- I. Colorants
- II. Fibres textiles
- III. Mordançage
- IV. Teintures
- V. Réalisations artistiques
- VI. Partenaires
- VII. Remerciements

### I. Colorant naturel végétal



#### Extraction de la curcumine

- Matière végétale : curcumin

- Solvant : eau

- Température : 100°C

- Temps d'extraction : 30 min

### I. Colorant naturel végétal



#### Extraction de la lawsone

- Matière première : henné

- Solvant : eau

- Température : 100°C

- Temps d'extraction : 30 min

### I. Colorant naturel végétal



#### Extraction de la quercétine

- Matière première : pelures d'oignons

- Solvant : eau

- Température : 100°C

- Temps : 30min

### I. Colorant naturel végétal



#### Extraction de l'hématoxyline

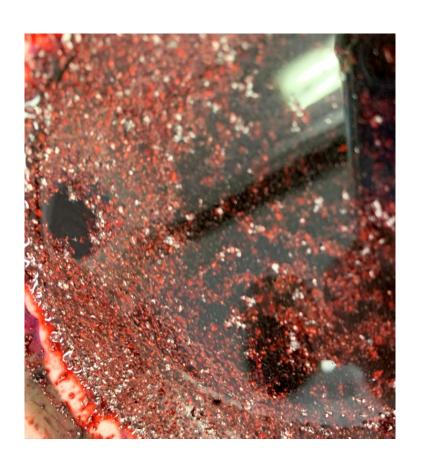
- Matière première : bois de campêche

- Solvant : eau

- Température : 100°C

- Temps: 30 min

#### I. Colorant naturel animal



#### Extraction de l'acide carminique

- Matière première : cochenille

- Solvant : eau

- Température : 100°C

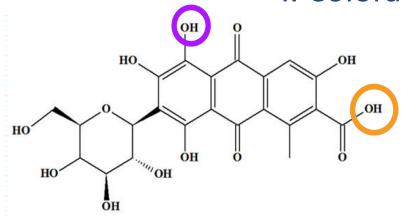
-Temps: 30min

#### I. Colorant naturel animal



Acide carminique

#### I. Colorant naturel animal







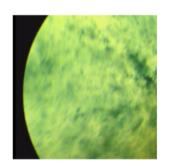
### I. Colorant synthétique

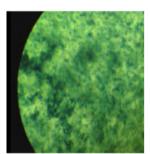


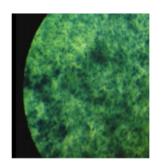
Synthèse de **l'indigo** 

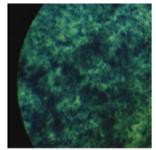
### I. Colorant synthétique

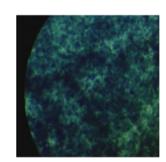
#### Synthèse de l'indigo











### II. Fibre textile naturelle végétale

Glucose (C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>)

Cellulose (C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>)<sub>n</sub>

Coton

### II. Fibre textile naturelle végétale

Cellulose (C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>)<sub>n</sub>

95 %

Lin

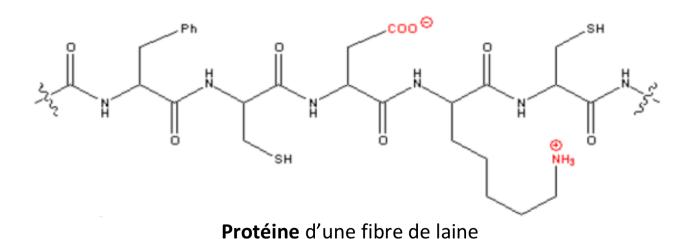
#### Lignine

#### II. Fibre textile naturelle animale

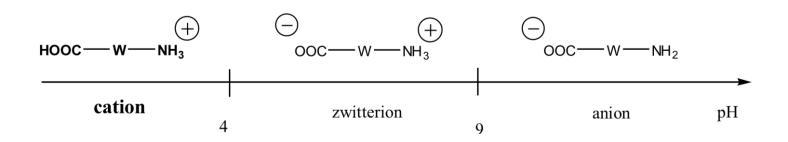
**Fibro**ine

#### Soie

#### II. Fibre textile naturelle animale



#### Laine



### II. Fibres textiles synthétiques

Polymère du Tergal (Polyester)

Nylon 6/4 (Polyamide)

### II. Fibres textiles hémi-synthétiques

**Viscose** 

#### III. Mordançage

Le mordançage consiste à créer un pont chimique entre les colorants et les fibres textiles.



