

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

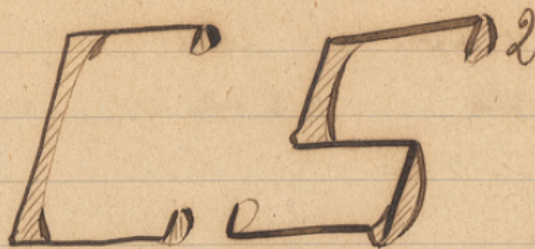
Commentaire pagination : 54 p.

Objets associés : 2015.8.5910

2015.8.5911

2015.8.5912

Lieux : Sceaux



Repare

Fait api repen S en C chaffé.

Cylindre mûllep d'alle foud foud d'he pille en bryell d'alon.

Le tube chaffé des un foud. un tube pille t'oua le d'alle p's.

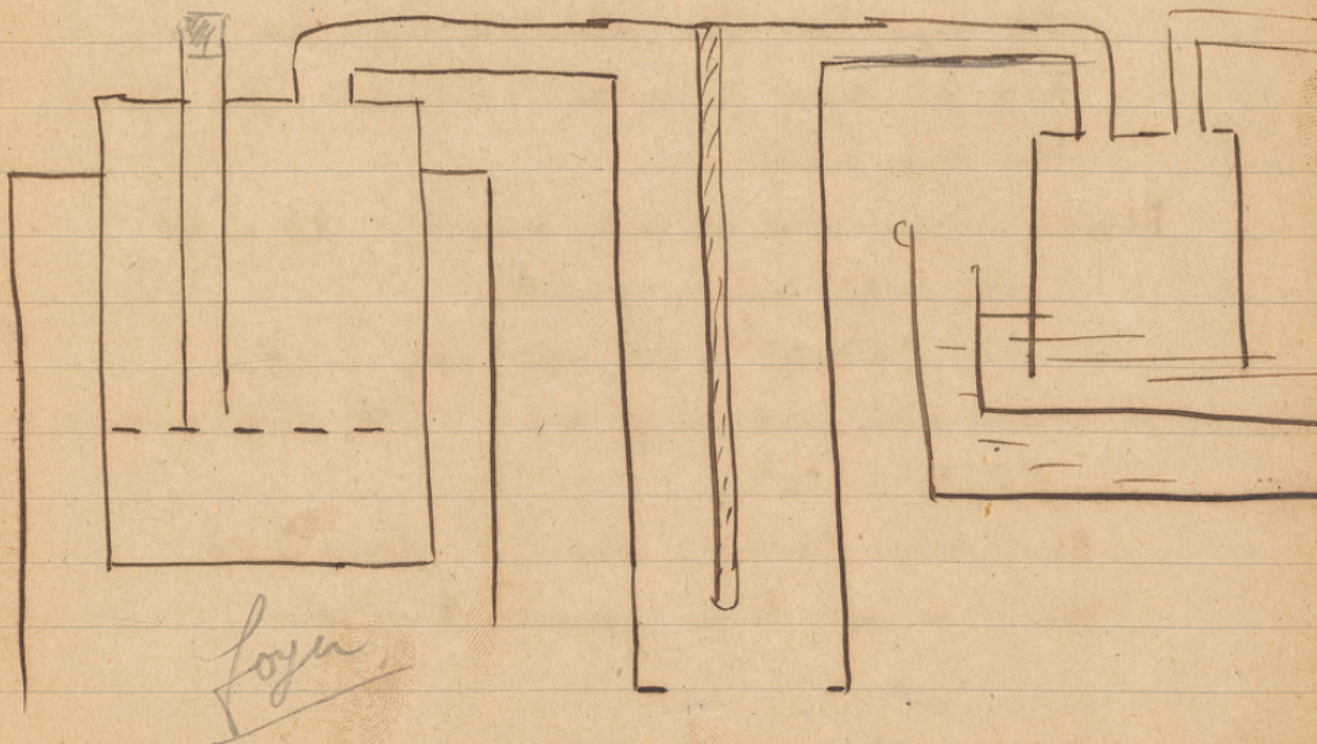
Le tube p'pille S et bouche. S doit b'p'de bout.

