

# 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

**Matériaux et technique(s) :** papier

**Description :** Réglure simple 8 mm. Manuscrit encre noire 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

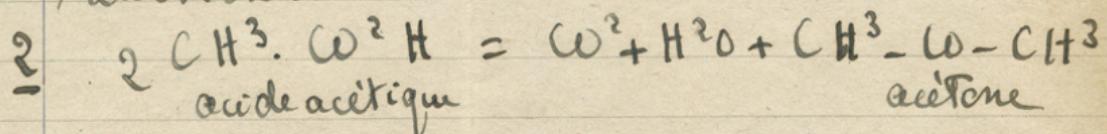
**Autres descriptions :** Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 7 p.

Langue : français

**Lieux :** Paris

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



Dans cette réaction 2 moles les uns  
 qu'une molécule d'alcool éthylique  
 soit  $46\text{ g}$  donne 1 molécule d'acide  
 acétique.  $1000\text{ g}$  d'alcool éthylique  
 produisent  $\frac{1000}{46} = \frac{500}{23}$  molécules

## Sucre acétique -

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

d'acide acétique donnent  $\frac{500}{3 \times 23} =$

250 molécules d'acétone -

23. Una molècule d'acítone