

身近な教材を用いた生物工学実験（4） —ハスカップおよび玉葱外皮による染色—

遠藤 俊二*・清水 絵美**・岩波 俊介***
清水 祐一****・笹村 泰昭****

Bioengineering Experiment using Familiar Materials (4)
—Dyeing using Hascup berries and Onion skins—

Shunji ENDO, Emi SHIMIZU, Shunsuke IWANAMI,
Yuuichi SHIMIZU and Yasuaki SASAMURA

要 旨

生物化学コース4年生の「生物工学実験」においてハスカップと玉葱外皮を教材に取り上げた。それらの色素を抽出し多纖維布を染める実験を導入することを試みた。布の染まり具合から色素と繊維の化学構造を相互に関連付けて考察することが可能であった。種々検討した結果、本テーマは学生実験として充分有意義であると判断した。

Abstract

We introduced a new theme into the bioengineering experiment portion of our biochemistry course for 4th grade students, an operational method for which was tried out before student use. Hascup berries and onion skins were adopted as starting materials. Coloring matters were extracted from two samples and used to dye multifiber tissue(cloth). The cloth was dyed successfully and the results were associated with the chemical structure of both coloring matter and fiber. We therefore concluded that this experiment was a suitable one for students.

1. はじめに

合成染料が主流となった現在でも、伝統や趣味を通じて天然染料による染織物の生産、また植物色素の教材化などの例がある¹⁾。天然染料は有機化学の教科書²⁾に、古来の天然色素3種として、インジゴ青、古代紫、アリザリンが紹介されて興味深い。当地方にはハスカップ（クロミノウグイスカグラ）と称するスイカズラ科の草木がある。夏には鮮やかな紫色の実をつけ食用に供されている。色素はアントシアニン特にシアジニンタイプである³⁾というが定かではない。また保存性が良いため地域、季節を問わず入手可能な身近な食材として玉葱があり、外皮にはフラボノイドの一

種、黄色色素クエルセチンを含んでいる。

本報は身近にあるこれらハスカップおよび玉葱外皮を材料とし、繊維と色素、媒染剤の染色機構を学習することが学生実験テーマとして適切かどうかを検討した結果である。

2. 試料、試薬、使用機器

ハスカップは市販品冷凍、玉葱表皮は学生寮食堂での廃棄品を乾燥保存した品を用いた。クエルセチン（2水和物）は鹿特級、塩化鉄（Ⅲ）水溶液は鹿一級品、多纖維布はJISL0803（財）日本規格協会、薄層板はMERCK社Kieselgel60を使用した。

3. 色素の抽出と確認試験

3-1 ハスカップ色素

ハスカップ100gをエタノール100mlに浸漬、

* 技官 (技術専門職員・物質工学科)

** 苛小牧市役所

*** 助教授 物質工学科

**** 教授 物質工学科

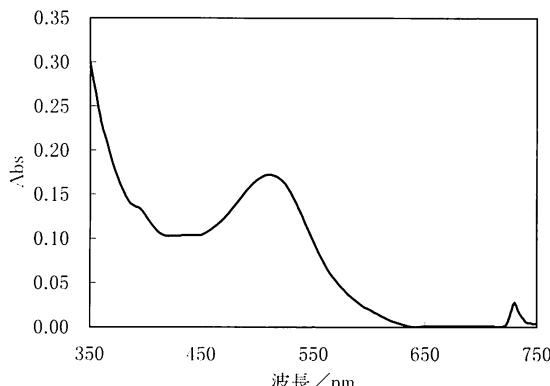


図1. ハスカップ色素の吸収スペクトル

ろ過した液を染色液とした。水で100倍に希釈し可視スペクトルを測定した結果を図1に示した。極大吸収が510nmにあり紫色の余色である緑色の光を吸収している。

3-2 玉葱外皮色素

玉葱外皮5gに水100ml加え、10分間煮沸して得た色素抽出液をろ過し染色液とした。色素抽出液をエーテル100mlで抽出し無水硫酸ナトリウムにて脱水し、ロータリーエバポレーター濃縮・乾固して色素抽出物(TLC試料I)を得た。さらに同様の染色液に多繊交織布約5gを沸騰直後の温浴で5分間浸漬した。冷却後多繊交織布を取り出し試料Iの場合と同様の操作にてTLC試料IIを得た。一連の操作を図2-1. 及び図2-2. に示した。

