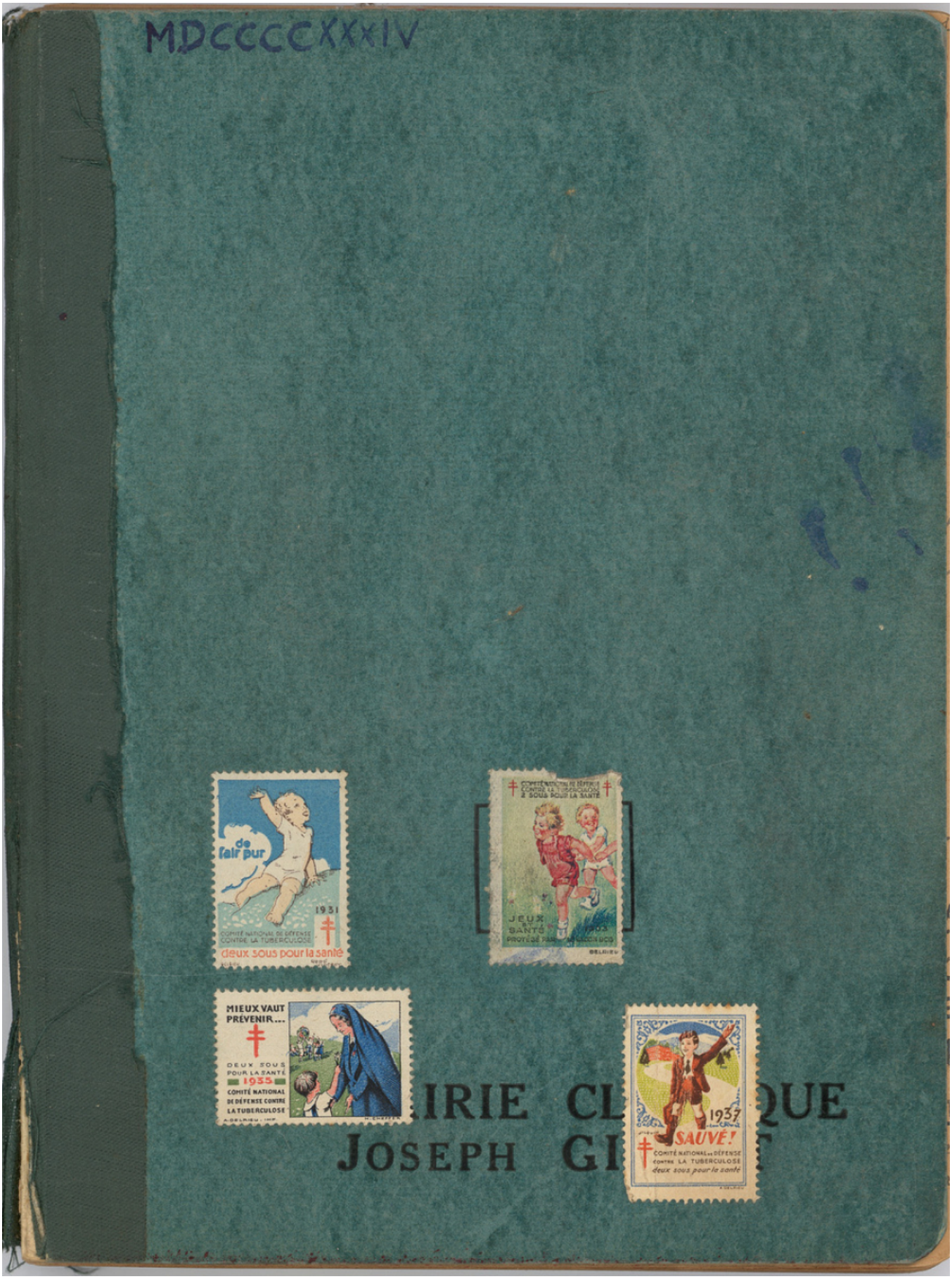
Chimie

Numéro d'inventaire : 2010.01065.3
Auteur(s) : Yves Rocquemont
Type de document : travail d'élève
Éditeur : Librairie Classique Joseph Gibert
Période de création : 2e quart 20e siècle
Date de création : 1933-1934
Matériau(x) et technique(s) : papier vergé | plume de métal
Description : Couverture cartonnée lisse verte. Dos toilé vert. Gardes en papier cartonné vert. Reliure cousue. Pontuseaux verticaux et vergeures horizontales. Réglure à simple lignage avec marge rose.
Mesures : hauteur : 22 cm ; largeur : 17 cm
Notes : Il s'agit du cahier de Chimie d'Yves Rocquemont, élève scolarisé au Lycée Pasteur de Neuilly-sur-Seine en classe de Mathématiques élémentaires (Terminale), durant l'année 1933-1934. N.B. Quatre timbres (années 1931, 1933, 1935 et 1937) du Comité National de Défense contre la Tuberculose "Deux sous pour la santé" sont collés sur le plat de devant. Contenu Qu'est-ce que la chimie ? Analyse immédiate : Définitions, Mélanges non homogènes, Mélanges homogènes Analyse chimique et synthèse : Analyse qualitative, Synthèse, Catalyse, Analyse quantitative Lois fondamentales des combinaisons : Loi de Lavoisier, Loi de Proust, loi de Dalton, Loi de Richter et Wenzel, Loi de Gay-Lussac Système de notations chimiques : Notation atomique, Historique, Règles fondamentales de Würtz, Exemples d'application, Conclusion Mesure des masses moléculaires physiques : Loi Avogadro et Ampère, Loi de Raoult -Cryométrie, Ebulliométrie, Tonométrie, Osmométrie, Cas des électrolytes Mesures physiques relatives aux masses atomiques : Loi de l'atomicité, Volume atomique, Loi de Dulong et Petit, Etablissement de la formule Valence et constitution : Valence, Formule de constitution, Etude de Pasteur, Hypothèse atomique, Hypothèses complémentaires d'Avogadro
