

## 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

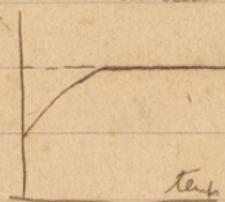
# Fusion

l'assay etat solide etat liquide.

a) le pris tout le temps l'assay etat autre sans intermédiaire.

Plusieurs cas on vu dans un ralentissement (fuite vers une) fusion préalable (Grisant etc').

Expérience: Un assay étais placé dans un thermomètre et chauffé. on fit cette temp. pour la temp.  
Au début temp. est élevée. Quand on atteint 299° faire en même temps voir  
l'assay est liquide. Quand on fait 300° l'assay est liquide  
La température reste constante quand tout est liquide C.D.

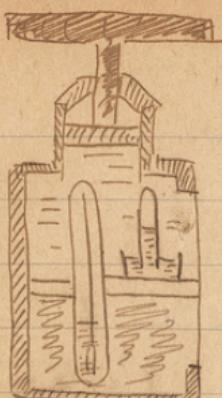


Lois. 1) Sous la pression atmosphérique un même solide fond toujours à la même température.

2) Pendant la fusion. cela à dire tant qu'il y a présence solide et liquide la température reste constante.

Pendant la fusion le foyer a continué à fournit chaleur. Et la temp. n'a pas montré  
Cela montre qu'il faut de la chaleur pour faire fondre un corps.

Chaleur de fusion corps. le travail calorique nécessaire transf. 1g. solide pris à la fusion  
et liquide sans changement de température.



milieu glace et eau

for glace faire faire rodelle plan. for faire faire thermos.

manomètre air comprimé -

le thermos était milieu glace et eau qui croissait

vers le bas. Il contenait un thermomètre dans un  
diamètre de 0

Quel aspect présent le lit de fusion diminue (aujourd'hui)

environ  $0^{\circ}$  007 par atmosphère.

Amoyat a fait une expérience.

Il a utilisé une cuve et la dessous eau. comprimé piston et n'a  
rien, il a fait faire à son sujet manomètre.

Il a fait cuve eau - réfrig. étoile lait liquide !

comprimé cuve 800 atm.

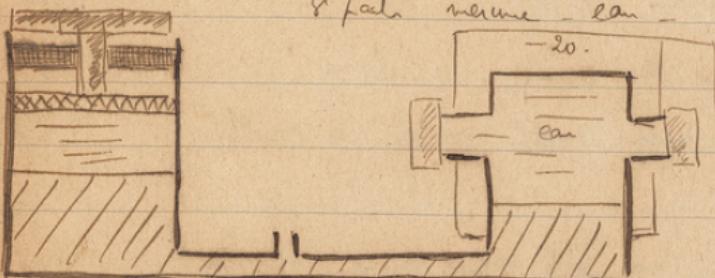
milieu réfrigérant  $-20^{\circ}$ .

constatait eau refroidi liquide.

vers 800 atm il projette eau

et eau dessous de  $-20^{\circ}$ , il décomprime doucement quel fusion

700 atm, la refroidit avec un bon nombre de glace.



2). Corps qui augmentent volume fondant.

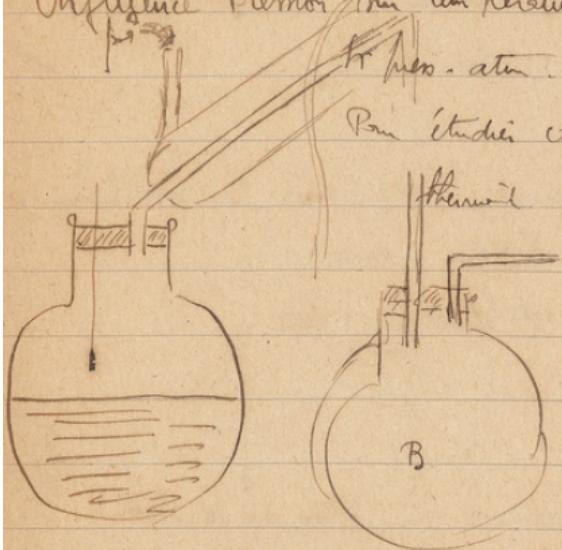
Mon appareil Bégin cette répétition vers 1 atm fondant  $0^{\circ}$

il a maintenu dans un bain à  $+20^{\circ}$ , il a fait à la température

le lit fusion réfrigérant vers certain temps atteint  $20^{\circ}$  il a montré Bégin  
à refroidie. Vers 700 atm et la fin.

On peut avoir des chalffs beaucoup plus considérables  
goutte eau en suspension intérieur brûle l'air et envoie grosse (mais dense)  
On a pu faire  $150^{\circ}$  sur feu alors que goutte eau brûlante  
(mais quelques b'poids nul temp  $> 100^{\circ}$ )  
la vapeur eau qui surmonte immédiatement est à  
 $100^{\circ}$  si pression est  $76$ , elle est toujours temp 'ébullition  
qui correspond à pression et atmosphère.  
Alors la vapeur peut faire  $100^{\circ}$  alors qu'en fait l'air  
est brûlante mais non eau brûlante.

Influence Première sur température ébullition



à press. atm. constante, temp ébullition augm.  
Pour étudier cette variation ballon A contient eau  
thermique il y a vapeur. temp ascendant réfrigérant

comme B contient air

on peut faire faire battre et refroidir

H air rafraîchi

ébullition, on constate bien moins temp  
temp. effectif constante grande ébullition produisant  
refroidissement. Celle-ci est rafraîchie et refroidie en A

On constate si H  $\rightarrow$  t  $\neq$  t.

Si ébullition temp. Réfrigérant temp.  $T_1$  et  $T_2$  on trouve  $T = -H$

Loi  
Lorsque liquide bout temp. C'est la température qui remonte  
immédiatement et bientôt sur temp. mais avec cette température =  
la temp. C'est atmosphère qui remonte le liquide.