

Chimie VII

Numéro d'inventaire : 2015.8.5915

Auteur(s) : H. Dinet

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Inscriptions :

- titre : VII (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)

Matériau(x) et technique(s) : papier | encre, | crayon, | 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). Réglure "College ruled", écrit à l'encre noire et au crayon à papier gris (pour les titres). Les derniers feuillets sont écrits à l'encre verte.

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

Notes : Cahier de cours de chimie du lycée Lakanal (Sceaux), divisé en différents chapitres : - Le carbone et ses composés. - La cyanine (Cy2) et les cyanures. - Le silicium (Si) et ses composés. - Le bore (B) et ses composés. - Classification des métalloïdes. - Analyse des gaz. Chaque chapitre étudie un élément chimique différent, indiqué en titre par son abréviation. L'ensemble est écrit manuscritement à l'encre noire, avec quelques titres écrits au crayon à papier. Quelques schémas de manipulations (travaux pratiques).

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

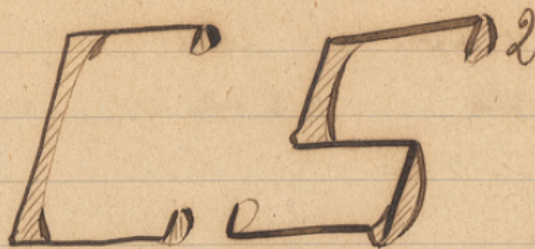
Commentaire pagination : 54 p.

Objets associés : 2015.8.5910

2015.8.5911

2015.8.5912

Lieux : Sceaux



Repare

Fait api repen S en C chaffé.

Cylindre mûllep d'au foud foud d'au pille en b'uell d'au.

Le tube chaffé des un foud. un tube p'ual t'ou le d'au f'.

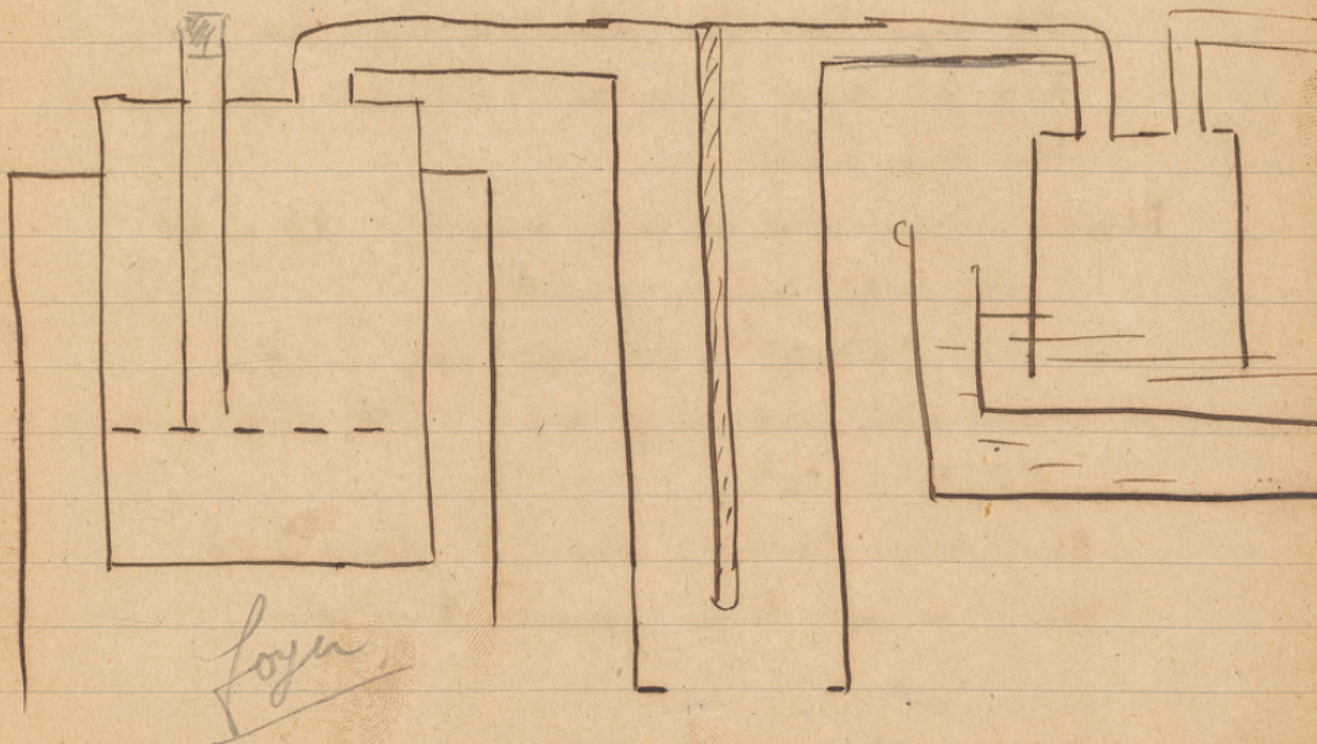
Le tube p'ual S et bouche. S doit b'ide bout.

