

Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.6400

Auteur(s) : Anne-Marie Dargaud

Type de document : travail d'élève

Période de création : 2e quart 20e siècle

Date de création : 1931 - 1932

Inscriptions :

- filigrane : Pantheon Mill Vanblotaque - Paris

Matériau(x) et technique(s) : papier vergé | encre violette, | encre bleue

Description : Cahier en papier vergé, à la couverture en papier fort orange et à la reliure brochée au fil renforcée par un dos carré-collé noir. Régure Sèyès. La couverture est imprimée à l'encre noire, portant l'inscription "Ecole Primaire Supérieure de Jeunes filles - Trévoux", Le papier est filigrané "Pantheon Mill", avec une représentation de la façade du Panthéon. L'ensemble est écrit à l'encre bleue, avec l'utilisation ponctuelle de l'encre violette.

Mesures : hauteur : 22,1 cm ; largeur : 17,1 cm

Notes : Cahier de leçons de Chimie appartenant à Anne-Marie Dargaud, scolarisée en 3e année à l'Ecole Primaire Supérieure de jeunes Filles de Trévoux (01) pour l'année scolaire 1931-1932. Les leçons sont divisées selon les chapitres suivants : -Composition des matières organiques. -Méthane. -Pétroles. -Acétylène -Gaz d'éclairage. -Goudrons de houille. -Térébenthine et Caoutchouc. -Cellulose. -Farine. -Glucose. -Saccharose. -Fermentation alcoolique. -Boissons fermentées. -Eaux de vie et alcools d'industrie. -Alcool éthylique. -Vinaigre. -Acide acétique. - Corps gras. -Glycérine (bougies, savons). Chaque chapitre présente l'élément en question et en étudie les propriétés physiques et chimiques.

Mots-clés : Chimie (post-élémentaire et supérieur)

Lieu(x) de création : Trévoux

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 80 p.

Lieux : Trévoux

ÉCOLE PRIMAIRE SUPÉRIEURE
de
JEUNES FILLES
==
TRÉVOUX

Anne Marie Dargaud
III année

C. P. S. Gréoux

Chimie

Année scolaire 1931-1932

Professeur : Mademoiselle Normand

Fabrication

- 1^{er} empaquetage saponification par la soude caustique
corps gras + soude \rightarrow glycérine + savon de soude
- 2^{ème} relargage pâte + lessive de soude + eau salée
savon insoluble dans l'eau salée
- 3^{ème} émulsion Saponification à chaud avec une
lessive de soude salée
- 4^{ème} coulage dans moules rectangulaires
les savons de K ne peuvent pas subir l'
action de l'eau salée (opération du relargage)
ils restent mous.

Produits de la distillation de la houille

- 1) Dans les cernes coke et charbon des cernes
- 2) Goudrons toluène - benzène
phénol
naphthalène anthracène
brui
- 3) Baux ammoniacales ammoniac
engrais azotés : sulfate d'ammonium
- 4) L'azotation chimique : Bleu de Prusse cyanure crude ammoniac