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

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

2 $2\,CH^3.CO^2H = CO^2 + H^2O + CH^3-CO-CH^3$
acide acétique — acétone

~~Dans~~ Sur la réaction 1 nous lisons qu'une molécule d'alcool éthylique soit 46g donne 1 molécule d'acide acétique. 1000g d'alcool éthylique produiront $\frac{1000}{46} = \frac{500}{23}$ molécules d'acide acétique.

~~Sur la r~~ D'après la réaction 2 nous voyons qu'une molécule d'acide acétique donne $\frac{1}{2}$ molécule d'acétone par conséquent $\frac{500}{23}$ molécules d'acide acétique donnent $\frac{500}{2 \times 23} = \frac{250}{23}$ molécules d'acétone.

Une molécule d'acétone

bien pas long