

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

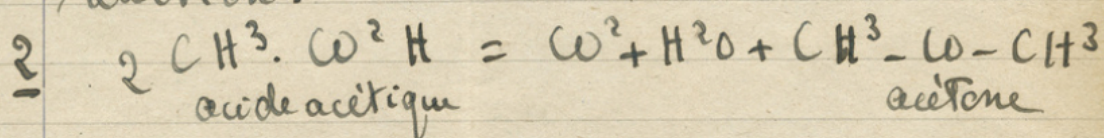
Autres descriptions : Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 7 p.

Langue : français

Lieux : Paris

Si l'on décompose en vase clos de l'acide acétique, on obtient finalement de l'acétone, d'après la réaction:



Dans la réaction 1 nous les ons
qu'une molécule d'alcool éthylique
soit 46^g donne 1 molécule d'acide
acétique. 1000^g d'alcool éthylique
produisent $\frac{1000}{46} = \frac{500}{23}$ molécules

S'aide acétique -

Sur la 2^e D'après la réaction 2 nous
voyons qu'une molécule d'acide
acétique donne $\frac{1}{2}$ molécule d'acétone
par conséquent $2 \frac{500}{23}$ molécules

d'acide acétique donnent $\frac{500}{2 \times 23} =$

250 molécules d'acétone -

23. Une molécule d'acétone