Matières premières :

Alun de potassium  $KAI(SO_4)_2$  Al <sup>3+</sup>

Alun de fer  $NH_4Fe(SO_4)_2$  Fe <sup>3+</sup>

Coton

Solvant : eau

o Température : 50-80°C

Temps: 1 à 2 heures

#### IV. Teinture à l'indigo

#### Indicateur coloré d'oxydo-réduction



$$+ 2e^{-} =$$

Ind

Forme oxydée (bleue) Peu soluble dans l'eau à 20°C Ind <sup>2-</sup>

Forme réduite (jaune)
Très soluble dans l'eau à 20°C

#### IV. Teinture à l'indigo











Ind 2-



$$S_2O_4^{\ 2^-}$$
 + 4 HO  $^-$  + Ind  $\rightarrow$  2  $SO_3^{\ 2^-}$  + Ind  $^{2-}$  + 2  $H_2O$  ion dithionite

$$2 \operatorname{Ind}^{2-} + O_2 + 2 H_2O \rightarrow 2 \operatorname{Ind} + 4 HO^{-}$$

### IV. Teinture à l'indigo



#### IV. Teintures

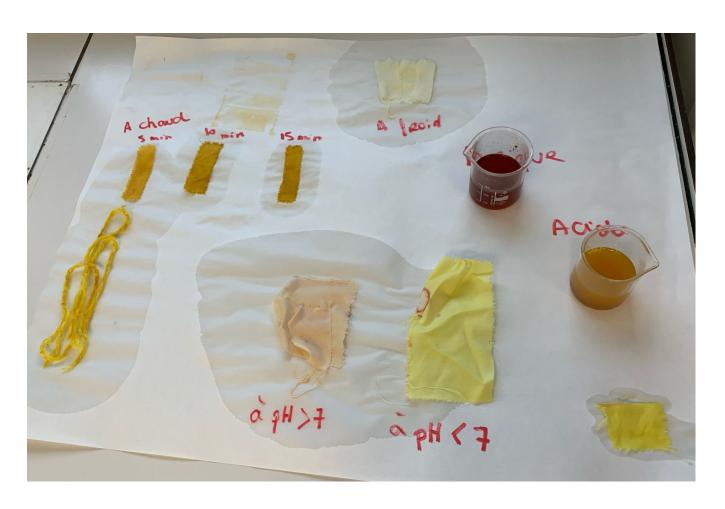


Matières premières :
 Coton ou coton mordancé (Fe(III) ou Al(III))
 Colorants naturels ou synthétiques

