

2025年12月吉日

被服学科 合格者・保証人の皆様へ

## 入学前教育のご案内

共立女子大学  
家政学部被服学科

このたびは、入学試験に合格されましたこと、心よりお祝い申し上げます。

皆さまは今、来年4月から始まる共立女子大学での大学生活に夢を描き、期待に胸をふくらませていることと思います。その夢や希望を大切に、実現に向けて努力されることを期待しています。

被服学科では、被服学を中心とした文理融合型の教育を進めており、専門教育科目には、いわゆる文系分野だけでなく、数学や化学の知識を必要とする分野も含まれています。実験・実習系科目でも、科学的な知識が基礎となることが少なくありません。そのため、高等学校での学習を通じて基礎的な学力を身につけていない場合、大学入学後の学習負担は非常に大きくなります。

現在は大学受験に合わせたコース制により、場合によっては学習内容に偏りが生じていることがあります。しかし、企業の採用試験で用いられるSPIなどには、非言語分野、いわゆる数学の内容も含まれています。大学卒業後の進路まで考えると、幅広い分野の基礎的な能力を身につけておくことが重要です。

そこで、皆さまが入学までの期間を活用し、教養教育科目や専門教育科目を学ぶために必要な学力を養い、大学での学習に円滑に移行できるよう、「入学前教育」プログラムを用意しました。来年4月から始まる大学生活に向けて、ぜひこの「入学前教育」プログラムに取り組んでいただきますようお願いいたします。

# 入学前課題

- 課題Ⅰ クリエイティブファッション及びビューティ・ウェルネスに関するトレンドの分析
- 課題Ⅱ 染織文化財に関する調査レポート
- 課題Ⅲ フィールドワーク 「品質表示ラベルの調査」
- 課題Ⅳ 実験・実習に必要な計算問題

上記のすべての課題を行い、課題Ⅰを除いて課題ごとに表紙をつけて、4月のガイダンス初日に持参してください。

## 課題 I クリエイティブファッション及びビューティ・ ウェルネスに関するトレンドの分析

以下のレポートから 4 件を選択し、内容を理解したうえで、あなたの考えを自由に述べなさい。(800 字程度)

1. Brand Strategy: Gen Zalpha's Beauty Craze
2. Gen Alpha Priorities 2026 - WGSN Insight
3. Retail Strategy: AI Evolution
4. Sustainability Forecast 2027 - WGSN Insight
5. Design Strategies\_ The Renaissance of Real - WGSN Insight
6. Creator Economy Forecast 2026 - WGSN Insight
7. Campaign Trends: Youth S/S 25
8. Youth\_ Emerging Subcultures 2026 - WGSN Insight

次のURL、QRコードを参照し、レポートを確認して課題を提出すること

**<http://bit.ly/44uT05a>**

**bit.ly** の **1** はアルファベットのエルであることに注意



レポートの参照・課題提出の問い合わせ: [tfurukawa@kyoritsu-wu.ac.jp](mailto:tfurukawa@kyoritsu-wu.ac.jp)

## 課題Ⅱ 染織文化財に関する調査レポート

### 【課題内容】

美術館または博物館を訪れ、展示されている染織文化財(着物(小袖)、帯、ドレス、裂(きれ)など)の中から、あなたが特に関心をもった1点を取り上げ、その染織品について調査・考察した内容をまとめてください。

※日本の作品でも西洋の作品でもよいです。

※美術館または博物館を訪れることができない場合は [JAPAN SEARCH ジャパンサーチ](#) を利用して、作品を検索すること。

検索例) 検索>種類>工芸>染織

※以下の観点などを参考に調査を行うこと。

- 素材(生地)
- 技法
- 染められ方
- 形態
- 時代
- 着用者
- 用途 など

### 【レポートの形式】

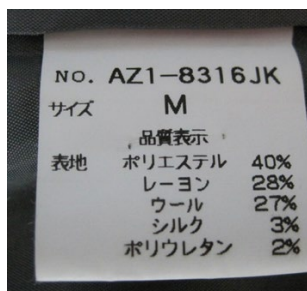
- A4 用紙 2 枚程度(図や写真を含んでも可)
- 手書きまたは PC 作成(いずれでも可)
- 訪れた美術館・博物館名(JAPAN SEARCH を利用した場合は利用したことを明記)・作品名・作品情報(時代、所蔵先、サイズ、解説等)がある場合は内容を明記すること
- 参考にした文献・資料がある場合は、出典を明記すること