標品のクエルセチンおよび色素抽出物のTLC(薄層クロマトグラフィー)の結果が図3である。

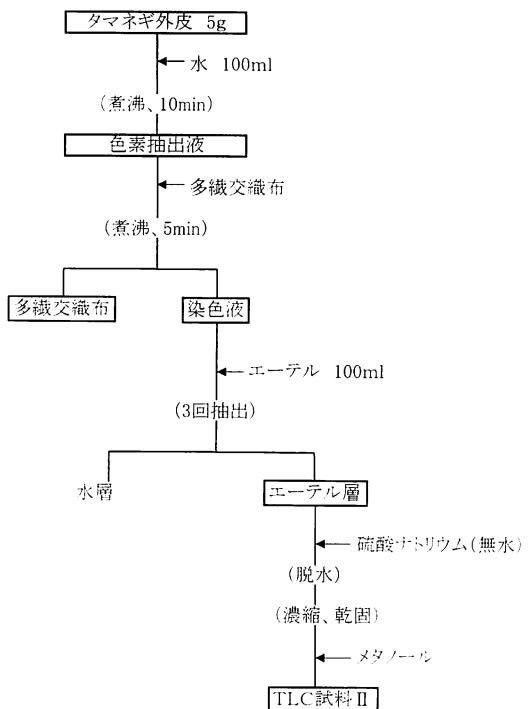


図2-2. 玉葱外皮色素の抽出操作

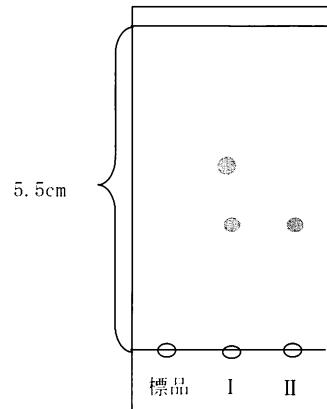


図3. 薄層クロマトグラフィー(TLC)の結果

発色剤を噴霧して発色させTLC板を観察した。

標品及び試料IのRf値は、0.6, 0.59と両者の値がほぼ一致しているので、試料Iがクエルセチンであるといえる。また、試料Iには、クエルセチン以外にも含有成分が見られる。この色素抽出物を試料としたTLCにより、玉葱外皮に含まれる色素は少なくとも二種以上で、纖維に優先的に染着するのはクエルセチンであることが確認された。

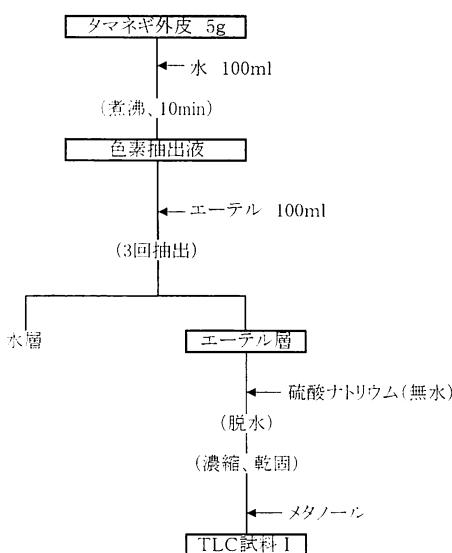


図2-1. 玉葱外皮色素の抽出操作

4. 多繊交織布の染色

染色は、纖維に媒染剤を浸漬させてから染色を

行う前媒染染色法、纖維を染色してから媒染剤に浸漬する後媒染染色法を用いた。

4-1 媒染剤溶液

各種媒染剤試薬0.1gを水100mlに溶解した媒染剤溶液のpHを表1に示す。塩化鉄(Ⅲ)溶液は0.1mlに水100ml加えた液のpHを測定した。玉葱外皮色素抽出液のpHは約4で酸性であった。

