

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)

Matériaux 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). Règlure "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

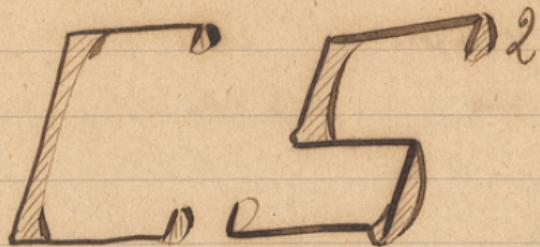
Commentaire pagination : 54 p.

Objets associés : 2015.8.5910

2015.8.5911

2015.8.5912

Lieux : Sceaux



Repaer

fait apri repas S au C chaffe'.

Cylindre rectangulaire fait pour un peu de pain ou du pain.

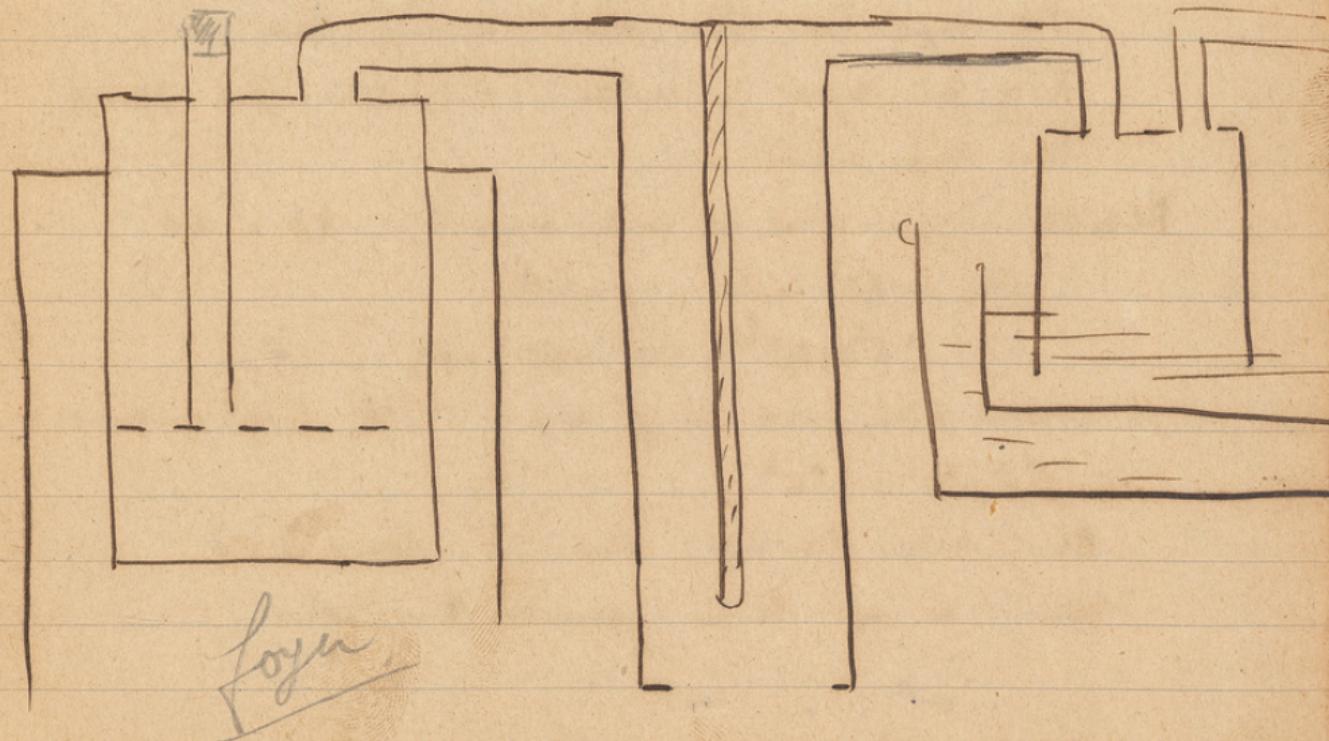
Le tube chauffe dans un four. le tube va vers le dessus.

Le tube projette S et bouche. S devra bientôt sortir.

Le repas matin à faire pour le apri au C chaffe'.

Le repas va se dérouler rapidement dans un four à un endroit où S va dans un four. C'est une chose très bonne contre le froid.

