

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

$$2 \text{ CH}_3\cdot\text{CO}^2\text{H} = \text{CO}^2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$$

acide acétique acetone

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

but
pen
long

Sur la 2e 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 Sonnet $\frac{500}{2 \times 23} =$

$\frac{950}{23}$ molécules d'acétone -
une molécule d'acétone