
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 soit extraire air. soit en de se composé

Extraction de l'air.

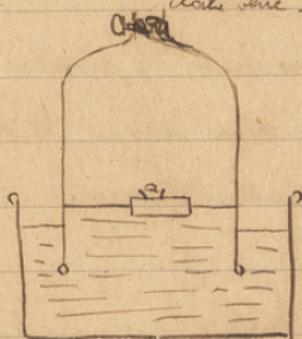
ce n'est la azote pur azote atmosphérique.

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

Extraction par P un peu à eau - bouchon plat - capsule - ? enflammé

cloue une tubulure robinet - fais faire croire bâton

P brûle, attend 12 hours.



Il a pris absorb séparément O. P^2O_5 qui indique

Il fait un cloche et ornant robinet connecté Ag .

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

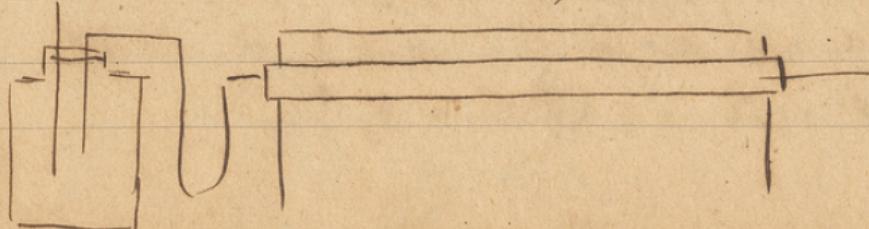
Extraction par Cu le plus connu de laboratoire.

Classe air dans 1^{er} flacon en y faisant tombe de l'eau. l'air

déj^à pris l'azote dans KOH pour absorber H_2O et CO_2 .

Un tourneau Cu chauffé grille gaz.

réchauffant ainsi l'air tout O absorbe Cu. $\rightarrow CuO$.



Cu et AgH^3 Stomme au rempli $\frac{1}{2}$ AgH^3 . boule apte.Lynde devrait être abattu à mi-flamme il y a oxydation
de l'ammonium et du Cu. à flammes il reste + forte.

Préparez industriellement.

extraction par huile claire

distillat fait de colonnes à plateau en lait 15 99%

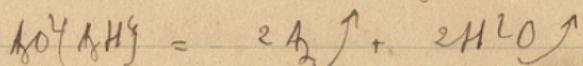
en bas de l'O liquide -

en fait au point. application importante cyanamide calcaire

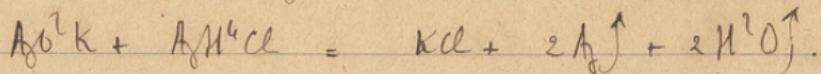
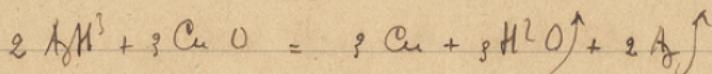
Extraction d'un Composé

on obtient Ag pur - Ag clair

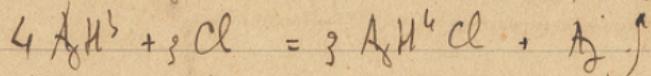
décomposition par chaleur Ag et rester en

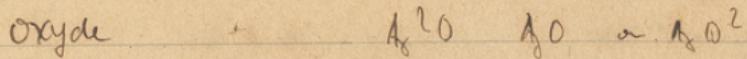
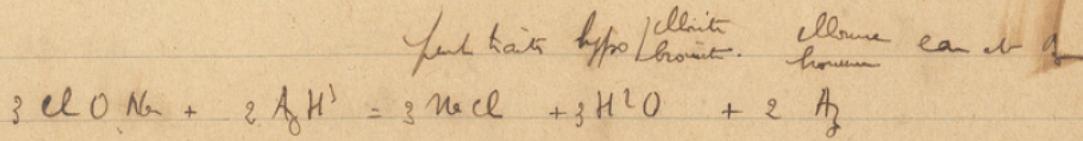
mais $\text{AgO}^2(\text{AgH}^4)$ déliquecent on ne peut le conserver.mais AgO^2K non déliquecent et de couleur clairemélange AgO^2K et $\text{Cl}(\text{AgH}^4)$. double décomposition $\text{AgO}^2(\text{AgH}^4)$ se décompose à mesure.

au bout Ag restent en KCl.

 Ag_2H^3 faire faire contact de AgH^3 sur du Cu O clairifi
table sauf. H de AgH^3 réduit Cu O.

peut être déhydrogénés par Cl.

mélange solut. AgH^3 et eau Cl. dégaz Ag et ClAgH^4 



fait par oxyde faire un chlorure. Ce chlorure rouge qui réagit O.
Il est bleu.



Propriétés physiques.

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

diff. température - chaudière - 194 °

Propriétés chimiques.

Pendant très longtemps on a pu le faire difficilement à combiner avec autre corps minéral et on le donnait corps morte.

Depuis découverte énergie électrique et catalyse on a pu le combiner avec certains autres corps.

H

en mettant de l'hydrogène mélange Ag et H et lorsque série électrolytique de AgH^3 - presque toujours donne la série dans les cellules.

grâce à catalyseur continu a fait brièvement et on peut dire indubitablement le rapport de l'ammonium.

O

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

l'hydrogène Hg mélange parfait avec Ag et O - par série dans les cellules il a fait d'abord Ag_2O - puis Ag_2O^3 - beaucoup plus tard Ag_2O^2 .

En présence d'eau il a fait des acides. au début mélange acide aphytique et aphytique. mais a continué longtemps dans les cellules

on avait toujours nécessité O pour qu'il fasse $\text{Ag}_2\text{O}^3\text{H}$.

nécessité Ag

que $\text{Ag}_2\text{O}^2\text{H}$ oblige

Résultat analogues présence solution barium. fin j'avais O apporté par les $\text{Ag}_2\text{O}^2\text{H}$