Température : 20°C à 100°C

Temps: 1 a 60 minutes

#### IV. Teinture au curcumin



IV. Teinture à la cochenille



### IV. Teinture à l'indigo



#### IV. Teinture au bois de campêche



#### IV. Teintures



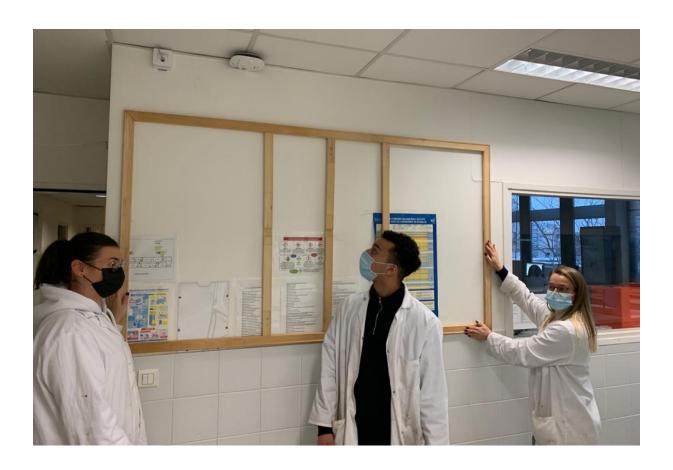
IV. Teintures



#### IV. Teintures



#### V. Réalisation artistique



Châssis en bois 220 cm x 100 cm

### V. Réalisation artistique



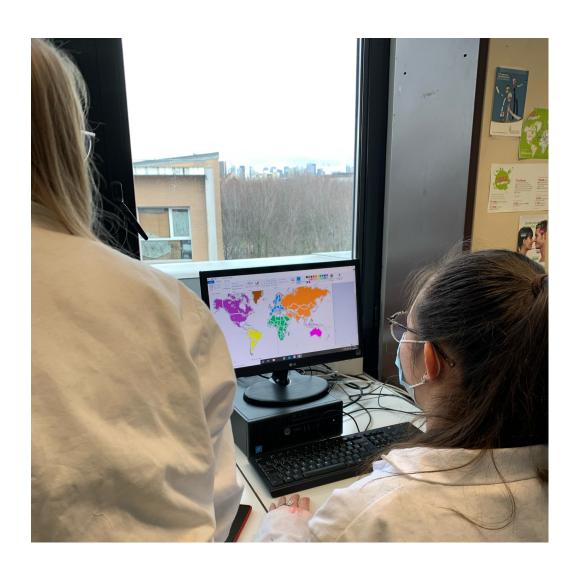
Toile de coton brut agrafée

#### V. Réalisation artistique



Formulation d'une peinture acrylique à base de dioxyde de titane TiO<sub>2</sub>







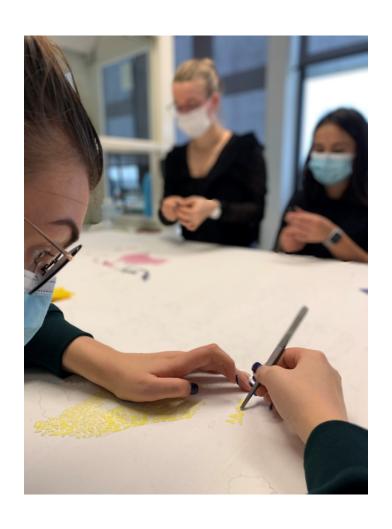




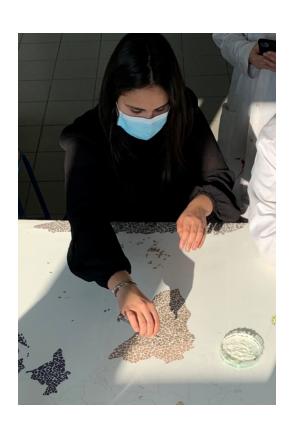
#### V. Réalisation artistique



Collage des tissus avec de l'acétate de polyvinyle (Formulation de colles)

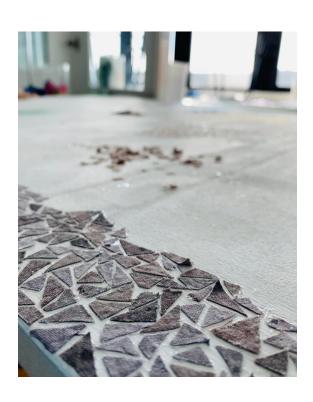


















#### V. Réalisation artistique

#### Synthèse du noir de galles







Matière première : galles de chêne + sulfate de fer III + eau

Température : 20°C Temps : 5 secondes

V. Réalisation artistique

なかりける流波に悪も

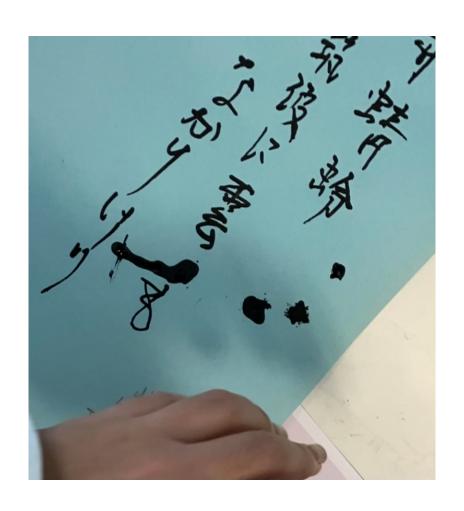
赤蜻蛉

#### Haiku japonais

« libellule rouge-sang,

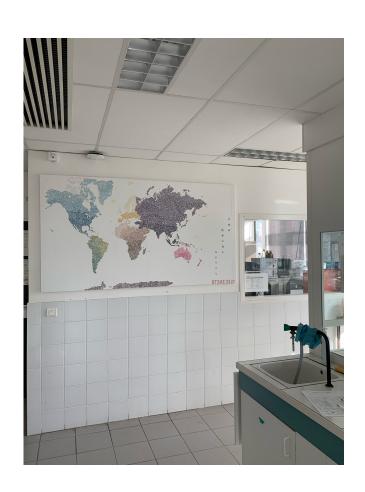
Il n'y a pas de nuages,

Sur le mont Tsukuba »







































#### VI. Partenaires

- Universcience (Palais de la découverte Cité des sciences et de l'industrie)
- Manufacture de sèvres Cité de la céramique
- Manufacture des Gobelins Mobilier national
- Institut du monde arabe
- Musée Albert Kahn
- Musée d'art et d'histoire du judaïsme
- Château de Versailles
- Musée du lycée Hoche
- Fondation de la maison de la chimie
- DAAC de Versailles

#### VI. Partenaires

- Académie de Versailles
   Lycée « Galilée » Gennevilliers 92
   Collège « Guy Môquet » Gennevilliers REP+ 92
- Académie de Créteil
   École « les cosmonautes « Saint Denis REP+ 93
- Académie de Paris
   École Juive Moderne « EJM » Paris 17ème

VII. Remerciements

Marie-Blanche Mauhourat

Cécile Bruyère

Société Chimique de France SCF