### 課題Ⅲ フィールドワーク 「品質表示ラベルの調査」

私たちの衣服には、色々な種類の繊維が使われています。これらの繊維の種類や性質は、入学後に「被服材料学 I,II」、「被服材料学実験」、「被服繊維学実験」で学びます。これらの科目は理系的な内容が多いので恐れをなす学生さんもいますが、入学前課題を通じて繊維素材の名称に慣れ親しみ、理系科目に対する嫌悪感や恐怖感が少しでも低減すると嬉しいです。

この課題では、ご自宅にある衣服にどのような繊維が使われているのか調査していただきます（現場で行う調査をフィールドワークと言います）。フィールドワークを通じて、繊維の名前に親しみ、興味を持っていただくことが狙いです。

衣服には写真に示したような品質表示ラベルが付けられています。どのような繊維が、どのような比率で含まれているかを表示することが法律で定められています。この品質表示ラベルが調査対象となります。



写真：品質表示ラベルの例

#### 【行っていただくこと】

- ・ご自宅にある衣服の品質表示ラベルの写真撮る。できるだけ沢山のラベルを撮影しましょう。最低でも 20 枚は集めましょう。
- ・パソコンが使える方は、撮影した写真を Microsoft Word や Microsoft PowerPoint などのソフトウェアを使って整理しましょう。1 ページあたり複数枚の写真を貼り付けてください。各写真の下に服の情報も書きましょう。
- ・パソコンが使えない場合は、品質表示ラベルに書いてある繊維名と比率を表にまとめましょう。服の情報も書いてください。表の作り方を工夫してわかりやすくまとめましょう。
- ・使用されている繊維のランキングを作りましょう。もっとも多くの衣服に使われている繊維の上位 3 位まで決定してください。
- ・品質表示ラベルには、別表に示す繊維名（指定用語）が使われます。30 種類以上の繊維があるのですが、滅多に見られないレアな繊維もあります。是非、レアアイテムをゲットしてみてください（レアアイテム：以下のものは一般的な繊維素材です。綿、麻、羊毛、絹、

ポリエステル、ナイロン、レーヨン、キュプラ、アクリル、ポリウレタン。これら以外の繊維を見つけたらレアアイテムとしましょう)。無理に探す必要はありません。

#### 【提出物】

以下をまとめたレポートを提出してください。

- ・表紙 氏名とタイトル（フィールドワーク 「品質表示ラベルの調査」）を記入
- ・集めた品質表示ラベルの写真集もしくは一覧表。
- ・繊維ランキング
- ・レアアイテム：見つからなかったら記載不要。見つかった時は、品質表示ラベルの情報に加えてどのような衣服に用いられていたかも記載してください。

