

## Chimie

**Numéro d'inventaire :** 2025.0.64

**Auteur(s) :** Michel Quellier

**Type de document :** travail d'élève

**Période de création :** 3e quart 20e siècle

**Date de création :** 1954-1955

**Matériaux et technique(s) :** papier vergé | plume de métal

**Description :** Reliure cousue. Réglerie Séyès 8 x 8 mm avec marge rose. Pontuseaux verticaux et vergeures horizontales. Filigrane "Héraklès" Vergéala d'après Bourdel représentant le héros grec en position d'archer bandant son arc les jambes écartées entre deux rochers.

**Mesures :** hauteur : 22 cm ; largeur : 17 cm

**Notes :** Il s'agit du cahier de Chimie de Michel Quellier, élève en Terminale baccalauréat scientifique ou de classe de Mathématiques élémentaires, scolarisé au lycée Marceau de Chartres durant l'année 1954-1955.

Analyse immédiate : Moyens de séparation, Critère théorique du corps pur, Etude des corps purs La théorie atomique : Hypothèse moléculaire, Hypothèse atomique, Hypothèse de l'encombrement moléculaire des gaz, Applications, Masse molaire, Loi d'avogadro-Ampère, Lois de Raoult, Méthode de Liebig, Méthode de Dumas, Méthode de Kjeldahl, Autres méthodes de la formule brute, Valence Méthane CH4 Ethylène C2 H4 : 28 Acétylène C2 H2 Benzène C6 H6 Alcool éthylique C2 H6 O Phénol C6 H6 O (94) Aldéhyde éthylique C2 H4 O Acétone C3 H6 O 58 Acide acétique C2 H4 O2 . 60 Corps gras Glycérine C3 H8 O3 : 92 Glucose Ethylamine C2 H7 N : 45 C2 H5 NH2 Aniline C6 H2N : 93 Acétamide CH3 CO NH2 Urée C H4 O N2

**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.

QUELLIER MICHEL

MATH. ELEM.

CHIMIE

## Analyse immédiate

### Intérêt

diversité des produits naturels : crus  
communauté de propriété : vins  
les produits naturels sont des mélanges, ils ont  
les propriétés des composants.

Le chimiste étudie les mélanges composés de corps purs. Le chimiste étudie un petit nombre de monographies de corps purs. L'intérêt de l'analyse immédiate est de pouvoir remplacer une analyse des diversités par quelques études de corps simples

Moyens de séparation : moyens physiques

poudre : fer + soufre : magnétisme

liquide : eau + sel : évaporation

benzine + huile : distillation

: moyens chimiques

gaz : air | par le phosphore blanc  
| par liquefaction et  
| distillation (physique)

Substances hétérogènes et substances homogènes

substances hétérogènes : substances d'origine  
différente en évidence

## Éléments de la monographie d'encyclopédie pur.

- + les propriétés organoleptiques
- + les propriétés physiques.
- + les propriétés chimiques.

## Etude des corps purs.

## Analyse. Élémentaire.

L'Analyse élémentaire est l'application de moyens physiques extrêmes ou chimiques. On distingue des corps composés et des corps simples.

oxyde rouge de mercure décomposition chimique  
action physique oxygène  
(chauffage à 500°) mercure

On appelle "corps composite" un corps pur qui se décompose avec des moyens extrêmes d'action chimique.

## H. *reductens*

charge électrique : étincelles : gaz ammoniac

## Oxygen par of ozone

Ascygine

## en chimie organique. méthode par oxydation (CuO)

## Intérêt pratique. Etude de peu de choses