

Physique Compléments : Cahier de devoirs

Numéro d'inventaire : 2023.0.114

Auteur(s) : François Loiseau

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 20e siècle

Date de création : 1911-1912

Matériaux et technique(s) : papier vergé, papier ligné | encre noire

Description : Couverture en papier rigide souple, beige et de reliure cousue simple. Intérieur manuscrit à l'encre noire et au crayon à papier sur papier vergé fin ligné avec marge. Vergeures horizontales, pontuseaux verticaux et filigrane(s) coupé(s) "Sévigné" avec une représentation de Madame de Sévigné en médaillon sur la droite.

Mesures : hauteur : 22,2 cm ; largeur : 17,2 cm

Notes : Cahier de devoirs de François Loiseau (16/10/1892 Le Creusot - 18/04/1983 Conflans-Sainte-Honorine), élève de 3e année du Cours Supérieur des écoles Schneider & Cie (école dite du Groupe spécial, située Boulevard du Guide - rebaptisé rue Clémenceau) de la ville du Creusot (Saône-et-Loire), de la promotion 1911-1912. Promotions 1908-1914. Futur ingénieur et capitaine de réserve du 5e régiment du Génie. L'élève a renseigné son âge : 19 ans (cf. 1ère couv.) Cahier daté du 5/10/11 au 21/11/11. Cours de physique agrémentés de schémas et de graphiques manuscrits. N.B. L'étudiant a rédigé son cours jusqu'à la 3ème et la 4ème de couv.

Elasticité des liquides et des gaz. Fonctions caractéristiques : 1° Coefficient d'élasticité à température constante, 2° Coefficient de variation de pression sous volume constant, 3° Coefficient de dilatation sous pression constante. Cas de gaz. Insuffisance des lois Mariotte et Gay-Lussac. Expériences d'Andrews. Expériences d'Amagat sur la compression des fluides. Fonctions caractéristiques des gaz réels. Loi des états correspondants. Thermodynamique : Principe de l'équivalence de la chaleur et du travail, Transformation du travail en chaleur, Equivalent mécanique de la chaleur, Principe de l'équivalence, Expression analytique du principe de l'équivalence. Energie interne. Energie cinétique. Diverses formes de l'énergie. Exemples de transformation de l'énergie. Autre exemple. Principe fondamental de la thermochimie. Théorie mécanique de la chaleur. Coefficients thermiques des gaz : Transformations limites. Diagrammes de Clapeyron. Expérience de Regnault. Détermination indice de Reech. Expérience de Clément et Desormes. Transformations adiabatiques dans le cas de gaz parfaits. Energie interne des gaz. Expérience de Joule. Energie interne des gaz réels.

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

Thermodynamique

Lieu(x) de création : Le Creusot

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 40 p.

couv. ill. : Représentation de la statue d'Eugène Schneider (co-fondateur de la société) située place Schneider de la ville du Creusot. Eugène Schneider est représenté debout sur un piédestal. A ses pieds, une femme, symbolisant la "Reconnaissance" explique à son fils ce

qu'il doit au patron.

Objets associés : 2023.0.110

2023.0.111

2023.0.112

Lieux : Le Creusot

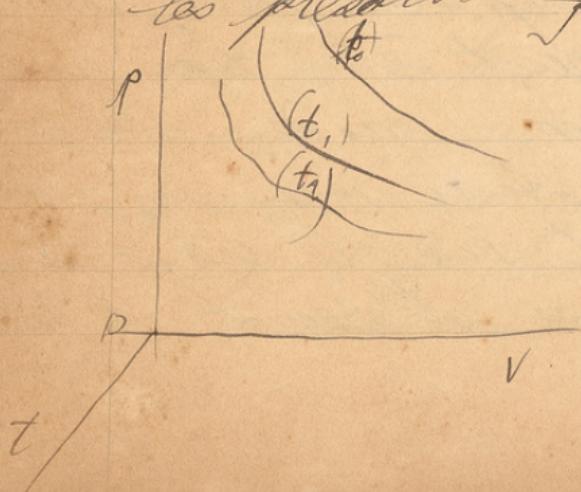
Physique

5/10/11 Elasticité des liquides et des gaz. - Fonctions caractéristiques

Par convention, on a adopté pour échelle therm. norm. l'éch. centigr. La ther à t sous volume constant ay. pour pts fixes la temp. de la gl. fondante et celle de l'eau bouill. H est pris sous 1m de Hg. Nous suppos. touj. temp. calc. a. c. éch. et n. Ces désign. par la lettre t.

Fonctions caractéris. — Coeff. qui s'y rattachent

Suppos qu'yo des enfr. d. vel accide l'en. de masse d'un fl. non étend. a corps à dis. temp. Pour un temp. dan. t_0 , cette compres. pourra être repres. par une cbz en pren. p. coord. Les volumes spéciif. et les pressions P



Si j'ais varier la temp., on obt. autre et enfin, faisceau de courbes t, t_1, \dots . Ces cbz peuvent être repres. la repres. topog. par

ches niv. parall. au pla Opv la
surface $g(p, v, t) = 0$ surf. app.
aux axes trirect. O_p, O_v, O_t
La fonction $g(p, v, t)$ s'app. fonction
caractère du fluide. Elle var. d'un
fluide à l'autre. C. fact. est tr.
import.

En eff., des observ. répétées ont
montré que l'on atteint par ce voie
qçq un fluide à l'ét. d'équil., sa
tempér. t , sa press. p et son volume
spéc. V satisf. à $g(p, v, t) = 0$ or,
si on se donne 2 des qçq p, v, t , l'aut.
est dér. On, enco, le pt de
coord. p, v, t se tr. sur la surface
 $g(p, v, t) = 0$. surf. caractères. Les ches
 t_0, t_1, t_2 s'app. les isothermes du fluide.
D'après cda, l'ét. d'un fl. est donc
fonct. de 2 var. indép. Si pour tous
les fluides l'ét. peut éto fixé au
moy. de 2 var. indép., pas de n. en gen
pour les solides. Ainsi, pris un fidèle
post. le au rouge, et bras. le rep. f. à la
temp. ordin. Le cuire est reçut et devan

à mall. Pass. le es. à la fibres & faç. à l'all. et le rés. A la m. temp. et sous la m. press., ses prop. ne sont plus les mêmes, il est devenu élastique, rés. c. un ressort si à l'obé. Ce est alors dit écriv. Les prop. Ce ne s. donc pas fact. de 2 variables. Il n. a qu'que que Pb qui ne s'écrive pas sensibl. et d'état repr. par 2 var.

A l'ét. de la fact. caract. de ratt. celle de 3 coeff imp. pour se dé. de c. fact. ou qui, inatt. Determ par l'expér. per au m. la pric. de En. à la fact. carac par voie d'intégratio

1^o Coeff. d'élasticité à température constante

Le vol. du fluide a. al. fact. que de la press. qu'il supporte Si c. press. augm. de Δp , le vol. varie de $-\frac{\Delta v}{V_0}$

Le rapp. $\frac{-\Delta v}{V_0}$ de c. vol. au vol. du fluide est la contraction. Si on la divise par l'accr. Δp qui la prod. au $-\frac{\Delta v}{V_0}$, on obt. pour defin la compressil. moyenne à la temp. t du fluide entre les pres. p et $p+\Delta p$

$$\frac{dv}{dp}$$