
Physique

Numéro d'inventaire : 2025.0.267

Auteur(s) : Pierre Masquelier

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 20e siècle

Date de création : 1918

Inscriptions :

- tampon : A l'encre verte, "Ruche Charlemagne" avec la représentation d'une abeille sur la première page de garde.

Matériau(x) et technique(s) : papier vergé | plume de métal

Description : Couverture en papier épais recouvert de tissu orange estampé. Reliure cousue. Gardes blanches et tranche rouge. Réglure de carreaux de 4 x 3 mm avec marge rose. Pontuseaux verticaux et vergeures horizontales. Filigrane Sévigné Paper avec représentation du de Madame de Sévigné.

Mesures : hauteur : 22 cm ; largeur : 17 cm

Notes : Il s'agit du troisième cahier de Physique de Pierre Masquelier, étudiant en classes préparatoires, au lycée Charlemagne de Paris (4e arrondissement), originaire de Roubaix et alors âgé de 19 ans. L'auteur a indiqué avoir commencé la rédaction du cahier le 25 janvier 1918 et l'avoir terminé le jeudi 28 février 1918 à 09h35.

Cours Equivalent mécanique de la calorie Changements d'état - Fusions, Dissolution des solides et des liquides, Mesure de la chaleur de fusion Vaporisation, Différents modes de vaporisation, Distillation, Caléfaction, Chaleur de vaporisation Etude des solutions étendues - Cryoscopie, Ebullioscopie Etude des phénomènes critiques Liquéfaction des gaz Densités et vapeurs Pesanteur Pendule Baromètre et manomètre

Mots-clés : Physique (post-élémentaire et supérieur)

Lieu(x) de création : Paris

Autres descriptions : Langue : Français

Nombre de pages : Non paginé

Commentaire pagination : 230 p. dont 177 p. manuscrites

Objets associés : 2025.0.265

2025.0.266



P. Masqueliers



Physique.

Commence' le 25 Jan 1918

Callisotia copii

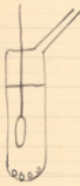
Est un échantillon de corps non soluble. Cette expérience a pour but de déterminer la température à laquelle le dissolvant pur sous la même pression. C'est l'éch. d'ébullition en a:

$$D = K' \frac{P}{P_0} \cdot \frac{1}{M}$$

Le val. de K' pour un dissolvant donné et la petite gale. Pour H₂O K' = 520 au lieu de K = 1850

Cette formule s'applique aux échantillons

Application. Détermination de M. Le petit ballon percé à la partie inférieure est plongé dans le liquide et fait entrer l'air sous la pression ambiante, on peut recueillir ou voir de l'air et de l'eau qui agissent sur l'air contenu à la surface.



Il peut être aussi de changer avec un nouveau. Le temps nécessaire, on mesure les volumes en temps > que temps normale d'ébullition.

La solution est faite avec un calculateur. On le fait à 20 degrés on le fait à 100 degrés et on le fait à 100 degrés on le fait à 100 degrés.

Donc la solution et le dissolvant on est le plus la même thermomètre. On le fait,

il est été après de la même quantité de la même pour avoir la même pression que la même.

Remarque

La pression est la même de la même.

Remarque

Les phénomènes de Callisotia copii sont les mêmes que ceux de l'ébullition.

T

Tonométrie

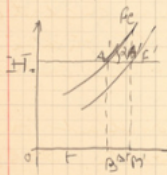
On a vu que dans un échantillon d'un produit non soluble dans le dissolvant. On a vu que dans un échantillon d'un produit non soluble dans le dissolvant.

$$\frac{F-F'}{P} = K'' \frac{P}{P_0} \cdot \frac{1}{M}$$

Remarque

On peut dériver la loi de l'ébullition de celle de la Tonométrie.

En effet on a vu que les temps sont les mêmes.



La courbe F' sera un point en dessous de la courbe F. C'est à la fois à cause de la pression et de la température. On a vu que dans un échantillon d'un produit non soluble dans le dissolvant.