レポートは A4 版縦で作成してください。上部 2 箇所をステープラーで止めること。

繊維等の種類	指定用語
<b>植物繊維</b>	
綿	綿、コットン、COTTON
麻	亜麻（あま）
苧麻（ちょま）	麻、苧麻、ラミー
上記以外の植物繊維	「植物繊維」の用語にその繊維の名称を示す用語又は商標を括弧を付して付記したもの <sup>※</sup>
<b>動物繊維</b>	
羊毛	毛、羊毛、ウール、WOOL
モヘヤ	毛、モヘヤ
アルパカ	毛、アルパカ
らくだ	毛、らくだ、キャメル
カシミヤ	毛、カシミヤ
アンゴラ	毛、アンゴラ
その他のもの	毛、「毛」の用語にその繊維の名称を示す用語又は商標を括弧を付して付記したもの <sup>※</sup>
絹	絹、シルク、SILK
上記以外の動物繊維	「動物繊維」の用語にその繊維の名称を示す用語又は商標を括弧を付して付記したもの <sup>※</sup>
<b>再生繊維</b>	
ビスコース繊維	レーヨン、RAYON
銅アンモニア繊維	キュブラ
上記以外の再生繊維	「再生繊維」の用語にその繊維の名称を示す用語又は商標を括弧を付して付記したもの <sup>※</sup>
<b>半合成繊維</b>	
アセテート繊維	アセテート、ACETATE、トリアセテート
その他のもの	アセテート、ACETATE
上記以外の半合成繊維	「半合成繊維」の用語にその繊維の名称を示す用語又は商標を括弧を付して付記したもの <sup>※</sup>
<b>合成繊維</b>	
ナイロン繊維	ナイロン、NYLON
ポリエステル系合成繊維	ポリエステル、POLYESTER
ポリウレタン系合成繊維	ポリウレタン
ポリエチレン系合成繊維	ポリエチレン
ビニロン繊維	ビニロン
ポリ塩化ビニリデン系合成繊維	ビニリデン
ポリ塩化ビニル系合成繊維	ポリ塩化ビニル
ポリアクリルニトリル系合成繊維	アクリルニトリルの質量割合が85%以上のもの
その他のもの	モダクリル
アクリレート繊維	アクリレート
ポリプロピレン系合成繊維	ポリプロピレン
ポリ乳酸繊維	ポリ乳酸
アラミド繊維	アラミド
上記以外の合成繊維	「合成繊維」の用語にその繊維の名称を示す用語又は商標を括弧を付して付記したもの <sup>※</sup>
<b>無機繊維</b>	
ガラス繊維	ガラス繊維
金属繊維	金属繊維
炭素繊維	炭素繊維
上記以外の無機繊維	「無機繊維」の用語にその繊維の名称を示す用語又は商標を括弧を付して付記したもの <sup>※</sup>
<b>羽毛</b>	
ダウン	ダウン
その他のもの	フェザー その他の羽毛
<b>分類外繊維</b>	
上記各項目に掲げる繊維等以外の繊維	「分類外繊維」の用語にその繊維の名称を示す用語又は商標を括弧を付して付記したもの <sup>※</sup>

## 課題IV 実験・実習に必要な計算問題

被服学科の専門教育科目には、基本的な計算能力を必要とする実験や実習があります。入学後、授業内容をきちんと理解し、スムーズに実験実習に取り組むことができるよう、以下の計算問題に取り組んでください。

A4 レポート用紙やノートに、計算過程も書いて、提出してください。  
A4 レポート用紙の場合は、表紙をつけ、上部をホッチキスで止めてください。どちらの場合も、表紙には、「課題IV」と「氏名」をかいてください。

### 【1】 基本的な計算問題

1.  $32 \times 25 =$
2.  $49 \times 78 \div 7 =$
3.  $4.8 - 3.9 \div 3 =$
4.  $5 \times 50 + 480 \div 15 - 63 \times 30 =$
5.  $147 \div 3 \times 25 \div 125 =$
6.  $0.7 \div 0.5 \div 2.8 =$
7.  $\{(10110 - 8286) \div 57 \times 19 - 39\} \div 9 + 57 =$
8.  $(124 - 72 \div 12 \times 5 + 2) \div (3 \times 16 - 11 \times 4) =$
9.  $84 \div 0.42 \times 13.79 =$
10.  $0.12 \div 3 + 4 \times 56 \div 7 - 8.9 =$
11.  $(11.5 - 5.12) \times 0.79 =$
12.  $0.896 \div 0.4 + 98 =$
13.  $(49863 \times 1.08 + 56899 \times 1.08) \div 6 =$
14.  $48 \times \{18 \div (30 - 24)\} =$
15.  $45 \div \{8 \times 3 - (14 - 5)\} =$
16.  $42 + 118 \div (9 - 6) \times 6 =$
17.  $9 + 3 \times (24 - 21 \div 3) =$
18.  $17 \times 56 + 1.7 \times 270 - 0.17 \times 2300 =$
19.  $\frac{6}{13} \div \frac{9}{2} + 5 \frac{3}{14} \div 8 \frac{21}{7} =$