Contenu Chimie organique Généralités et analyse : Définition, Caractères ; Analyse organique et qualitative ; Analyse organique quantitative Synthèse en chimie organique Les carbures d'hydrogène : Les paraffines ou carbures saturées ; Les carbures éthyléniques ou oléfines ; Carbures acétyléniques ; Fonction carbure acétylénique Pétrole Le gaz de houille Les alcools : Alcool éthylique ou esprit de vin ou éthanol, Alcool d'industrie fait à partir de matières naturelles, Alcool de synthèse Fonction alcool : Propriétés physiques, Propriétés chimiques Ethers-oxydes : Préparation, Propriétés physiques, Propriétés chimiques, Fonction éther oxyde Aldéhydes : Aldéhyde méthylique ou formique ou formol, Aldéhyde éthylique ou éthanol - Préparation, Purification, Propriétés physiques, Propriétés chimiques, Fonction aldéhyde Cétones : Préparation, Propriétés physiques, Propriétés chimiques, Fonction cétone Amines : Méthylamine, Propriétés physiques, Propriétés chimiques, Constitution, Usages, Fonction amine, Remarque Acides : Acide acétique ou éthanoïque - Préparation, Propriétés physiques, Propriétés chimiques, Formule développée Corps dérivés de l'acide acétique et fonctions correspondantes : Chlorure d'acétyle, Anhydride acétique, Acétamides, Acétonitrile Fonction acide : Nomenclature, 12 conditions, Formule développée Les éthers sels : Préparation -Ethérification, Lois des équilibres chimiques, Loi de Le Chatellier, Différence entre éther-sel et sel, Préparation, Formule d'un éther sel, Saponification, Propriétés, Combustibles, Corps gras,

Etude chimique des corps gras, Industrie des corps gras Glycérine : Préparation, Propriétés physiques, Propriétés chimiques, Usages, Polyfonction
Mots-clés : Chimie générale
Chimie organique
Lieu(x) de création : Neuilly-sur-Seine
Autres descriptions : Langue : Français
Nombre de pages : 266 p. dont 211 p. manuscrites
ill. : Publicités sur les pages de gardes : Ecole Spéciale des Travaux Publics du Bâtiment et de l'Industrie ; "270" la plume réservoir ; "Box -Tengor" Zeiss Ikon ; L'album Nestlé "Les merveilles du monde" ; "Unis Sport" ; "Nestlé" lait sucré farine lactée ; Confiserie au "Pierrot Gourmand" ; "Librairie Joseph Gibert" Papeterie à prix exceptionnels


MDCCCCXXXIV
de l'air pur
1931
deux sous pour la santé
JEUX ET SANTÉ
MIEUX VAUT PRÉVENIR...
DEUX SOUS POUR LA SANTÉ
1935
COMITÉ NATIONAL DE DÉFENSE CONTRE LA TUBERCULOSE
1937
SAUVÉ!
deux sous pour la santé
IRIE CL QUE
JOSEPH GI

