

Cours de physique

Numéro d'inventaire : 2015.8.6218

Auteur(s) : Jean Dargaud

Type de document : travail d'élève

Période de création : 2e quart 20e siècle

Matériau(x) et technique(s) : papier | encre, | crayon Conté

Description : Cahier en papier de marque "Omnium", à la couverture en papier fort vert et à la reliure brochée au fil renforcée par un dos carré-collé noir. Réglure Sèyès. L'ensemble est écrit à l'encre noire avec l'utilisation ponctuelle du crayon à papier.

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

Notes : Cahier de cours de physique appartenant à Jean Dargaud, sans mention de date. Les leçons étudiées sont les suivantes : 1. Dilatation des solides. 2. Dilatation des liquides. 3. Influence de la chaleur. 4. Quantités de chaleur. 5. Fusion et solidification. 6. Compressibilité des gaz : loi de Mariotte. 7. Vaporisation. 8. Condensation et distillation. 9. Optique. La plupart des leçons sont illustrées avec des schémas d'expériences et de manipulation réalisés à l'encre noire.

Mots-clés : Calcul et mathématiques

Lieu(x) de création : Bourg-en-Bresse

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 74 p.

Lieux : Bourg-en-Bresse

Dilatation des solides

Exemples de dilatation

1° allongement d'une barre

a) expérience

b) conclusion

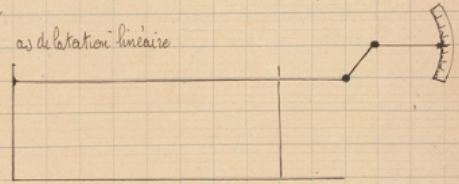
2° Augmentation du diamètre d'un cylindre

a) expérience

b) conclusion : tous les diamètres ont la même propriété : dont la section du cylindre s'augmente et son volume s'augmente aussi

II Etude comparative

a) dilatation linéaire



Métalure	0°	50°	100°	200°
Fer: 1 ^m	1 ^m	1 ^m ,0006	1 ^m ,0012	1 ^m ,0014
2 ^m	2 ^m	2 ^m ,0012	2 ^m ,0024	2 ^m ,0028

3° Valeur de quelques coefficients

Mercur: 0,00018

Alcool: 0,0011

Ether: 0,0061

4° Calculer le volume de 1^{dm³} d'alcool à 0° quand on porte la temp^{re} à 50°

$$V_{50} = V_0 + \Delta V_0$$

$$\Delta V_0 = 0,0011 \times 1 \times 50$$

$$V_{50} = 1 \text{ dm}^3 + 0,0011 \times 1 \times 50 = 1 \text{ dm}^3 (1 + 0,0011 \times 50)$$

$$= 1 \times 1,0055 = 1 \text{ dm}^3, 0055$$

Generalisation: trouver le volume à t° connaissant le volume

a 0°

$$V_t = V_0 + V_0 \times 0,0011 \times t$$

$$V_t = V_0 (1 + 0,0011 \times t)$$

$$V_t = V_0 (1 + \alpha t)$$

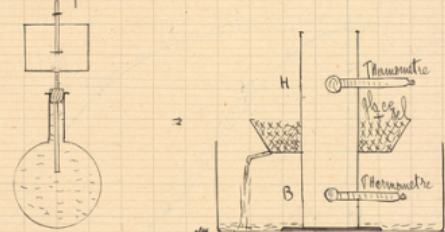
5° Le coefficient de dilatation absolue est égal au coefficient de dilatation apparente + coefficient de dil^{on} de l'enveloppe

IV Dilatation de l'eau

1° La densité d'un liquide augmente si le corps se contracte
" " " diminue " dilate

2° Expérience de Hoppe: description:

releve des températures:



Corps	Température	température
10 ^h 15'	15° 1/2	Haut
10 ^h 16'	15°	"
10 ^h 17'	14°	"
10 ^h 18'	13°	"
10 ^h 19'	12°	"
10 ^h 20'	11°	"
10 ^h 21'	10°	"
10 ^h 22'	9°	"
10 ^h 23'	8°	"
10 ^h 24'	7°	"
10 ^h 25'	6°	"
10 ^h 26'	5°	"
10 ^h 27'	4°	"
11 ^h 5'	4°	"

Supposons que quantité gagnée = quantité perdue.

$$C = \frac{620 \times 3.5}{828 \times 84.6}$$

u Fusion et solidification

II Fusion franche et fusion totale du bœvre, du fer (applications)

fusion franche de la glace, de la naphthaline, de la fonte

III Etude de la fusion de la naphtaline:

- 1° Description de l'appareil
- 2° Relevé des temp ^{mes}
- 3° Représentation graphique

IV Lois de la fusion

- 10 Un corps commence à fondre à une temp^{re} déterminée: point de fusion.
20 Pendant toute la durée de la fusion la temp^{re} reste constante.

II Solidification (voir livre)

- 8 Surfusion: Un corps est en surfusion lorsque on peut le maintenir à l'état liquide au dessous de son point de fusion.

