

Physique et Chimie

Numéro d'inventaire : 2015.27.35.18

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 rouge. Dessins à l'encre noire.

Mesures : hauteur : 22,5 cm ; largeur : 17,5 cm

Notes : Devoir du 13 mars. Sujet de physique portant sur la machine d'Atwood.

Mots-clés : Mécanique (comprenant la dynamique des fluides)

Chimie (post-élémentaire et supérieur)

Filière : Lycée et collège classique et moderne

Niveau : Post-élémentaire

Élément parent : 2015.27.35

Autres descriptions : Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 11 p.

Langue : français

Lieux : Paris

Antoinette Lion
Math. élém.

15
20

Le 13 mars
1925

Bien - mais avec
oublié le $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

Physique et Chimie

I. Combien y a-t-il de carbures correspon-
dants à la formule C^5H^{12} et combien
d'alcools correspondants de formule brute
 $\text{C}^5\text{H}^{11}\text{OH}$?

Le carbure de formule C^5H^{12} est un carbure
saturé de la série grasse ou paraffine,
appelé le pentane.

Le méthane s'écrit CH^4 . à H dans CH^4 ,
substituons CH^3 , nous obtenons le composé:
 $\text{CH}^3 - \text{CH}^3$ l'éthane.

Dans ce carbure tous les atomes d'hydrogène
sont encore équivalents, car en remplaçant
l'un d'eux par CH^3 , quel que soit le
procédé, nous obtenons toujours le même
carbure.

$\text{CH}^3 - \text{CH}^2 - \text{CH}^3$, le propane