ÉCOLE SPÉCIALE DES TRAVAUX PUBLICS
DU BATIMENT ET DE L'INDUSTRIE

Reconnue par l'État et délivrant des Diplômes officiels d'Ingénieur

M. Léon EYROLLES, C ✠ Ω I. Ingénieur-Directeur

12, Rue Du Sommerard et 3, rue Thénard PARIS (V°) | POLYGONE ET ÉCOLE D'APPLICATION : CACHAN *(près Paris)*

146 professeurs

CINQ SPÉCIALITÉS :

1° ÉCOLE SUPÉRIEURE DES TRAVAUX PUBLICS
Diplôme d'Ingénieur des Travaux publics

2° ÉCOLE SUPÉRIEURE DU BATIMENT
Diplôme d'Ingénieur Architecte

3° ÉCOLE SUPÉRIEURE DE MÉCANIQUE ET D'ÉLECTRICITÉ
Diplôme d'Ingénieur Mécanicien-Électricien

4° ÉCOLE SUPÉRIEURE DE TOPOGRAPHIE
Diplôme d'Ingénieur Géomètre

5° ÉCOLE SUPÉRIEURE DU FROID INDUSTRIEL
Diplôme d'Ingénieur des Industries du Froid (cette École est placée sous un régime spécial)

Le titre d'Ingénieur diplômé de l'École spéciale des Travaux Publics, du Bâtiment et de l'Industrie permet en se faisant inscrire dans les Facultés des Sciences de concourir en vue du Diplôme
d'INGÉNIEUR-DOCTEUR
(Décret du 13 février 1931 et Arrêté ministériel du 31 mars 1931)

SECTION ADMINISTRATIVE :
Pour la préparation aux grandes administrations techniques
(Ingénieur des Travaux publics de l'État, du Service Vicinal, de la Ville de Paris, etc.)

Les Concours d'Admission ont lieu, chaque année, en deux sessions, l'une dans la 2me quinzaine de Juillet, l'autre du 1er au 10 Octobre.

Se renseigner au Secrétariat de l'École, 12, Rue Du Sommerard, Paris (5e) qui donnera tous détails sur le concours d'entrée, la nature de l'Enseignement, les résultats obtenus, etc.

Programme des conditions d'admission et plans d'études envoyés gratuitement sur simple demande.

la plume réservoir "270"

BREVETÉE S. G. D. G.

écrit
de 270 à 900 mots
sans être retrempée
dans l'encre.
Les services d'un stylo
pour
1 fr

Se fait en 6 pointes différentes

Vendue par boîte de 6.

Vente en Gros : S. A. F. F., Agence EVERSHARP, 33, rue de Miromesnil, PARIS

le plus souvent toutes les pages

ZEISS IKON

BOX-TENGOR

Appareils-boîte métalliques de précision

EN VENTE PARTOUT

3×4 4,5×6 6×9 6,5×11 cm.

70f. 93f. 99f. 116f.

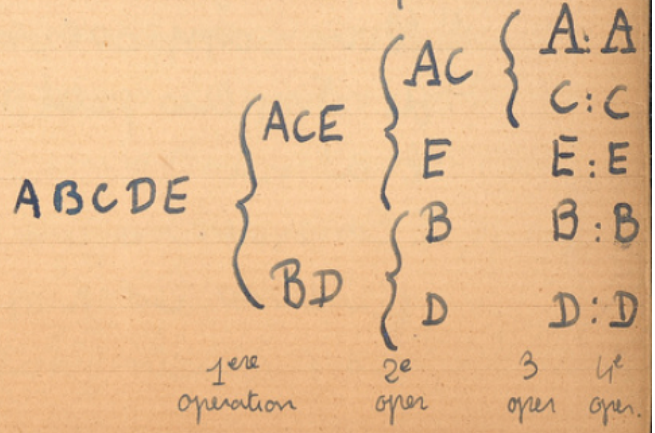
TOUS LES FORMATS
8 ou 16 poses

Catalogue "Gi-Box" gratis sur demande:
IKONTA, 18-20, Fg du Temple, Paris

Chimie

Qu'est-ce que la Chimie ? : Etude des propriétés intimes de la molécule, de la matière. Elle doit etudier les corps tels que la nature nous les donne Mais la nature ne nous donne que des melanges de combinaison. Il faut donc

1° : separer les corps purs - c'est l'analyse immediate

2° reconnaitre les corps purs - c'est l'analyse chimique elle ne donne pas toujours satisfaction du premier coup. Soit un corps ABCDE. La 1ère operation donne ACE et BD - 2 corps Il faut recommencer sur ACE et BD On obtient AC et E puis B et D. Il faut recommencer sur tout. On recommencera jusqu'à obtenir une serie de corps qui restent

Phases de la decomposition d'un corps composé