

Chimie V

Numéro d'inventaire : 2015.8.5913

Auteur(s) : H. Dinet

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Inscriptions :

- titre : Chimie IV (écrit manuscritement à l'encre noire) (couverture)
- impression : LYCEE LAKANAL (imprimé au centre) (couverture)
- signature : Dinet (en haut à gauche) (couverture)

Matériau(x) et technique(s) : papier | encre, | crayon

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).

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

Notes : Cahier de cours de chimie, divisés en différents chapitres : - L'azote (symbolisé Az et non N). - L'argon. - L'hélium. - L'air. - L'ammoniac (symbolisé AzH₃ et non NH₃). - Le pentoxyde d'azote (symbolisé Az₂O₅ et non N₂O₅). - L'acide nitrique (symbolisé AzO₃H et non HNO₃). - Le protoxyde d'azote (symbolisé Az₂O et non N₂O). - Le monoxyde d'azote (symbolisé AzO et non NO). - Le trioxyde d'azote (symbolisé Az₂O₃ et non N₂O₃). - Le dioxyde d'azote (symbolisé AzO₂ et non NO₂). - Le phosphore (P) Chaque chapitre étudie un élément chimique différent, indiqué en titre par son abréviation).

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 : 58 p.

Objets associés : 2015.8.5910

2015.8.5911

2015.8.5912

Lieux : Sceaux

A Z

Preuve $\frac{4}{5}$ air. - mat animaux végétaux.

On peut voir extraire air. soit un de ses composés

Extraction de l'air.

ce n'est pas azote pur azote atmosphérique.

Il faut absorber O de l'air de plus vapeur eau et CO_2 .

Extraction par P on aura si eau - bouchon plat - capsule - P - enflamme.

de la vase - tubulure rochet - fais sans conduit l'air

P blanc. attend 12 heures.

P a brûlé absorbé intégralement O. - P_2O_5 qui n'absorbe

l'eau ni l'azote et on voit rochet couvrir H₂.

Mais bon fais sans gaz dans KOH qui absorbe
vapeur P et CO_2 et vapeur eau.

Extraction par Cu

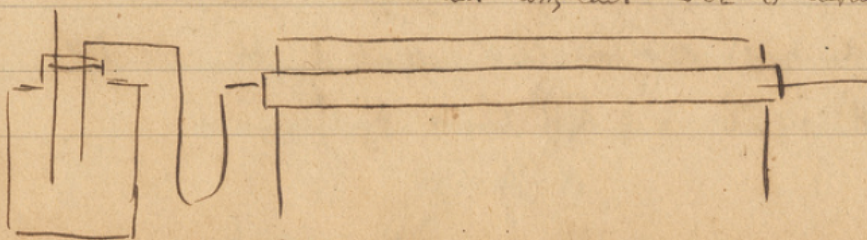
le plus connu de laboratoire.

classe air d'un g^{de} flacon en y faisant tomber de l'eau. l'air

de gaz va traverser tube KOH pour absorber H_2O et CO_2 .

tube bouché Cu chauffe grill gaz.

recevant au bout tube O absorbé Cu. $\rightarrow \text{CuO}$.



Cu et AgH^3

tenir Cu rempli $\frac{1}{2}$ AgH^3 bouche apte.
Après devant être abasat 0 au flacon il y a oxydation
de l'ammoniaque et du Cu. de flacon il reste 1 gste.

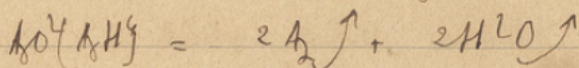
Préparat. industrielle.

estation par procédé Claude
distillat fait de colonne à plateau le haut Ag^3 99%
en bas de l'O liquide -
n'est en part. application importante cyanamide calcaire

Extraction d'un composé

$\text{AgO}^2(\text{AgH}^4)$

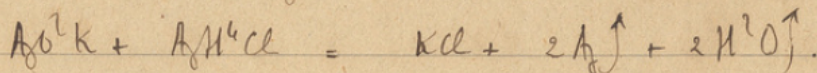
on obtient Ag pur Ag chimique
décomposé par chaleur Ag et vaporiser en



mais $\text{AgO}^2(\text{AgH}^4)$ déliquescence on ne peut le conserver.

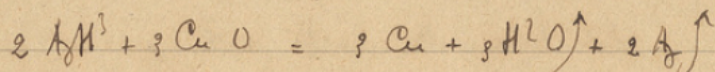
on a AgO^2K non déliquescence et se conserve sans danger
mélange AgO^2K et $\text{Cl}(\text{AgH}^4)$ double décomposition
 $\text{AgO}^2(\text{AgH}^4)$ se décompose à mesure.

au lab Ag vaporiser en KCl .



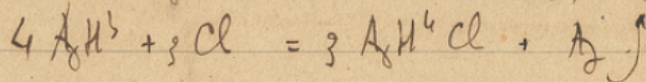
AgH^3

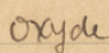
fais faire contact de AgH^3 sur des Cu O chauffé
très rare. H de AgH^3 réduit Cu O.



peut être déshydraté par Cl.

mélange solut. AgH^3 et eau Cl. dépose Ag et Cl AgH^4 .




$$H_2O + Cu = CuO + H_2$$

dens. 0,957. his pen sollte das Hea. Hea \rightarrow 19 a. 3.

Propriétés chimiques.

H

6

chimique il a fait d'abord Ag_2O - puis Ag_2O^3 - beaucoup des autres
 Ag_2O^2 . - En présence d'eau il a fait des acides au début

mélange acide apotense et apotigne. mais a continué l'usage d'insolubles
on a vu toujours n'excess 0 ou a dit le fin que AsO^3H
n'excess As que AsO^2H obtenus

Résultat analyses présence solution barrique. fin | eau 0 q. blanc
| eau 1/2 q. blanc