$$20. 3 - \frac{6}{19} + \frac{19}{12} =$$

$$21. \frac{6}{7} + \frac{1}{28} - \frac{3}{14} - \frac{21}{7} =$$

$$22. \frac{6}{7} \times \frac{1}{12} - \frac{3}{14} \div \frac{21}{7} =$$

$$23. \frac{6}{8} \div \frac{9}{2} + 5 \frac{3}{7} \div 8 \frac{21}{7} =$$

$$24. \frac{6}{7} - \frac{1}{49} - \frac{3}{14} \div \frac{21}{7} =$$

$$25. 1\frac{1}{7} + 2\frac{2}{7} + 3\frac{3}{7} + 4\frac{4}{7} + 5\frac{5}{7} + 6\frac{6}{7} =$$

$$26. 3.14 \times 21 + 3.14 \times 33 + 3.14 \times 46 =$$

$$27. 50 + 51 + 52 + 53 + 54 + 55 + 56 + 57 + 58 + 59 =$$

$$28. 7 + 6.8 + 6.6 + 6.4 + 6.2 - 6.9 - 6.7 - 6.5 - 6.3 - 6.1 =$$

## 【2】 濃度に関する問題

1. 1%の食塩水を 200ml 作りたい。食塩を何 g 量りとれば良いか。
2. 2%の洗剤溶液を 2L 作りたい。洗剤を何 g 量りとれば良いか。
3. 0.02%の食塩水を 400ml 作りたい。食塩を何 g 量りとれば良いか。
4. 0.1%の洗剤溶液を 2L 作りたい。洗剤を何 g 量りとれば良いか。
5. 2%の食塩水を 500ml 作りたい。食塩を何 g 量りとれば良いか。
6. 0.2%の洗剤溶液を 2L 作りたい。洗剤を何 g 量りとれば良いか。
7. 1%の食塩水を 2L 作りたい。食塩を何 g 量りとれば良いか。
8. 0.5%の食塩水を 200ml 作りたい。食塩を何 g 量りとれば良いか。
9. 0.2%の食塩水を 200ml 作りたい。食塩を何 g 量りとれば良いか。
10. 2%の食塩水を 300ml 作りたい。食塩を何 g 量りとれば良いか。
11. 0.2%の食塩水を 250ml 作りたい。食塩を何 g 量りとれば良いか。
12. 2%の食塩水を 100ml 作りたい。食塩を何 g 量りとれば良いか。
13. 食塩 5g を水に溶かして 250ml にすると、何%の食塩水ができるか。
14. 洗剤 5g を水に溶かして 15L にすると、何%の洗剤溶液ができるか。(小数点第 3 位まで。)

