
Cours de laiterie

Numéro d'inventaire : 2015.8.6257

Auteur(s) : P. Bourgoin

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 20e siècle

Date de création : 1910 - 1911

Inscriptions :

- inscription concernant le lieu d'exécution : Ecole Pratique d'Agriculture Mathieu de Dombasle (au centre) (couverture)

Matériau(x) et technique(s) : papier vergé | encre noire, | encre rouge

Description : Cahier en papier sur ais de carton. Reliure brochée au fil et assemblée sur nerfs de tissus. Réglure Colledge ruled. L'ensemble est écrit à l'encre noire, avec quelques schémas réalisés à l'encre noire et à l'encre rouge.

Mesures : hauteur : 21,9 cm ; largeur : 17,3 cm

Notes : Cahier de cours de laiterie appartenant à P. Bourgoin, scolarisé en 2e année à l'Ecole Pratique d'Agriculture de Tomblaine (Meurthe-et-Moselle), pour l'année scolaire 1910-1911. L'ensemble consiste en un cours de laiterie, réparti en plusieurs leçons : 1. étude physique du lait. 2. étude chimique du lait. 3. analyse du lait. 4. dosage des éléments du lait. 5. le beurre. 6. barattage. 7. vente du lait en nature. 8. fromages.

Mots-clés : Enseignement de l'agriculture (y compris les métiers de la pêche)

Sciences naturelles (post-élémentaire et supérieur)

Lieu(x) de création : Tomblaine

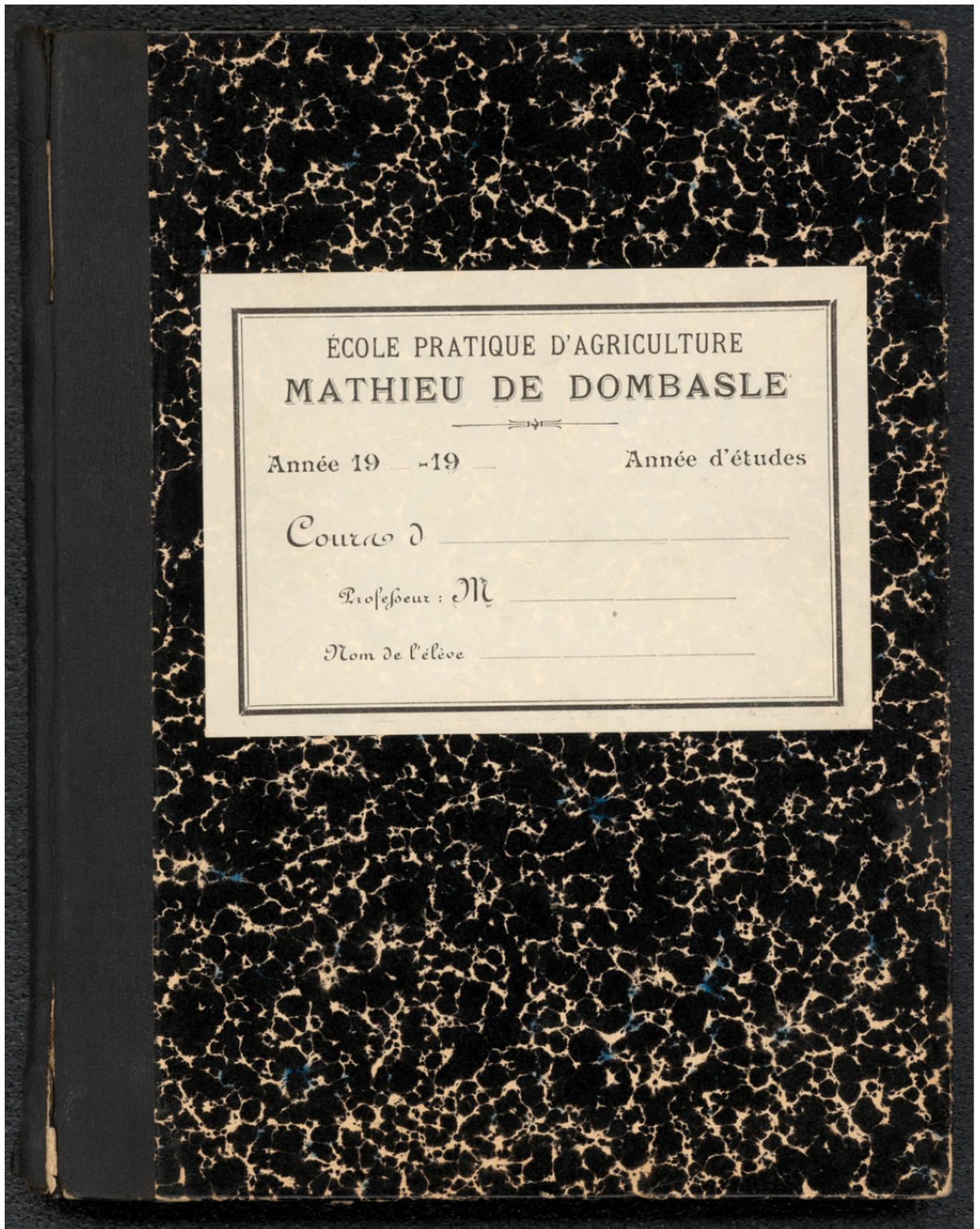
Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 236 p.

