

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

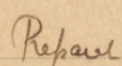
Commentaire pagination : 54 p.

Objets associés : 2015.8.5910

2015.8.5911

2015.8.5912

Lieux : Sceaux



Cyflwrdd mitellj dath fad fawr d'n gith m' hysell dath.

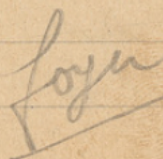
Le tout classé dans un coffre. un titre relatif à son état de p. s.

Je t'as posé la bouche. I devil h'p'de l'ent.

Dr. refers matter in letter full of again to P. daffi'.

Griffiths a student religious paper claim that a no comment paper S
 Graham paper. CS² since daily reviews have continued to be an.

refidit est, circum la pida



un peu S et corps sulfurés.
distille dans toutes les parties (inflamable).

Prop. . . liquide incolore

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

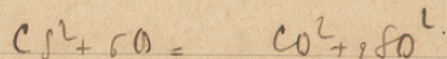
étirement solide il fond à 45°.

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

les corps qui dissolvent car il dissout I, S, Pblanc, graisse, huile, caoutchouc.
Simonsen dans C et pour S.

à la lumière solaire il dépose solide blanc, trisulfure (CS)^m.

Combustible flamme bleue



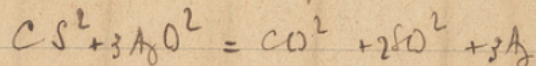
réfère dans avec au mélange détonants.

est de plus laire flamme décolorée au voisinage flamme -

les gaz sont dirigés par combustion et on est fait par gaz
dépense il est de vice de

Réducteur il est des corps oxygènes de H₂O et H₂

mélange de Ag² liquide, famille de



Réduit certains oxydes chauffé rouge Fe²O₃, Fe³O₄ et donne

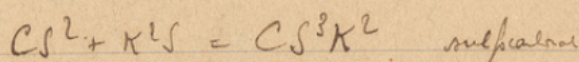
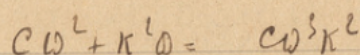
FeS, CO² et SO²

Cl mélange toute rouge charbon C et charbon de S

Mélange au rouge de fer donne C et sulfure

Sulfocarbonate.

CS^2 pour us à us sulfure alcalins avec K^2S
mes vol CO^2 us - 1 us K^2O



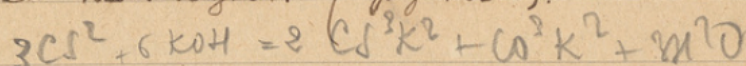
d'où CS^2 anhydride sulfocarbonique.

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

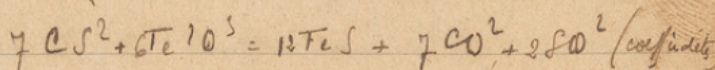
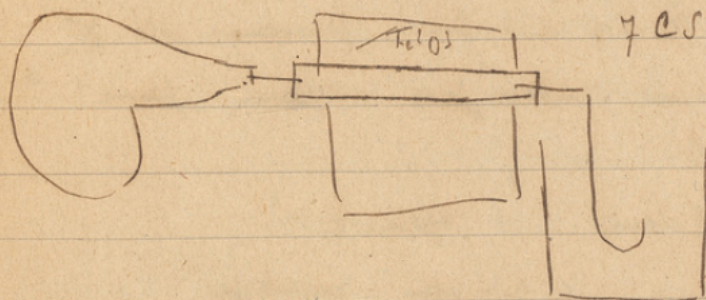


mais fût-il libéré CS^2 d'air en plus nous ne pouvons CS^2 car
on n'aurait pas de gaz. (hydrogène).

Composition.



Donc comme nous avons M de sulf. carb. le col communiquant toute
l'opération chauffé au rouge contenant Fe^2O^3 , tout à décomposition.
réduisant oxyde de fer.



mes volume mélange

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

donc SO^4Pb ou tout volume certain

CO^2 d'air mesuré m du C.

d'où m' de soufre.

On peut donc soufre toute l'état Fe^2S , toute au sulfate qui transforme.

sulfate ferrique et le xygène se en $FeCl^3$, reprend au

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

ou soufre m + m' + m'' = M