15. 洗剤 10g を水に溶かして 30L にすると、何%の洗剤溶液ができるか。(小数点第 3 位まで。)
16. 食塩 2g を水に溶かして 400ml にすると、何%の食塩水ができるか。
17. 界面活性剤 0.2g を水に溶かして 300ml にすると、何%の界面活性剤水溶液ができるか。
18. 食塩 1g を水に溶かして 300ml にすると、何%の食塩水ができるか。
19. 洗剤 20g を水に溶かして 30L にすると、何%の洗剤溶液ができるか。(小数点第 3 位まで。)
20. 洗剤 10g を水に溶かして 15L にすると、何%の洗剤溶液ができるか。(小数点第 3 位まで。)
21. 界面活性剤 0.3g を水に溶かして 300ml にすると、何%の界面活性剤水溶液ができるか。
22. 洗剤 25g を水に溶かして 30L にすると、何%の洗剤溶液ができるか。(小数点第 3 位まで。)
23. 洗剤 10g を水に溶かして 15L にすると、何%の洗剤溶液ができるか。(小数点第 3 位まで。)
24. 界面活性剤 0.02%水溶液 2L 中には、何 g の界面活性剤が溶けているか。
25. 界面活性剤 0.04%水溶液 1L 中には、何 g の界面活性剤が溶けているか。
26. 2%の食塩水を 10ml とり、水で薄めて 300ml にした。何%の食塩水ができたか。(小数点第 3 位まで)
27. 2%の食塩水を 50ml とり、水で薄めて 200ml にした。何%の食塩水ができたか。
28. 0.2%の食塩水を 100ml とり、水で薄めて 200ml にした。何%の食塩水ができたか。
29. 2%の食塩水を 50ml とり、水で薄めて 300ml にした。何%の食塩水ができたか。(小数点第 3 位まで)
30. 0.2%の食塩水を 10ml とり、水で薄めて 250ml にした。何%の食塩水ができたか。
31. 1%の食塩水を 10ml とり、水で薄めて 200ml にした。何%の食塩水ができたか。
32. 0.2%の食塩水を 50ml とり、水で薄めて 300ml にした。何%の食塩水ができたか。(小数点第 3 位まで)
33. 2%の食塩水を薄めて 0.5%の食塩水を 400ml 作りたい。2%の食塩水を何 ml とれば良いか。
34. 0.5%の砂糖水を薄めて 0.1%の砂糖水を 500ml 作りたい。0.5%の砂糖水を何 ml とれば良いか。
35. 2%の食塩水を薄めて 0.5%の食塩水を 800ml 作りたい。2%の食塩水を何 ml とれば良いか。
36. 0.5%の砂糖水を薄めて 0.1%の砂糖水を 250ml 作りたい。0.5%の砂糖水を何 ml とれば良いか。

37. 2%の食塩水を薄めて0.1%の食塩水を400ml作りたい。2%の食塩水を何mlとれば良いか。
38. 0.5%の砂糖水を薄めて0.01%の砂糖水を500ml作りたい。0.5%の砂糖水を何mlとれば良いか。
39. 0.5%の砂糖水を薄めて0.1%の砂糖水を1L作りたい。0.5%の砂糖水を何mlとれば良いか。
40. 1%の砂糖水を薄めて0.2%の砂糖水を1L作りたい。1%の砂糖水を何mlとれば良いか。
41. 2%の食塩水を薄めて0.1%の食塩水を200ml作りたい。2%の食塩水を何mlとれば良いか。
42. 2%の食塩水を薄めて0.1%の食塩水を100ml作りたい。2%の食塩水を何mlとれば良いか。
43. 2%の食塩水を薄めて0.2%の食塩水を200ml作りたい。2%の食塩水を何mlとれば良いか。
44. 0.5%の砂糖水を薄めて0.01%の砂糖水を1L作りたい。0.5%の砂糖水を何mlとれば良いか。
45. 2%の食塩水を薄めて0.01%の食塩水を400ml作りたい。2%の食塩水を何mlとれば良いか。
46. 0.1、0.3、0.5、1%の界面活性剤水溶液をそれぞれ50ml以上作りたい。  
(1) 0.1、0.3、0.5%溶液を作成するのに必要な1%溶液は、それぞれ何mlか。  
(2) 1%溶液は全部で何ml必要か。  
(3) 1%溶液を作るのに必要な界面活性剤は何gか。
47. 1%の食塩水は何mol/Lか。NaClの分子量は58.5とする。
48. トルイジンブルー(染料)の $7.6 \times 10^{-5}$ mol/L水溶液100mL中に、トルイジンブルーは何g溶けているか。トルイジンブルーの分子量は305.5とする。
49. ある界面活性剤の0.02%水溶液は何mol/Lか。界面活性剤の分子量は348とする。
50. Orange II(染料)の $1.0 \times 10^{-5}$ mol/L水溶液100mL中に、Orange IIは何g溶けているか。Orange IIの分子量は350とする。