

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)

Matériaux 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). Règlure "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



Some $\frac{4}{5}$ air. - mat animals végétaux.

On peut voir extraire air. soit un de se composé
Extraction de l'air.

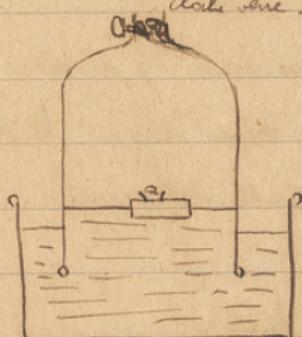
Ce n'est pas assez pur assez atmosphérique.

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

Extraction par P au eau à eau bouchon plat capsule ? enflammé.

cloche verre tubule robinet fais faire croître bâton

P brûle, attend 12 hours.



Il a pris assez rapidement O. P^2O_5 qui devient

battu en cloche et ornant robinet concave Hg .

Il est bon faire faire gaz dans KOH qui absorbe
vapem P et CO_2 et vapem eau.

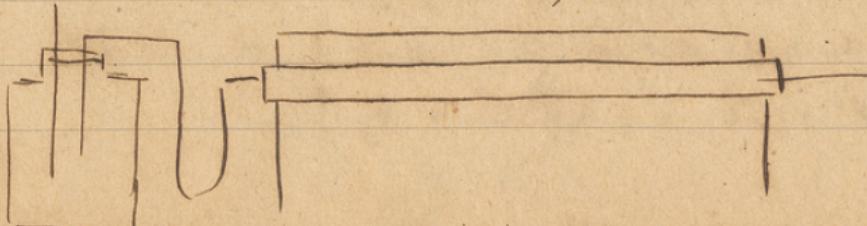
Extraction par Cu le plus connue de laboratoire.

Classe au diamètre flacon en y faisant toute de l'eau. l'eau

déjoué va laisser telle KOH pour absorber H_2O et CO_2 .

tube tourne Cu chauffé grille gaz.

réchauffant ainsi l'est tout O absorbé Cu. $\rightarrow CuO$.



Cu et AgH³

Stomme au rempli à $\frac{1}{2}$ AgH³. boule apte.

AgH³ devrait être abondant O au flacon il y a oxydation de l'ammonium et du Cu. ds flacon il reste + goûte.

Préparation industrielle.

extraction par huile claire

distillat fait de colonne à plateau en haut Ag 99%

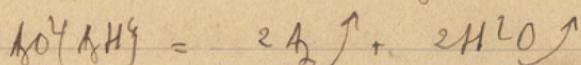
en bas de l'O liquide -

en fait au point. application importante cyanamide calcium

Extraction d'un Composé

on obtient Ag pur Ag clair

décomposition de chlorure Ag et rester en



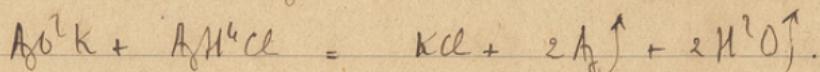
mais AgO²(AgH⁴) décompose pas le conserv.

mais AgO²K non décompose pas comme viene claque

mélange AgO²K et Cl(AgH⁴). double décomposition

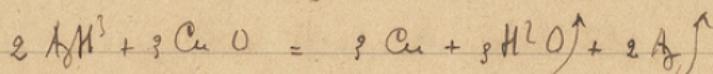
AgO²(AgH⁴) se décompose à mesure.

au bout Ag restent en KCl.



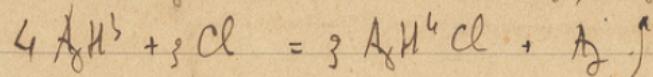
AgH³

fais faire contact de AgH³ sur du Cu O clairifi
telle sorte. H de AgH³ réduit Cu O.

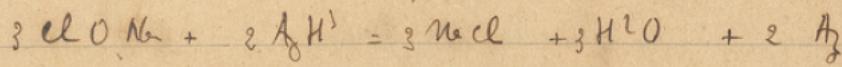


peut être déshydraté par Cl.

mélange solut. AgH³ et eau Cl. départ Ag et Cl AgH⁴

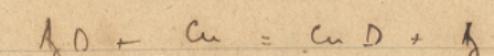


peut faire hydrochlorate. Il devient noir et bleu.



Oxyde Ag_2O AgO ou Ag_2O_2

Fais dans un oxyde jaune ou blanc. Ce classé au rouge qui vire à l'orange.



Propriétés physiques.

dans. 0,967 très peu soluble dans l'eau. 1^{er} eau \rightarrow 19 a. 3.

diff température - échelle - 194 °-

Propriétés chimiques.

Pendant très longtemps on a pu le brûler difficilement sans combus.

Depuis découverte négative et catalyse on a pu le combus.
à un certain nombre d'autres corps.

H

en mettant de l'hydrogène mélange Ag et H et lorsque série électrolytique de AgH^+ - presque instantanément formé par série d'électrolytes.

Grâce à catalyse continue a fait brièvement et on peut dire industriellement le synthèse de l'ammoniac.

O

il faut faire avec deux énergie électrique, suivant conditions résultats diff.
dans les cellules.

Le mélange parfait sera Ag et O - par série d'électrolytes il se fait d'abord Ag_2O - puis Ag_2O_2 - beaucoup plus lentement

Ag_2O_2 . - En présence d'eau il se fait des acides. au début

mélange acide aigre et aigre mais continue longtemps il se forme
on arrive toujours nécessaire O pour continuer jusqu'à ce que $\text{Ag}_2\text{O}_2\text{H}$

soit formé

que $\text{Ag}_2\text{O}_2\text{H}$ soit formé

Résultat analogues présence solution basiques. fin j'avais O apporté
avec Ag apporté

Export des articles du musée
sous-titre du PDF
