
Chimie IX

Numéro d'inventaire : 2015.8.5917

Auteur(s) : H. Dinet

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Inscriptions :

- titre : IX (écrit manuscritement à l'encre noire) (couverture)
- impression : Lycée Lakanal (imprimé au centre) (couverture)
- signature : Dinet (en haut à gauche, écrit manuscritement au crayon à papier) (couverture)

Matériaux et technique(s) : papier | encre

Description : Cahier en papier à la couverture en papier fort vert et à la reliure piquée agrafée. La couverture est imprimée avec la mention "Lycée Lakanal" (Sceaux). Règlure "College ruled", écrit à l'encre noire.

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

Notes : Cahier de cours de chimie du lycée Lakanal (Sceaux), divisé en différents chapitres : - La fusion. - La vaporisation. - Les dissolutions. - Le point critique. - La liquéfaction des gaz. - Les densités des vapeurs. L'ensemble est écrit manuscritement à l'encre noire. Quelques schémas de manipulations (travaux pratiques) et de nombreux graphiques réalisés à main levée à l'encre noire.

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

Lieu(x) de création : Sceaux

Utilisation / destination : matériel scolaire

Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé

Commentaire pagination : 56 p.

Objets associés : 2015.8.5910

2015.8.5911

2015.8.5912

Lieux : Sceaux

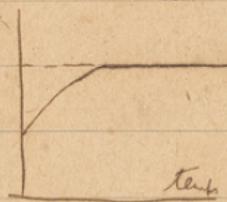
Fusion

Lorsque l'eau est solide elle est liquide.

à la fin du processus l'eau est alors dans un état intermédiaire.

Pour que cette eau soit renouvelée (fonte sous ciel) fusion fait partie (Gros et cetera).

Expérience : Je faisais faire au tour de la table le chauffage au fil du temps. Au début le temp. est élevé. Quand il atteint 299° il fait un temps très court. Lorsque l'eau est liquide. Mais quand je la refroidis la température reste constante jusqu'à ce qu'il soit à nouveau C.D.



Donc : 1) Sous la pression atmosphérique un même solide fond toujours à la même température.

2) Pendant la fusion cela signifie que il y a présence solide et liquide la température reste constante.

Pendant la fusion le foyer a continué à faire chauffer et la température n'a pas changé. Cela montre que il fait de la chaleur pour faire fondre un corps.

Chaleur de fusion corps. le travail calorique nécessaire transf. 1g. solide puis il fusionne le liquide sans changement de température.



milage glace et can

for glace faire faire rodelle plan. for Cain form thermom.

manometre air comprimé -

le thermomètre était milage glace et ce qui croissait

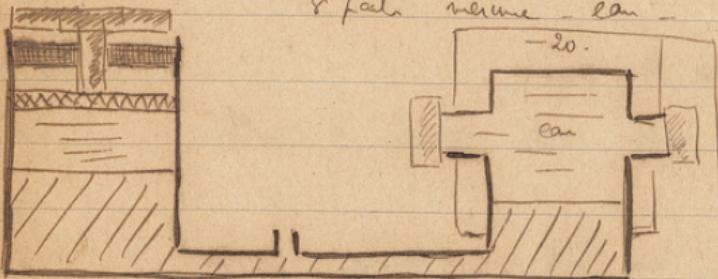
milage fit fusion. Il contient a thermomètre bain au
deux de 0

Quat aspect prenir le lit de fusion diminue (aux fuites).
fusion 0° 007 par atmosphère.

Amenat a fil au capteur.

Le métallique mène et la dans ea. comprimée piston et n'a
fusion, si on fait faire à dommages manomètre.

Il fait mener can - regas. éton lait liquide !



comprimé réduire 800 atm.

milage réfrigérant -20° .

Constatais can refroidi liquide.

Sur 800 atm il projette can

et c-dessus de -20° , il décomprime doucement quat fusion

700 atm, la régale n'a pas fusion cristal de glace.

2). Cols qui augmentent volume fondant.

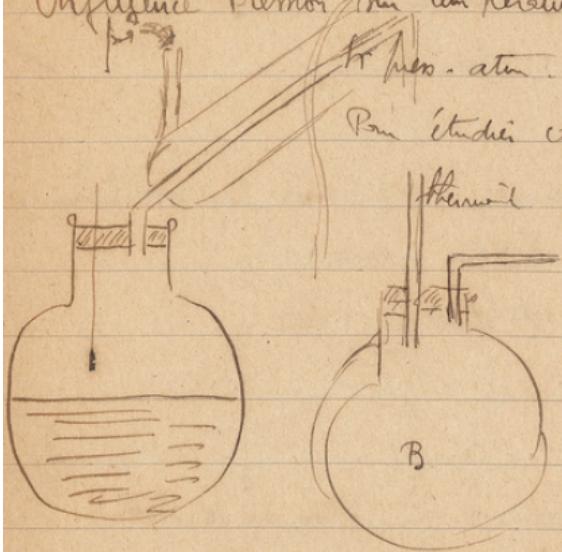
Mais appareil Bégin cito régat. sous 1 atm fondre 0°

Il a un intérieur dans un bain à $+20^{\circ}$, il a pas à faire comprimer

le lit fusion si bien sur certain temps refroidi 20° n'a moment Bégin
à refroidie. Sur 700 atm et la pris.

On peut avoir des chalffs beaucoup plus considérables
goutte eau en suspension intérieur huile l'huile et essence grasse (mouillante)
On a pu faire 150° sur feu alors que goutte eau brûlante
(mais quiconque l'épiceait n'a pas $> 100^{\circ}$)
La vapeur eau qui s'arrête immédiatement est à
 100° si pression est 76 , elle est toujours température échelle
qui correspond à pression et atmosphère.
Et où la vapeur eau peut monter 100° alors qu'il n'a pas bouger
vapeur eau brûlante mais non eau bouillante.

Influence Pression sur température échelle



à press. atm. constante, température échelle change avec.

Pour étudier cette variation ballon A contient eau
thermique liquide vapeur. température ascendante réfrigérée

comme B contient air

on peut faire faire battre et refroidir

H air rafraîchi

échelle échelle, on constate bien moins température
temp. effectif constante lorsque échelle produise
refroidissement. Cela il y a liquide à niveau et refroidie en A

D'après A = H \rightarrow t \neq t'

Si laissez faire température temp. t_1 à t_2 on trouve $T = -H$

Loi lorsque liquide bout press. C'est la température qui diminue
immédiatement et lentement par temps mais avec cette température =
la pression C'est atmosphère qui diminue le liquide.