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

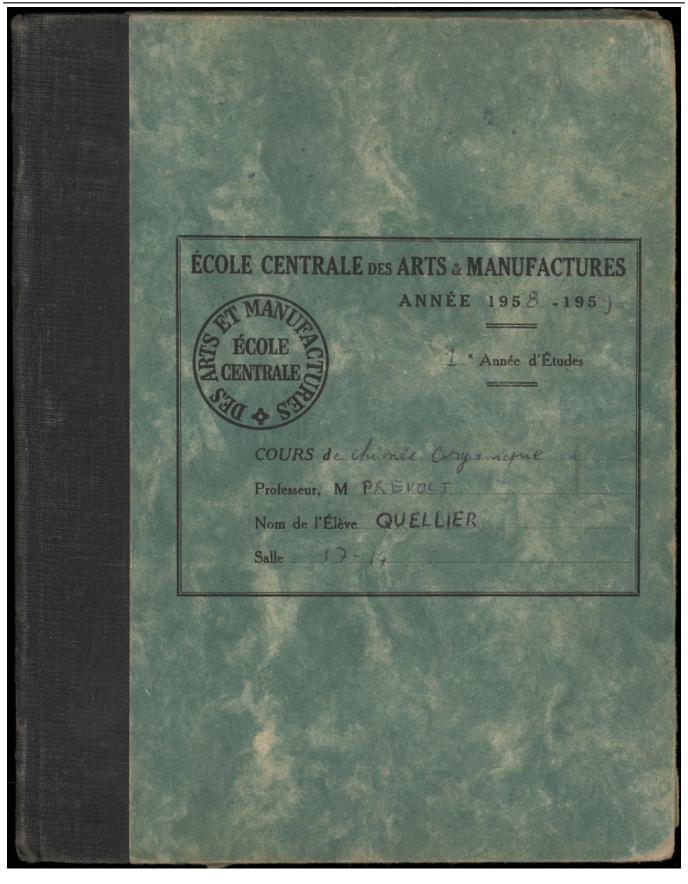
Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination: 188 p. dont 99 p. manuscrites

1/4





Enchainement forctionnel Le carbone est essentiellement un corps dornant des l'aisans de savalence (valence 4)
Le carbone est essentiellement un corps dornant des l'aisans de socialence (valence 4)
domant des livisons de sovalence (valence 4)
domant des livisons de sovalence (valence 4)
141 611 0 4 6 10 0
· methane CMc, - les 4 atomes jouent le même rôle
o remplacer 1 atome d'hydrogène par 1 carbone - C - c.
on obtient M3C - CM3. Les 6 atomes jouvent le même
role, effectuons la même operation sur l'éthane
o anattient CH3 - CH2 - CH3 - prapare.
Les 6 hydrogènes estremes ne jouvent pas le même role
que les 2 hydragines centrause, on obtient ainsi & carburesen &
CH3-CH2-CH3 of CH3-CH-CH3
CH ₃
e Faisons la même operation, on obtient. 3 courbures en 5
CH3-CH2-CH2-CH3 3 CH3-CH-CH3 5 CH3 CH3 CH3
CH3 CH3
pentane isopentane pseudopentane
Les premiers carbores n'ont pas d'isomères, pois
le nombre augmente tres rapidement.
En contenant 2 Hydrogenes à 2 atomes de Carlone
voisins on obtient des carbures ethyleniques; si
on enline 2 fais 2 hydragines à 2 carbones voisins, on obtient
un corbure acétyléniques



Si levertiere d'huchers a sont enle i la la de
Si lesatames d'hydragines sont enderés de façan quelconque les carbures ethas abtenus sont cyclaniques ou cyclenique
les carbures ettay obtenus sont cyclaniques ou cyclenique
Fonctions, carbones sature's
Les atames qu'ine sont ni d'hydragene m'de carbone som
des hétéroatonnes.
Fonctions univalentes
remplacement d'1 hydrogène par un hétéroatome.
ethers halohydriques R-F; R-d; R-Br; R-E
ulando
alcools R-04
amines R-NH2 amine primaire R-N/H amine secondaire
R-N-R amine secondaire
Silanes R. Si-Hz
derine's metalliques R-Me-
arganomagnesiens. R - My - X (X = halagenes)
Fanctions binalentes
remplacement de z Hydrogenes prisi un même atome.
composites H, C, X, B, C, X,
be to HICX') HICX'
kinalentis
H = Y ; R = Y ; C = Y
D P N N R'
tarbonyle
H R
H / C = 0
R R
aldélyste formique aldélyste cétone
and the second of the second o