

## Chimie organique

Numéro d'inventaire : 2025.0.105

Auteur(s): Michel Quellier

Type de document : travail d'élève

Imprimeur: "Ecole Centrale des Arts & Manufactures"

Période de création : 3e quart 20e siècle

Date de création: 1958-1959

Matériau(x) et technique(s) : papier vélin | crayon à bille

**Description**: Cahier à couverture cartonnée vert marbré et à dos toilé noir. Reliure cousue.

Gardes en papier épais vert. Réglure 8 x 8 mm sans interlignes et sans marge.

Mesures: hauteur: 22 cm; largeur: 17 cm

**Notes**: Il s'agit du cahier de Chimie organique de Michel Quellier, élève centralien, à l'Ecole Centrale des Arts et Manufactures, rue Montgolfier à Paris (3e arrondissement), durant sa première année de 1958 à 1959. Nom du professeur inscrit : M. Prevost. La seconde partie du cahier est complétée par un contenu hors-sujet.

Contenu Enchaînement fonctionnel : Fonctions carbones saturés, Fonctions carbones non saturés, Hétérocycles Hydrocarbures : Carbures saturés - Alcanes ; Méthane ; Pétroles ; Carbures monoéthyléniques - Alcènes

Navire Terminologie ; Poids du navire ; Inclinaisons d'un navire ; déplacement de poids à bord ; Roulis, tangage et stabilité du navire Neige Concentration, Evaporation, infiltration,

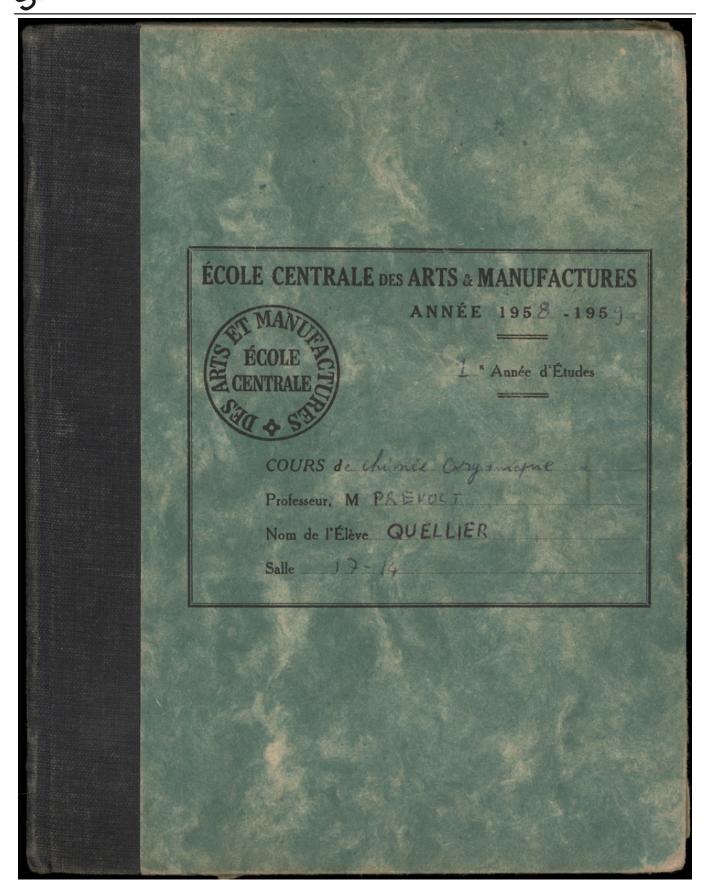
Ecoulement et débit, Prévisions de crues Barrages

Mots-clés : Chimie organique Lieu(x) de création : Paris

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination: 188 p. dont 99 p. manuscrites



Enchainement forctionnel Le carbone est essentiellement un corps donnant des l'arisons de sovalence ( valence 4) · methane CM4 - les 4 atomes jouent le nime rôle o remplacer 1 atome d'hydrogène par 1 carbone - C - con obtient Mz C - CMz. Les 6 atomes jouent le même role, effectuous la même opération sur l'éthane e anattient CH3 - CH2 - CH3 - prapane -Les 6 hydrogènes estremes ne jouvent pas le nême role que les 2 hydrogènes centrause, on obtient ainsi & carbures al CH2 - CH2 - CH3 of CH3 - CH - CH3 taisons la même operation, on obtient. 3 carbures en 5 CH3-CH2-CH2-CH2-CH3 3 CH3-CH-CH3 5 CH3 CH3 CH3 pentane isopentane pseudopentane Les premiers carbures n'ont pas d'isomères, puis le nombre augmente tres rapidement. En contenant 2 Hydrogenes à 2 atomes de Carbon voisins on obtient des carbures ethyleniques; si on enline 2 fois 2 hydrogénes à 2 carbones voisins, on obtient un corbure acétylémiques

<u> </u>
Si lesatomes d'hydragines sont enlevés de bara quela que
Si le atomes d'hydragines sont enderés de façon quelconque les carbures ettras obtenus sont cyclaniques ou cyclenique
Je derragio de agrecia de la comp
Fonctions, carbones sature's
Les atames qu'ine sont ni d'hydrogene m'de carbone som
des hétéroatonnes.
Fonctions univalentes
remplacement d'1 hydrogène par un hétéroatome.
ethers halohydriques R-F; R-Cl; R-Br & R-I
alcools R-04
amines  R-NHz amine primaire  R-N/H amine secondaire
R-N/H amine se condaire
7-21-13
derinés metalliques R-Me-
Et: 1: At My-X (X= halogenes)
Fonctions binalentes
remplacement de z Hydrogenes prisa un même atome.
H/X') H/X') R/X'
kinalentis  H, C, Y, R, C, Y
ranbonyle $ \frac{H}{H} = Y; R = Y; R = Y; $ $ \frac{R}{C} = Y; R = Y; $
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
aldebyde formigne aldibyde "cétone
and the second of the second o