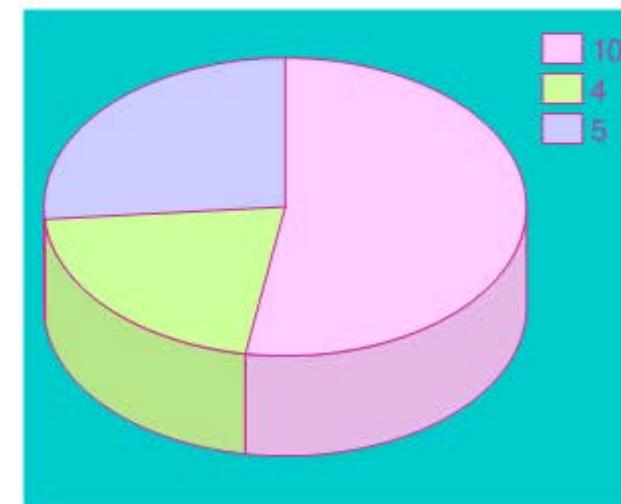
お酢  
オイスターソース  
ドレッシング  
黒酢  
焼肉ソース  
みりん  
チョーク  
酢  
梅酒  
タバasco  
柔軟剤  
塩酸  
炭酸水

中 性

水道水  
フィッシュ油  
除光液  
シャンプー  
○○○○

アルカリ性

水酸化ナトリウム水溶液  
アンモニア水  
シャボン玉  
消臭剤  
甘酒



やってみよう！

「身の回りの水溶液をリトマス紙で仲間分けしてみよう」

## 実験の結果

表記例→

酸性

中性

アルカリ性

お酢

水道水

アンモニア水

イソジン

〇〇〇

洗剤

ごま油

炭酸ソーダ

梅酢

消臭剤

消毒液

シャボン玉

柔軟剤

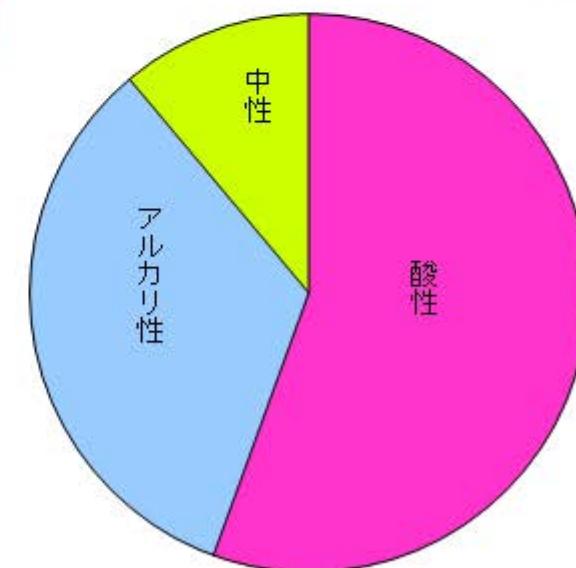
石鹼

シャンプー

醤油

梅ジュース

黒酢



## 実験の方法

①試験官に薄めた水溶液を用意する。

②ガラス棒を用いて、トイレ上のリトマス紙に液をつけ判定する。

## 気づいたこと

日常の物でもいがいと酸性やアルカリ性があった。

意外と酸性とアルカリ性には違いがあり、中性の物も意外とあった。

## 学習感想

学校でやれなかった液体を、家でもやってみたりしました。

すると、意外な物も酸性になりびっくりしました。でも、日常の物でも意外と酸性やアルカリ性があったので、そのことに感心しました。

もっと他にも調べてみたいです。