Le repas matin à faire pour le apri au C chaffe'.



un peu S^2 et carbonates refus.

distill dans toutes chauffe russe en (métallurgie).

Proph. liquide visqueux

+ deux g l'ac en insuffler dans l'eau.

échappement violent il faut à 45° .

l'évaporation rapide permet -60° refroidi -110° .

ceci empêche tout débord car il devient I , S , Pierre, grains, huile, cendres, fumée dans. C et oxygène S .

à la fin une robe et dépos solide un pétrolium (CS).

Combustion flamme bleue



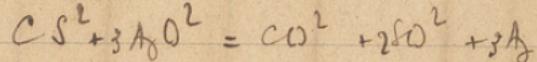
puis dans une ou deux mètres détonants.

Et depuis la fin flamme débordante une violente flamme -

brûlant tout ce qui croissait à son contact faire prendre des flammes éternelles visqueuses

Réducteur il faut faire compris oxygène $\frac{1}{2} H_2O$ au 100°

mélange avec AgO^2 liquide, paralitite



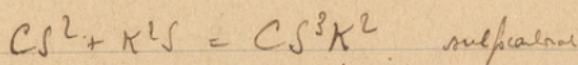
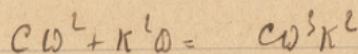
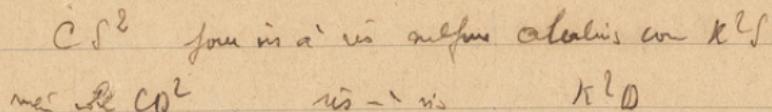
Réducteur certains oxydes chauffe russe $Fe^{3+}O_4$, Fe_2O_3 et charbon

FeS^2 , CO_2 et SO_2

et mélange dans russe charbon C et charbon de S

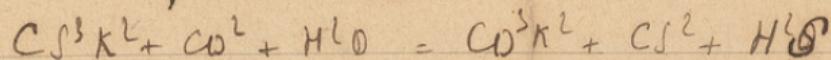
Méthane au rouge au fur et à mesure C et soufre

Sulfocarbonate.

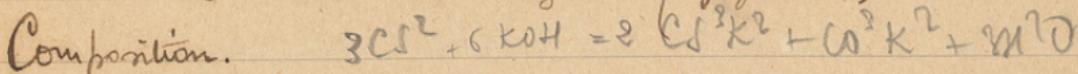


donc CS^2 analyse sulfocalcique.

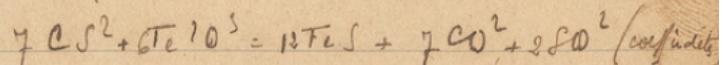
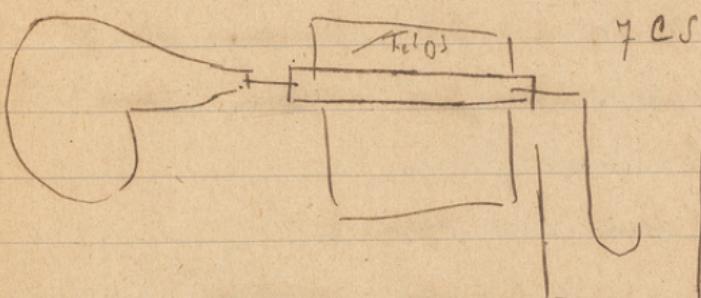
Ce sulfocalcique fait décomposition (chaleur, CO_2 de l'air) et donne carbonate, CS^2 et H_2S



un filtre laisse CS^2 dans l'air tout en laissant CS^2 dans un mélange moins dangereux. (phytoxique).



Il est comme nous connaissons M de sulf. carb. le sol communiquant la formule chauffé au rouge contenant Fe_2O_3 , tout à dégagement réduit oxyde droit sulfure.



men plus mélange

abord SO_2 (MnO_2 ou PbO_2)

donc $\text{SO}_4^{2-}\text{Pb}^2+$ ou moins réaction

CO_2 d'air moins m du C .

d'air m' de soufre.

On peut donc nous faire établir Fe_2S , triste car réfère qui transpire.

sulfate ferrique et le soufre sous forme FeCl_3 , répand sur

on donne soufre cette sulfure ajoutant BaCl_2 avec m'' soufre

$$\text{On vérifie } m + m' + m'' = M$$