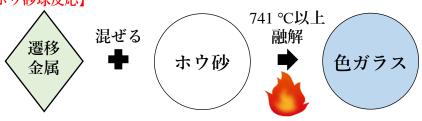
# ホウ砂球反応を用いた混色ガラスの作製

宮城県仙台第三高等学校

12班

## 背景・目的 ガラスに色を着けるには?

ガラスに特定の遷移金属を溶かすと特定の発色が見られる 【ホウ砂球反応】



2種類の遷移金属を混ぜるとどうなるかはわかっていない

様々な遷移元素を混ぜ、多種多様な色ガラスを作れるのではないか

## 実験1

使用した金属塩 硫酸クロム(III)十五水和物 (Cr) 塩化銅(II)二水和物 (Cu) テトラクロロ金(III)酸四水和物 (Au) 硝酸銀(I) (Ag)

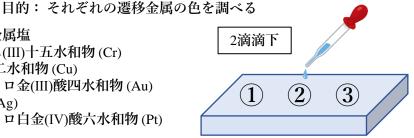


図1 滴下模式図

### 実験方法

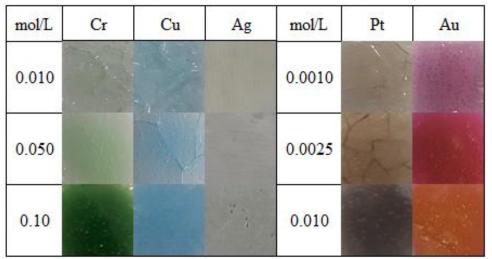
1. 図1のように、3種類の溶液を滴下

ヘキサクロロ白金(IV)酸六水和物 (Pt)

- 2. 滴下した溶液に四ホウ酸ナトリウム十水和物 0.15 gを添加
- 3. 電気炉に入れ741度になり、1分経過するまで加熱

#### 結果・考察

表1:濃度別の色ガラス



Cr: 緑色 Cu: 青色 Ag: 薄い黄色 Pt: 灰色 Au: 赤色

## 化学反応式

 $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O \rightarrow Na_2B_4O_7 + 10H_2O : 脱水$  $Na_2B_4O_7 \rightarrow 2NaBO_2 + B_2O_3$ 

[Crの場合]

 $Cr_2O_3 + 2NaBO_2 \rightarrow 2Cr(BO_2)_3 + 3Na_2O$  $Cr_2O_3 + 3B_2O_3 \rightarrow 2Cr(BO_2)_3$ 

[Cuの場合]

 $CuO + 2NaBO_2 \rightarrow Cu(BO_2)_2 + Na_2O$  $CuO + B_2O_3 \rightarrow Cu(BO_2)_2$ 

[Ag, Pt, Auの場合]

加熱することで単体になると考えられる

また,同じ濃度では色の濃さが異なった

そこでGIMP2を用いて0.01 mol/Lのときの明度を測定

色の濃さの順番は...

Pt > Au > Cr > Cu > Ag

#### 参考文献

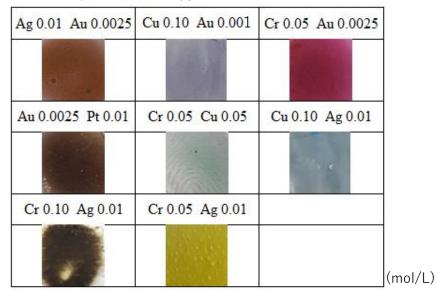
- 1)「ホウ砂球反応と炎色反応」
- $\langle http://www.sci.keio.ac.jp/etduprojec/practice/chemistry/detail.php?eid=0000\rangle$
- 、 https://www.jstage.jst.go.jp/article/sfj1970/32/8/32\_8\_432/\_pdf/-char/ja〉 3)「色ガラス作り」 池井晴美,他3人  $\left< http://www.nagano-c.ed.jp/seiho/risuka/2006/2006-08.pdf \right>$

実験2 目的: 2種類の遷移金属を混ぜ, 色を調べる

使用した金属塩、実験方法は実験1と同様

結果・考察

表2:2種類の金属塩を用いた色ガラス



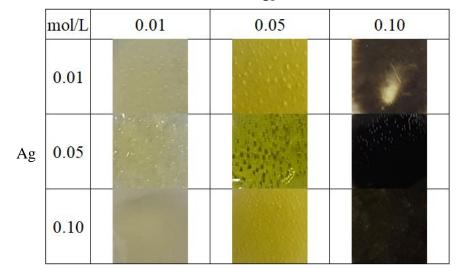
- ·Cr, Cu, Pt, Auの組み合わせでは単体で色ガラスを作製したときに色が濃 い方の色が見られた
- **→ しかし濃度を調節することで, 中間色を作製することが可能**
- ・CrとAgを混ぜると元のどちらの色でもない濃い黄色が見られた さらにCrの濃度が高いと黒色になった
- → 濃度を変えることでさらに色の変化が見られるのではないか?

実験3 目的: CrとAgの濃度を変えて混合させたときの色の変化を調べる

結果・考察

表3: Ag(縦軸)とCr(横軸)の濃度別組み合わせ

Cr



- ·Crの濃度が薄いとき黄色、Crの濃度が濃いときには黒色が見られた
- ・Agの濃度を変えても、色に影響しなかった

CrとAgを混合した時の色の変化には Crイオンの価数が関係しているのではないか

Cr2+ Cr3+ Cr6+

#### まとめ

- ・遷移金属ごとに色の濃さは異なる → Pt > Au > Cr > Cu > Ag
- ·Cr, Cu, Pt, Auの混合ガラスの色は濃度を調整することでコントロール可能
- ・CrとAgを用いた混色ガラスは単体のときにはなかった黄色、黒色が見られる

#### 展望

- ・CrとAgを用いた混色ガラスの色がなぜ黄色, 黒色に変化するのか
- ・3種類以上の遷移金属を混ぜたガラスの色について
- ・ガラスを用いた工芸品への利用