Or repen mûllep à t'oua pille et ap' en C chaffé.

Or repen en d'alle rep'pille rep'pille d'lon v'lon a en d'alle repen S

en d'alle repen C S' s'lon d'alle rep'pille b'ou c'oua at de l'lon

rep'pille est. c'oua at de l'lon



un peu S et carboné sulfuré.
distillé dans toutes chauffe avec eau (inflamable).

Réflex. liquide incolore

+ densité plus élevée insoluble dans l'eau.

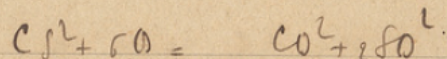
étirement soluble il bout à 45°.

de vaporisation rapide pour - 60°. solé - 110°.

les lampes avec disbrat car il donne I, S, P, blanc, grains, huile, acide.
Gimball dans. C et avec S.

de la lumière solaire il donne solé lui proto-sulfure (CS)^m.

Combustible flamme bleue



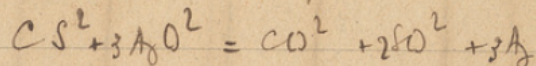
reflexe dans avec air mélangé d'hydrogène.

est de plus laire flamme décolorée au visuel flamme -

la gaz pour être plus gaz combustion et son est laire gazeux
dépense il est de plus

Réducteur il est des composés oxygènes de H₂O et H₂

mélange de H₂O² liquide, famille de



Réducteur certains oxydes chauffés avec Fe²O₃, Fe³O₄ et donne

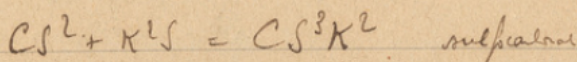
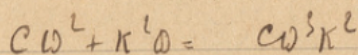
FeS, CO² et SO²

Cl mélange tous les gaz chlorure C et chlore de S

Mélange au rouge de fer donne C et sulfure

Sulfocarbonate.

CS^2 forme à vis sulfure alcalins avec K^2S
mes vol CO^2 vis - vis K^2O



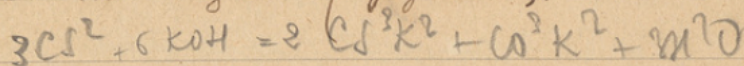
d'où CS^2 anhydride sulfocarbonique.

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

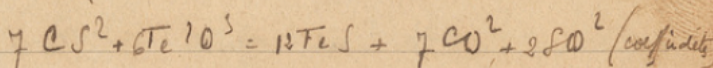
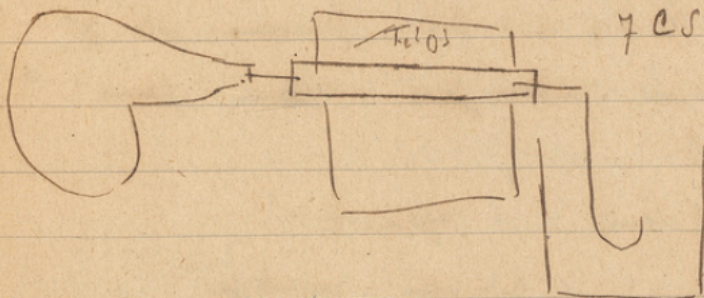


mais fût-il libéré CS^2 d'où en fait on obtient presque CS^2 car
on n'arrive pas à séparer. (hydrogène).

Composition.



On comme nous avons M de sulf. carb. le col comme une tube
précisément chauffé au rouge contenant Fe^2O^3 , tube à dégagement.
réduit oxyde de fer sulf.



mes volume mélange

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

donc SO^4Pb ou tout volume et état

CO^2 d'air mesuré m du C.

d'où m' de soufre.

On peut donc soufre tous états Fe^2S , traite avec réactifs qui transforment.
sulfate ferrique et le xylogène fer au $FeCl^3$, reprend avec
on donne soufre état sulfate ajoutant $BaCl^2$ - m' m'' soufre
à vérifier $m + m' + m'' = M$