

放課後科学教室【OSC】

令和4年度大洗サイエンスカレッジ通信

大洗町教育委員会学校教育課

*【第2回】非火薬線香花火を作ろう — 大きな花火を長持ちさせるには？ —
令和4年8月25日

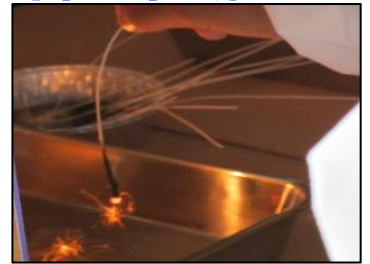
まずはそれぞれの薬品の性質を学ぶ。大きく長持ちする線香花火を作るにはどうしたらよいのだろうか。



薬品の分量を自分で決めて混ぜ合わせる。本当に線香花火になるだろうか。



部屋を暗くして火をつけると…火花が飛んだ!!! 線香花火の正体って何だろう?



今度は薬品の量を変更してやってみよう!! 自分の考えた仮説は正しいか確かめてみる。

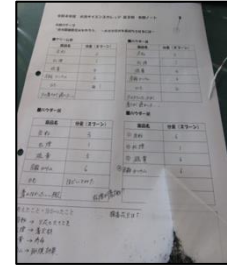


～教授の時間～

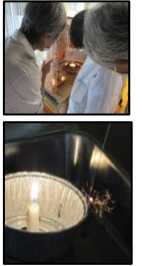
- ・炭酸カリウム (助燃効果)
- ・硫黄 (寿命)・松煙 (着火材)
- ・炭粉 (火花の大きさ)
- ・ハンドクリーム (薬品をつける)
- ・水引 (線香花火の芯)



結果を発表するカレッジ学生



薬品の量をまとめた実験ノート



*【第3回】炎の色を変えよう — 色のちがいの正体は？ — 令和4年8月26日



火は知ってるけど、炎の色と言われると、、、どうだろう。黄色だと思っただけ違うのかな??



アルコールを使って炎の色を確かめてみる。色々な薬品を使ってみる。



色が違う!! 黄色や緑色の炎だ。どうしてこうなるのだろう。固形燃料を作ってよく観察してみよう。



とても綺麗な色だ。この原理は夏祭りの打ち上げ花火にも使われているらしい。



～教授の時間～

- なぜ炎の色が違うのだろう。教授から原理を学んだ。
- ・アルコール → 無色透明
 - ・ホウ酸 → 緑色
 - ・塩 → 黄色



工夫して自分の好きな炎の色を作る