Or repen m'atou à t'ou p'ill et ap' en C chaffé.

Or repen en d'au rep'ile rep'ile d'au d'au et en d'au repen S

en d'au repen C S s'ue d'au rep'ile b'ue cont'at de l'au

rep'ile est. c'uelet la p'ide



un peu S et carbonis sulfur.
distille dans toutes chauffe avec eau (inflamable).

Prop. liquide incolore

+ dense qu'eau et insoluble dans l'eau.

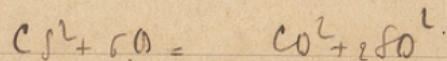
Extremement volatil il bout à 45°.

Se vaporise rapidement avant -50°. se lique -110°.

Si on chauffe avec distillat on se dirait I, S, P blanc, grain, huile, acide.
Simultane dans C et avec S.

On le trouve aussi il se forme dans l'atmosphère (CS)^m.

Combustible flamme bleue



se trouve dans l'air en mélange d'atmosphère.

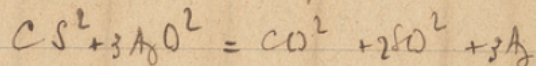
Il est d'après la flamme décolorée au voisinage flamme -

la zone pour être plus oxygénée on se voit faire plusieurs
définitions il s'agit de l'air.

Réduction

Il s'agit des composés oxygénés de H₂O et H₂

mélange de H₂O² liquide, famille de



Réduit certains oxydes chauffé avec Fe²O₃, Fe³O₄ et donne

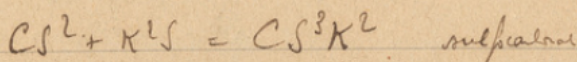
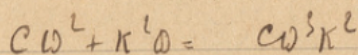
FeS, CO² et SO²

Cl mélange toute sorte de charbon C et charbon de S

Mélange au rouge de fer donne C et sulfure

Sulfocarbonate.

CS^2 pour in a' in sulfure alcalins con K^2S
mes vol CO^2 us - ' us K^2O



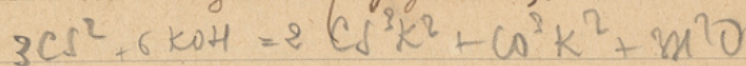
d'o' CS^2 anhyd. sulfocarbonate.

Ce sulfocarbonate fait décomposer (chaleur, CO^2 de l'air
à don et carbonate, CS^2 et H^2S

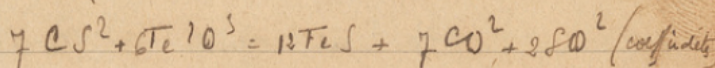
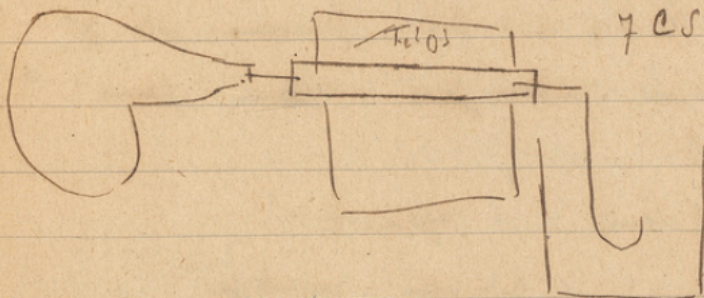


met fûtes libes CS^2 d'o' enfi met sulfure CS^2 can
on machinez mois d'après. (flybore).

Composition.



Des comme man comme M de sulf. carb. le col comme une tube
pneum. chauffé au rap contenant Fe^2O^3 , tube à dégagement.
réduct oxyde don sulf.



mes volume mélange

absolu SO^2 (MnO^2 ou PbO^2)

don SO^4Pb ou int volume etate

CO^2 d'air man m du C.

d'o' m' de soufre.

On peut donc soufre état Fe^2S , traite can rejale qui transpire.

sulfate ferrique et le xygène se a $FeCl^3$, reprend can

on don soufre état sulfate ajoutant $BaCl^2$ - m' m' soufre

ou simpli $m + m' + m'' = M$