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

1/2



3	3; l'an décompose en vaise cles ele l'acide acitique, on obtient finch ment de l'acitone, s'après la réaction: 2 CH3. CO2H = CO2+H2O+CH3_CO-CH3 acideacitique acitone
No 1	Down her la réaction 1 nous lis ous qu'une molécule d'alcool éthylique soit 46? donne 1 molécule d'acide acètique. 1000? el'alcool éthylique produi unt 1000 - 500 molécules Sai de acètique - Sur la re D'après la réaction 2 rous voy ous qu'une molécule d'acide acètique donne 1 molécule d'acide par conséquent 2 500 molécules
	d'acide acétique Jonnent 500 - 250 molécules d'acetone - 23 Mone molécule d'acetone