

## Physique générale

Numéro d'inventaire : 2025.0.102

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 | plume de métal

**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 premier des deux cahiers de Physique générale 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. Le nom du professeur est renseigné: M. Bastien.

Contenu 1ère partie : La matière sous son aspect corpusculaire I La matière dans ses manifestations à notre échelle A) Etat gazeux ; B) Etat liquide ; C) Etat solide ; D) Phénomènes interfaciaux : Tension superficielle, Absorption II Constitution de la matière A) Electrons ; B) Noyau ; C) Applications des phénomènes d'émission électronique 2ème partie : Vibrations et ondes A) Etude des mouvements périodiques B) Etude de la propagation des ondes planes dans les milieux isotropes 3ème partie : La matière sous son aspect ondulatoire et énergétique A) Energie radiante et théorie des quanta B) Spectroscopie et minéraux d'énergie de l'atome D) Rayons X

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

Lieu(x) de création : Paris

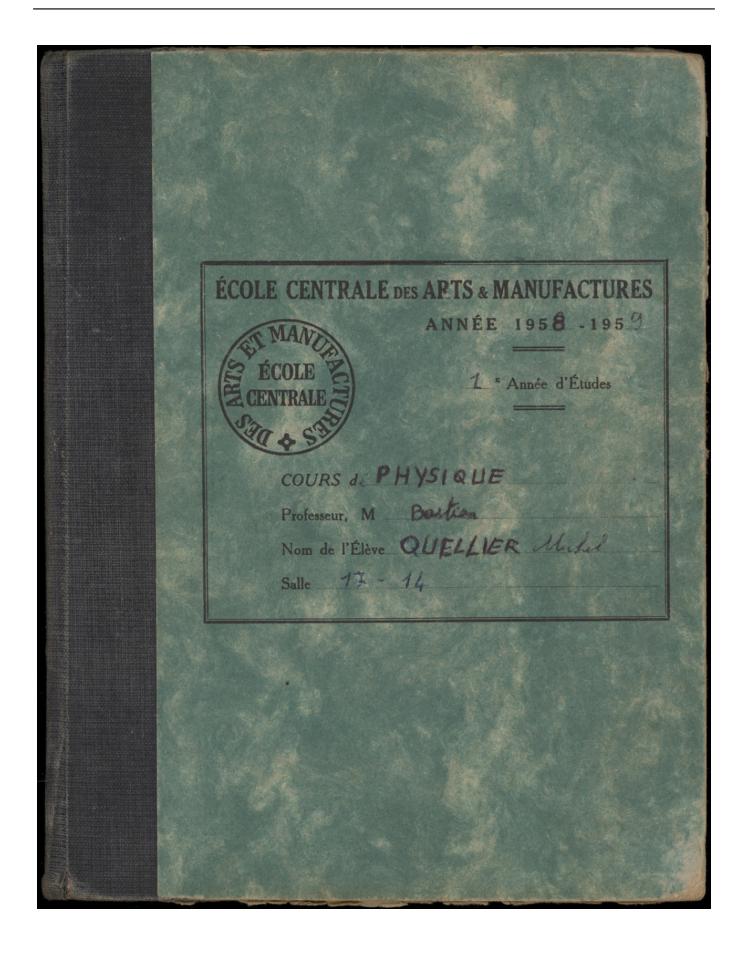
Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination: 254 p. dont 242 p. manuscrites

Objets associés: 2025.0.101





A - Etat gazeux
1° This is it is
1: Théorie cinétique des agos
Données générales dans expérience
Gaz Pescenti - Occupent tout le valueme mis ci la
disposition - Ne s'apposent pas aux déformations lentes and est
Compressibles mais resistent aux efforts de compression.
Deux gaz de nature \( \pm \) en communication diffuse l'un
dans l'autre -> mélange homogène
Modéle représentatif d'ungaz
Gaz formés pur faule de particules très petites, pesantes
se déplacent, lorsque pas dechoes en ligne droite avec tées les
direct et not de vitesse pour l'ensemble duyag. Particules
se heurtent entre elles et heurtent les parois ance de brusques
changements de direction et ce sont les choes sur les parois
qui créent l'effet de pression Bernouilli 1239
March B St. (1950) - total the
Maxwell Boltzmann (1859) ont étable théorie
cinetique. En pensait que leschoes ve choes
entre boules de billard, en fait plus
O complique
Parci .
00
Il ja interaction entre lechemp
parai de forces autour de la particule et champ de force autour de la parai par aelsorption
de force autour de la parai par aelsorption
A Quitte la parai par agitation therm.
A Quitte la parai par agitation therm.