表1. 媒染剤水溶液のpH測定結果

媒染剤	pH
AlK(SO ₄) ₂ ·12H ₂ O	3
(CH ₃ COO) ₂ Mg·4H ₂ O	6
(CH ₃ COO) ₂ Cu·H ₂ O	5
CuSO ₄ ·5H ₂ O	3
AlCl ₃ ·6H ₂ O	2
K ₂ TiO(C ₂ O ₄) ₂ ·2H ₂ O	3
FeCl ₃	1

4-2 前媒染による染色

各種媒染剤溶液に、それぞれ約2cm幅に切った多纖交織布を浸漬した。それぞれの多纖交織布を取り出し一度水洗いした後色素抽出液に温浴で5分間浸し染色を行った。染色後、水洗いし染色状態を観察した。玉葱外皮の場合を図4に示した。

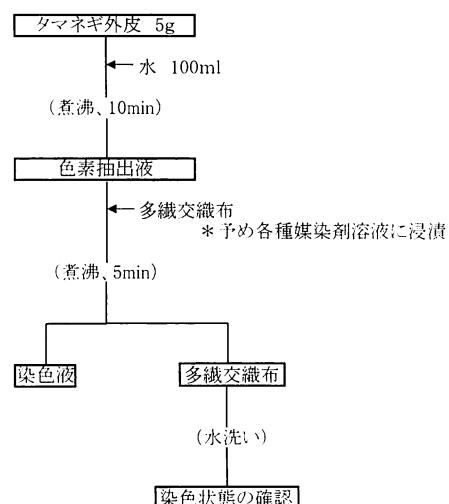


図4. 前媒染操作法

4-3 後媒染による染色

図5(玉葱外皮の場合)に示すように、多纖交織布を温浴で5分間、色素抽出液に浸透し一度水洗いした後、各種媒染剤に浸した。その後再び水

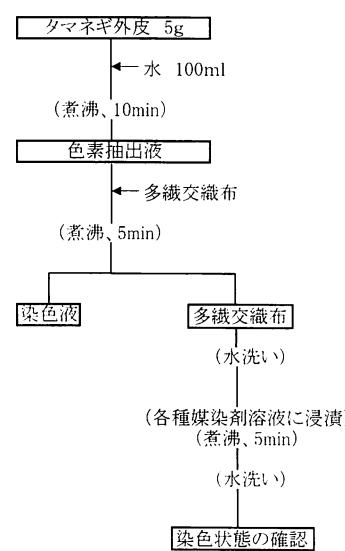


図5. 後媒染操作法

洗いし染色状態を観察した。

4-4 ハスカップによる染色

各種媒染剤による前媒染、後媒染の染色結果を図6および図7に示した。図6と図7を比べると、ナイロンと羊毛以外の纖維は、硫酸カリウムアルミニウムと酢酸マグネシウム以外の媒染剤を使用したとき前媒染と後媒染で色合いが変わってくることがわかった。レーヨンと絹はいずれの媒染剤でもよく染まった。しかしアクリルとポリエステルはどの媒染剤でも僅かしか染まらなかった。綿、アセテート、レーヨンといったセルロース系纖維は、硫酸カリウムアルミニウムと酢酸マグネシウムでよく染まった。綿、レーヨンはアセテートと同じセルロース系纖維であるが、親水性であるためアセテートよりも染着性がある。羊毛、絹などのタンパク質形の纖維とそれによく似た構造を持つポリアミド系纖維のナイロンは、-NH₂基、-COOH基をもつためよく染まる。特に、羊毛とナイロンは色彩性が類似していた。しかし絹は、各種媒染剤で色彩性が違った。これは、媒染剤に含まれる金属イオンの違いによるものと考えられる。ポリエステルとアクリルは疎水性が強いため難染性である。

4-5 玉葱外皮による染色

各種媒染剤による前媒染、後媒染の染色結果を図8及び図9に示した。図8より、アセテート、アクリル、ポリエステルはいずれも銅媒染のみ染まった。このことは、一般に合成纖維は疎水性で、とくにアセテート及びポリエステル纖維は疎水性



図6. 染色結果（前媒染）



図7. 染色結果（後媒染）

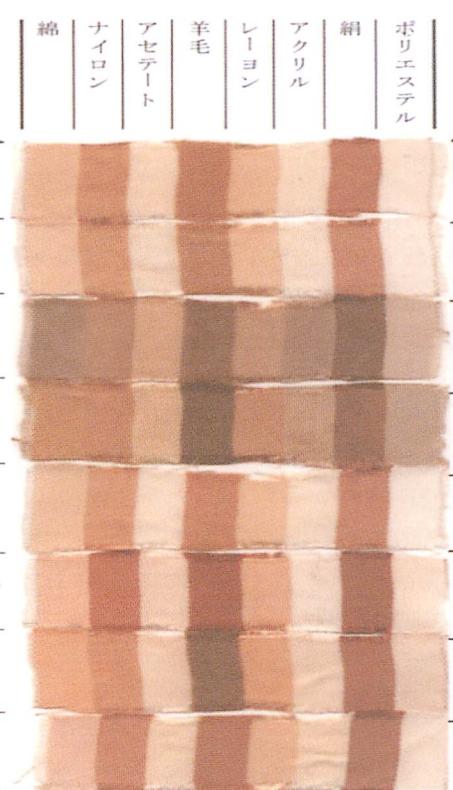


図8. 染色結果（前媒染）

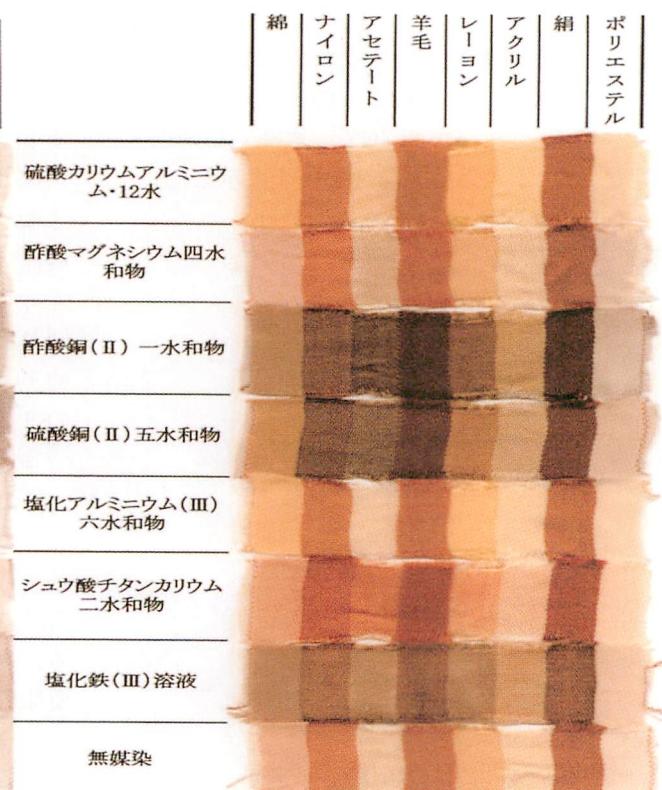


図9. 染色結果（後媒染）

が強いため、一般に難染性であるが⁴⁾、銅イオンが纖維に浸透し、そこへ色素が染着したためと考えられる。アクリルは、第一銅イオンと纖維のシアノ基が結合した上でさらに染料と結合するため、前媒染染色に適していることがわかった。図7のアクリルの銅媒染による染色と比較すると、明らかである。羊毛・絹などのタンパク質系の纖維と、それによく似た構造を持つポリアミド系纖維のナイロンは、分子中に-NH₂基、-COOH基を持つためよく染まる。色彩性は図8、図9とも極めて類似していた。この理由として親水性が高いため、2つの方法にあまり差異がないのが要因であると推測される。タンパク質系纖維は弱酸性と塩基性の性質を併有する。水中におけるタンパク質系纖維の等電点は、羊毛ではpH4.9、絹はpH3.8~4.7であるので、染色の際ほとんどの媒染剤溶液中でタンパク質系纖維が正の電荷を帯びていることになる³⁾。従って、タンパク質中の-NH₂基が帶電することによりタマネギ外皮主成分のケルセチンの-OH基との結合力が大きくなる。すなわち、イオン結合によって羊毛や絹などのタンパク質纖維がタマネギ外皮色素に対して染色性が高い要因のひとつであり、またイオン結合のほかに、水素結合も生じていると考えられている³⁾。綿、レーヨンはアセテートと同じセルロース系纖維であるが、親水性であるためアセテートよりも染着性がある。染料分子は纖維構造の粗なところ、即ち非結晶部分に侵入し、纖維分子の持つ染料親和基と作用して結合し、染着が行われるといわれている⁵⁾。