Lieux : Tomblaine



INSTRUCTION

SUR LA TENUE DES CAHIERS DE NOTES

Il sera ouvert un Cahier de Notes, spécial pour chaque cours.
Ce cahier doit être conforme au modèle adopté dans l'École.
Les Cahiers contenant les Notes prises aux différents cours de l'École sont considérés comme une des parties importantes des travaux. Les Notes doivent être écrites à l'amphithéâtre, sur le recto des pages.
Le soir les cahiers doivent être complétés et étudiés : les mots omis, rétablis et les lacunes comblées.
Les Cahiers de Notes sont examinés fréquemment :
1° Par les professeurs qui, à la fin de chaque leçon, peuvent désigner un certain nombre d'élèves dont les Cahiers doivent leur être remis immédiatement ;
2° Par les répétiteurs à chaque examen particulier ;
3° Par les professeurs aux examens généraux de fin d'année.
Des notes de mérite seront données aux Cahiers comme à tous les travaux de l'École.
Ces notes entrent dans la moyenne des examens particuliers et généraux.

Bourgoin P

Code N^o. de Dombasle

III^e année 1910-1911

Comblaine

Cours de

Laiterie.

Le professeur
N^o Chery.

Méthode ramée



Lactomètre Gerber

Acido butyromètre Gerber.

Le nom nous de ce n^om employé un acide. On détermine la teneur de la caséine en déterminant celle-ci.
Gerber mélange le lait avec 50^e H² qui coagule la caséine et fait par la bulle; la caséine ainsi détreinte se trouve en liberté et est ramassée au moyen d'un dissolvant de quinine l'alcool amylique qui bout à 140° et lui permet de rester à la chaleur dégagée par l'action de l'50^e H² sur le lait.
L'opération se fait dans un petit appareil de verre le butyromètre formé de 2 boules allongées réunies par un tube fin qui porte des graduations de 0 à 90 après le col est couronné en forme de vase. On le remplit d'abord dans cet appareil d'abord
10 cm³ de 50^e H² à densité de 1,820 à 1,825 bouge 90° d'eau
ensuite 1 cm³ d'alcool amylique de 0,815 à 0,818 de densité
et finalement 11 cm³ de lait.
On peut utiliser l'acide de l'alcool amylique et de lait mais il ne faut jamais verser 50^e H² sur le lait.
L'50^e H² employé doit être d'une densité voisine à 1,825.
Pour mesurer 50^e H² on se sert de pipette à boule pour éviter la projection d'50^e H² dans la bouche, l'alcool amyg se mesure avec une pipette de 10 et le lait avec une pipette volumétrique de 11 cm³.
Pour aller + vite on se sert de docteur automatique vendus à la maison Gerber ou bien on se sert de burettes spéciales.
Il y a d'autres butyromètres à tige + aplatis + rebécia pour avoir un + grand écartement de degré, ce sont les butyromètres de précision.
On fère le butyl avec un bouchon en caoutchouc, on agite le liquide et l'instrument, la caséine se dissout.
On facilite la mesure et la réparation de la partie on met le tube dans un bain marie qui se monte successivement à 70°
On achève la concentration de la partie le butyromètre