

水ってつかめるの～？

しくみ

アルギン酸ナトリウムと乳酸カルシウムの中のカルシウムイオンが化学反応を起こすとアルギン酸カルシウムになる。

アルギン酸ナトリウムは水に溶けているときはゼリー状だがカルシウムとくっつくとプルプルのゼリーになる

なので中身は液体なのに表面はゼリー状の膜になったつかめる水ができる。

ようい 用意するもの

- ・アルギン酸ナトリウム
- ・乳酸カルシウム
- ・水
- ・食紅(色素)
- ・ボウル、お玉、コップ



写真 1: 実験で使うもの(用意するもの)の一覧

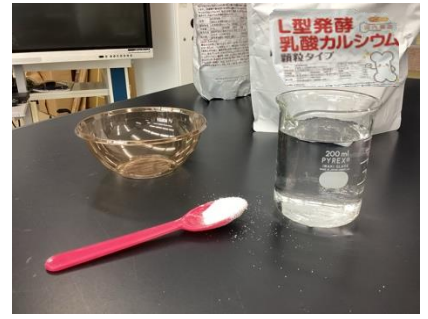


写真 2: 実験方法1で使うものの一覧

じっけんほうほう 実験方法

- 1.アルギン酸ナトリウム4gを水400mlに溶かす
- 2.ペットボトルに入れて、よくふって一晩置く
- 3.2をコップに入れる
- 4.3に食紅(色素)を少量入れ、着色する
- 5.乳酸カルシウム1.25gを水200mlに溶かす
(ボウルに入れる)
- 6.4をお玉にとって5にそっとつける

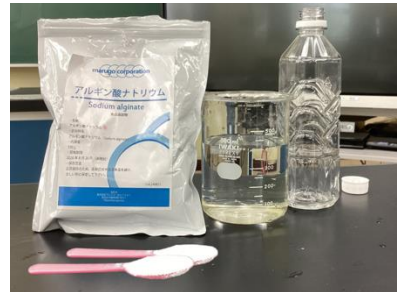


写真 3: 実験方法2で使うものの一覧



写真 4: 実験方法2で作ったもの



写真 5: 実験方法3でつかうものの一覧



写真 6: 実験方法3で作られたもの



写真 7: 実験方法4のようす



完成 !!

さんこうぶんけん 参考文献

名古屋市上下水道局/うるおいライフ/つかめる水(Ooho!)を作ろう/最終閲覧日:2026年7月14日

[https://www.water.city.nagoya.jp/uruoi life/category/learn/3080.html](https://www.water.city.nagoya.jp/uruoi%20life/category/learn/3080.html)