





L. TROOST
—
CHIMIE



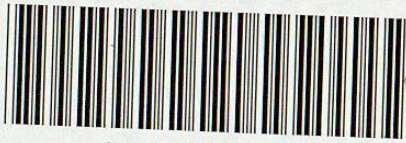
QD31

T76

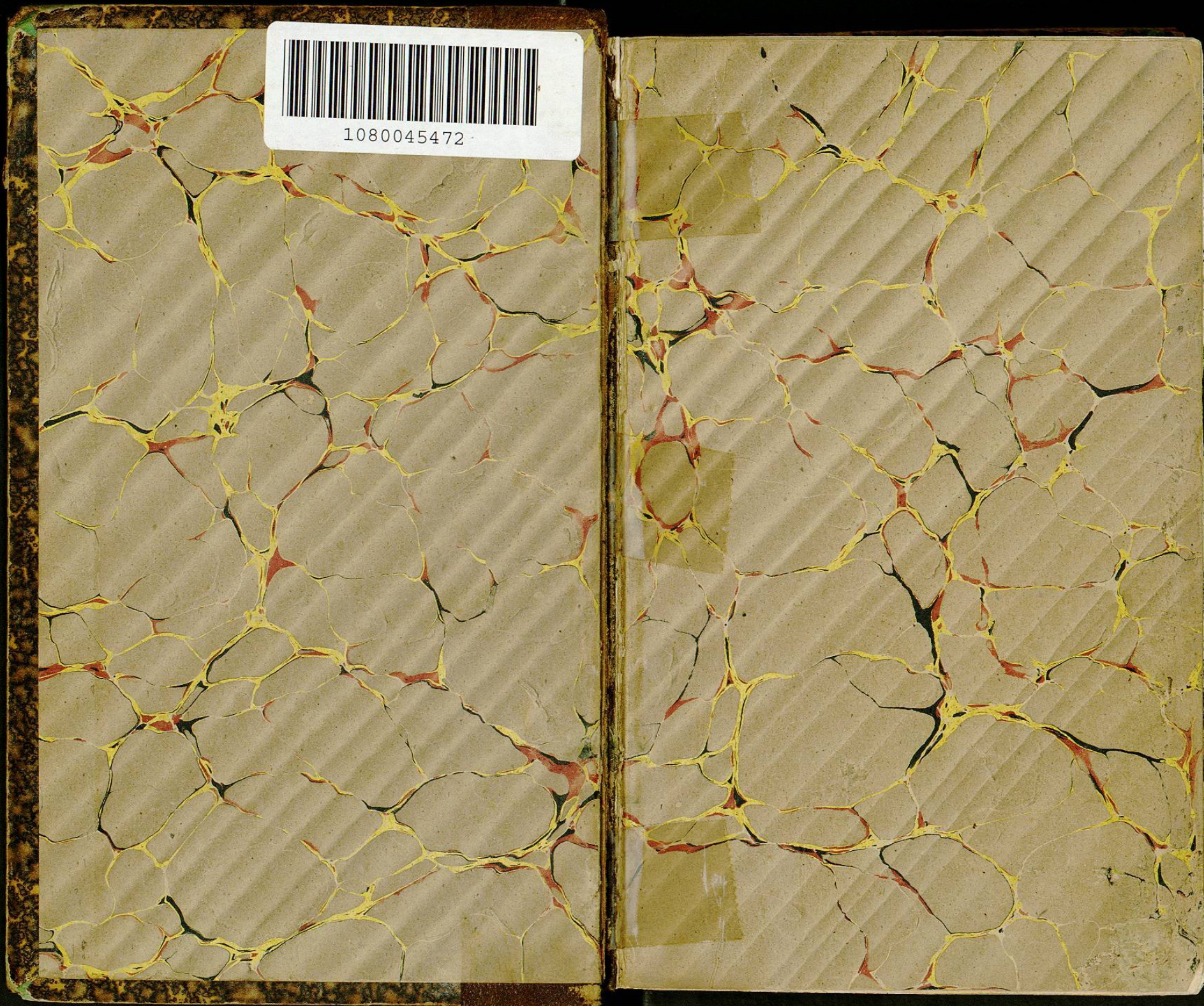
1887

c.1

540
I



1080045472



$\frac{8.4 \frac{00}{11}}{1}$

540(01) = 4

Permitta bantulae L. K. 17

538.

TRAITÉ ÉLÉMENTAIRE
DE CHIMIE



BIBLIOTECA PUBLICA

~~1868~~

Alquimia

DU MÊME AUTEUR

Précis de chimie, 19^e édition, 1 vol. in-18 avec 222 figures. 5 fr.
— — — — — cartonné toile anglaise. 5 fr. 40

precis y odos y anhem...

TRAITÉ ÉLÉMENTAIRE
DE CHIMIE

PAR

L. TROOST

MEMBRE DE L'INSTITUT
PROFESSEUR A LA FACULTÉ DES SCIENCES DE PARIS



NEUVIÈME ÉDITION

ENTIÈREMENT REFONDUE ET CORRIGÉE

480 figures dans le texte



PARIS
G. MASSON, ÉDITEUR

LIBRAIRE DE L'ACADÉMIE DE MÉDECINE
BOULEVARD SAINT-GERMAIN, EN FACE DE L'ÉCOLE DE MÉDECINE

MDCCLXXXVII

Tous droits réservés

13066

A mi estimado discípulo
Sr. Fernando Consi y Car.
Aenas.

J. Martínez Arce.



BIBLIOTECA



FONDO BIBLIOTECA PÚBLICA
DEL ESTADO DE NUEVO LEÓN

133584

QD 3.1
776
1857

Monterrey Set. 10 de 1888.

TRAITÉ ÉLÉMENTAIRE

DE CHIMIE

CHIMIE INORGANIQUE

INTRODUCTION

NOTIONS PRÉLIMINAIRES. — CHANGEMENTS D'ÉTAT. — CRISTALLISATION. — COMBINAISONS. — LOIS NUMÉRIQUES DES ACTIONS CHIMIQUES. — DISSOCIATION. — ÉQUIVALENTS. — POIDS ATOMIQUES. — NOMENCLATURE. — PRINCIPES DE THERMOCHEMIE.

NOTIONS PRÉLIMINAIRES.

1. Divisibilité des corps. — Nous savons par une expérience de tous les jours que les corps peuvent être partagés en parties très petites, qui elles-mêmes sont susceptibles de subdivision. Ainsi, on est parvenu à faire des feuilles d'or assez minces pour que 250 000 feuilles superposées forment l'épaisseur de 1 centimètre. On fabrique des fils d'argent doré sur lesquels la couche d'or a moins de $\frac{1}{500\,000}$ de millimètre d'épaisseur. Enfin, si l'on examine au microscope une goutte d'eau stagnante, on y aperçoit un grand nombre d'êtres qui possèdent des organes destinés aux diverses fonctions de la vie.

Cette extrême divisibilité des corps paraît cependant avoir une limite, ainsi qu'on a été amené à le reconnaître par l'interprétation des lois qui président aux phénomènes de la chimie. Les corps sont alors regardés comme formés de molécules identiques, séparées les unes des autres par des intervalles vides appelés des pores. Cette constitution des corps explique leurs propriétés générales telles que la compressibilité et l'élasticité; elle permet de comprendre les phénomènes physiques qu'ils présentent sous l'influence de la chaleur, de l'électricité et de la lumière.