ポリエステルは上述したように、疎水性が強いため、水の分子もほんのわずかしか纖維に入り込めないので、纖維が膨潤せず、十分な染料が染着する事ができない⁶⁾。したがって、纖維中に染料がほとんど浸透しないため、後媒染では染まらない。図8及び図9から、媒染剤を用いた場合、金属イオンによる呈色反応が確認出来る。これは、ケルセチンが金属イオンとキレートを形成しているためであると考えられる。

5. まとめ

- 1) ハスカップのスペクトルから目に見える鮮やかな紫色が余色であることを知ることができた。
- 2) 薄層クロマトグラフィー(TLC)により、タマネギ外皮色素の主成分はケルセチンで

あるころが確認できた。

- 3) タンパク質系纖維では、前媒染及び後媒染による違いはあまり見られなかつたが、-NH₂基、-COOH基を有しているのでケルセチン色素との結合力が強く、よく染まる。
- 4) アクリルは、銅イオンと纖維のシアノ基とが結合してさらに染料と結合するため、前媒染染色が適している。
- 5) 疎水性の強いポリエステルは銅媒染でのみ染まり、纖維に金属イオンを侵入させる前媒染染色の方がよい。
- 6) セルロース系纖維は後媒染のほうが染着しやすい。これはケルセチン色素の水酸基が、纖維分子の水酸基と水素結合しやすいためである。

ケルセチン色素の完全な単離はできなかつたが、ひとつの染料、タマネギ外皮の抽出液で、纖維によっては染色法の違いにより、色彩性が異なり、それは色素、纖維、媒染剤の結合状態によるものであることが分かつた。染料の纖維への染着機構を理解することにより、染色に関する意識を深め、また、一層高度な染色技術を身に付けることができるであろう。

本稿ではハスカップを Hascup berries と表記したが、正しい英字名は Blue-berried honeysuckle である。

本稿をまとめるにあたり西村麻衣さん(物質工学科4年生)の協力を得た。

参考文献

- 1) 浅田宏子・鳥本 昇・高岡 昭. 化学と教育, 40, p.316 (2000)
- 2) 後藤俊夫・磯部 稔訳「バーゴイン有機化学」東京化学同人, p.416 (1982)
- 3) 青柳太陽著「工芸のための染料の科学」理工学社 (1994)
- 4) 櫻田一郎著「纖維の化学」三共出版株式会社 (1978)
- 5) 大沼玄久三・薄墨 正・徳永邦雄・中鳩正志著「新訂版 纖維」東京電機大学出版局(1969)
- 6) 藤 英司・仁井田孝春, 化学と教育, 48, p.260 (2000)

(平成15年11月28日受理)

