

Physique et Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.27.35.23

Auteur(s): Antoinette Léon

Type de document : travail d'élève

Période de création : 2e quart 20e siècle

Date de création : 1925

Matériau(x) et technique(s) : papier

Description : Réglure simple 8 mm. Manuscrit encre noire et et crayon papier.

Mesures: hauteur: 22,5 cm; largeur: 17,5 cm

Notes : Devoir du 8 mai. Le sujet de physique n'a pas été traité par l'élève.

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

Acoustique

Filière : Lycée et collège classique et moderne

Niveau : Post-élémentaire Élément parent : 2015.27.35

Autres descriptions : Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination: 7 p.

Langue : français Lieux : Paris

3	3; l'an décompose en voise cles ele l'acide acitique, on obtient finale ment de l'acitone, s'après la réaction: 2 CH3. CO2H = CO2+H2O+CH3_CO-CH3 acideacitique acitone
1 1 300 3	Down her la réaction 1 nous lis ous qu' une molécule d'alcool à thylique soit 46? donne 1 molécule d'acide acètique. 1000 9 d'alcool à thylique produi unt 1000 - 500 molécules Saide acètique - Sur la re D'après la réaction 2 rais Noy ous qu' une molécule d'acide acètique Jonne 1 molécule d'acètone par conse'quent 2 500 molécules d'acide acètique Jonnent 500 - 23 molécules d'acètone - 23 tone molécule d'acètone