

Cahier de chimie

Numéro d'inventaire : 2025.0.45

Auteur(s) : Jeanne Quellier

Type de document : travail d'élève

Période de création : 3e quart 20e siècle

Date de création : 1956-1957

Matériau(x) et technique(s) : papier vergé | plume de métal

Description : Cahier à couverture en papier épais rose à dos toilé synthétique noir. Reliure cousue. Réglure Séyès 8 x 8 mm avec marge rose. Pontuseaux verticaux et vergeures horizontales. Filigrane d'un livre sur lequel est rédigé en lettres majuscules "Librairie Papeterie Joseph Gibert Paris", entouré de l'inscription agrémentée de deux étoiles "au centre du Quartier des Ecoles & des Facultés"

Mesures : hauteur : 22 cm ; largeur : 17 cm

Notes : Il s'agit du cahier de chimie de Jeanne Quellier, alors âgée de 16 ans, élève de 1ère Mathématiques élémentaires, au lycée Hélène Boucher (lycée de Jeunes Filles) de Chartres, durant l'année 1956-1957. N.B. Présence de plusieurs publicités sur la deuxième et la troisième de couverture, ainsi que sur les pages de garde : "Les crayons Marquise", "Stylomine 303", "Friandises du Pierrot Gourmand", "Gouache Détrempe tube 901" et couleurs Bourgeois Ainé 205", "Grand concours chocolat Kohler", "Dictionnaire Larousse" et "Scotch brand".

Contenu Théorie atomique Fonction acide Fonction base Fonction sel Oxydation et réduction Méthodes usuelles de la métallurgie Propriétés pratiques des métaux et des alliages Le cuivre Le sulfate de cuivre Le plomb Les oxydes de plomb Le fer Les oxydes de fer Le zinc Exercices

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

Lieu(x) de création : Chartres

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 96 p. dont 91 p. manuscrites

couv. ill. : Plat de derrière : "Librairie Joseph Gibert, 1886-1956, 70 années au service du livre" avec la représentation de la façade de l'immeuble de la librairie au 30 et au 26 Boulevard Saint-Michel

96 PAGES

Jeanne Quellier
11^e
cahier de chimie

SÉRIE SUPÉRIEURE
ALFA



VERGÉ ALFA
40 Frs
SUPÉRIEUR

LIBRAIRIE PAPETERIE
JOSEPH GIBERT
30, BOULEVARD SAINT-MICHEL, 26
PARIS - 6^e

jeanne Quellier

1 m'

cahier de Chimie

Chartres

Lycée de Jeunes Filles

Théorie atomique

I Molécules

La molécule est la plus petite partie d'une substance pure qui puisse exister à l'état libre.

Il y a autant de sortes de molécules que de substances pures c'est un très grand nombre.

II Atomes.

Les molécules sont elles-mêmes formées d'atomes. Si une substance pure est composée les atomes qui constituent sa molécule sont de nature différentes.

Si une substance pure est simple les atomes qui constituent sa molécule sont tous de la même nature. Il sont au environ de cent.

III Réactions chimiques:

consiste en la rupture des molécules préexistantes et en regroupement des atomes.

IV Atome-gramme, symbole, poids atomique: