

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.

dans verre - tubulure robinet. - fais passer ensuite l'air

P blanc. attend 12 heures.

P a brûlé absorbé intégralement O. - P^2O^5 qui n'est pas

libre on chauffe et on voit robinet couler H_2 .

Mais bon fais passer gaz dans KOH qui absorbe
vapeur P et CO^2 et vapeur eau.

Extraction par Cu

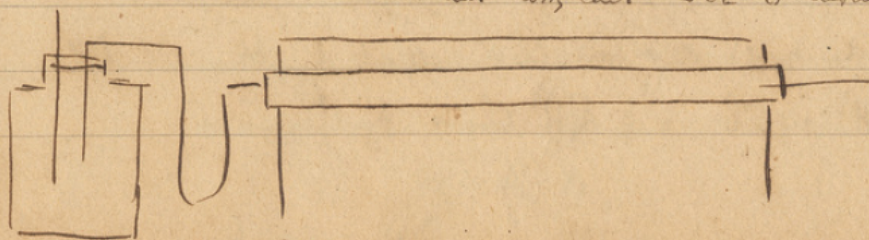
le plus connu de laboratoire.

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

déjà va traverser tube KOH pour absorber H^2O et CO^2 .

tube bouché Cu chauffe grill gaz.

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



Cu et AsH^3

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

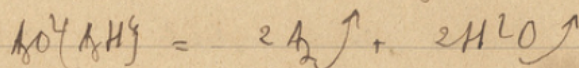
Préparé industriellement.

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

Extraction d'un composé

$\text{AsO}^2(\text{AsH}^4)$

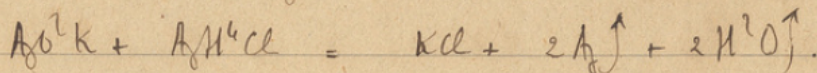
on obtient As pur As chimique
décomposé par chaleur As et vaporiser en



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

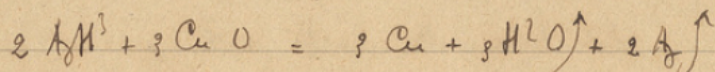
on a AsO^2K non déliquescence et se conserve sans danger
mélange AsO^2K et $\text{Cl}(\text{AsH}^4)$ double décomposition
 $\text{AsO}^2(\text{AsH}^4)$ se décompose à mesure.

au lab As vaporiser en KCl .



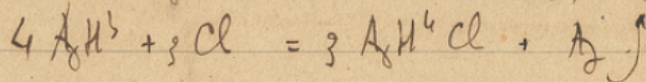
As_2H^3

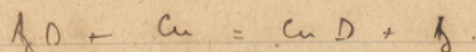
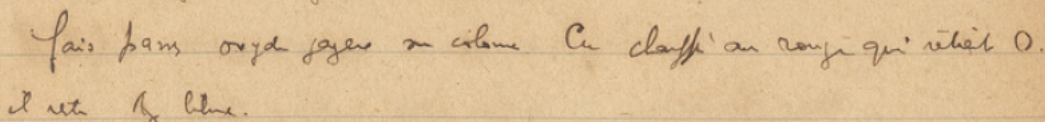
fais sans contact de AsH^3 sur du CuO chauffé
très rare. H de AsH^3 réduit CuO .



peut être déshydraté par Cl .

mélange solut. AsH^3 et eau Cl . dégage As et ClAsH^4 .





dens. 0,957. hier per schale das Hea. Hea \rightarrow 19 a. 3.

diff. lignif. - chert - 194 ? -

Pendant les lectures on a les leçons difficiles et combies
a autre corp mille et on le donne corp morte.

Depuis dix-sept ans j'ai étudié et catalysé on a pu le combiner
à un certain no. autre corp.

en mettant le cationite mélange A_2 et H . et longue série étirée
traces de AlH^3 - fréquemment donné par série étirée.
grâce à catalyseur combiné a fait bien et on produit indistinctement
la synthèse de l'ammoniac.

il fait sans interférence en ce cas, suivant conditions résultats diff.
étincelles. L'inducteur H₁ mélange barait sec et 0 - la série

b. Le endiomètre H_2 mélange parfait sec H_2 et O - par série
 chimique il a fait d'abord A_2O - puis A_2O^3 - beaucoup des latentes
 A_2O^2 - En présence d'eau il a fait des acides au début
 mélange acide apatense et apyrique mais a continué l'oxydation chimique
 on avait toujours ni excès O ou de la fin que A_2O^3H
 ni excès H_2 que A_2O^2H diminue

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

