

# 松ぼっくりに雪をふらせよう

## 実験

松ぼっくりに尿素水をふきつけて、オリジナルグッズを作ろう！

実験のながれ

① 尿素をお湯で溶かす

② 尿素水に、洗たくのり、洗剤、クレンザーをまぜてから、スプレー容器に入れる

③ 松ぼっくりにふきつける

しばらく待つと...

溶けないときはドライヤで温めよう

お願い

- 結晶は、はがれやすいのでそっと取り扱ってね♪
- 松ぼっくりは、カップから出さないでね
- もし、手に付いたら、よく洗ってください
- 明日になったら、結晶がもっと大きくなっているかもしれないので、お家でも観察してみよう

おまけ実験も覚えているかな？

♪♪おまけ実験♪♪

Q. 水に塩化アンモニウムを溶かして、冷やすと？

① 何も変わらない。

② 色が変わる。

③ 溶けていた粉が出てくる。

④ 水が固まってしまう。



私は③だと思うわ



みんなはどう思う？

## ここで問題！

今日の実験を思い出して、下の文章の空いているところをうめよう。

・結晶とは、原子や(1) と呼ばれる、目に見えないくらい小さな(2) が規則正しく並んでいるものです。

砂糖や食塩を作るとき、(3) を取り除くために結晶化させています。

・水に溶かせる物質の量は水の(4) で変わり、物質の種類によって違います。

試験管を使った結晶の雪の実験では、水の温度が高いときに(5) の塩化アンモニウムを溶かしておいたので、水の温度が(6) 溶けきれなくなった分が結晶となり、雪が降っているように見えたのです。

この中から答えをさがそう

A) 固体 B) 分子 C) 温度 D) 粒 E) ホコリ F) 下がり  
G) 高くなって H) 不純物 I) 全て溶けきる最大量



ふしぎ探検隊

集まれ！ 未来の科学者たち



三井化学



ミツケムくん



ミツケリーナちゃん



ミツケンシロー

お問い合わせ先：三井化学株式会社 CSR推進部

TEL 03-6253-2100 FAX 03-6253-4245

答え (1)B (2)D (3)H (4)C (5)I (6)F