
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 un de se composé

Extraction de l'air.

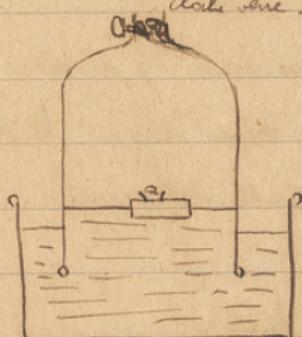
Ce n'est pas assez pur assez atmosphérique.

Il faut alors O de l'air de plus vapour eau et CO^2 .

Extraction par P au dessus d'eau bouchon plat capsule ? enflammé.

dans une tubulure robinet fais faire couler bâton

P brûle, attend 12 hours.



Il a pris alors presque complètement O. P^2O^5 qui devient

brûlant et brûlant rouillez corneau Hg .

Il est bon faire faire gaz dans KOH qui absorbe vapeur P et CO^2 et vapour eau.

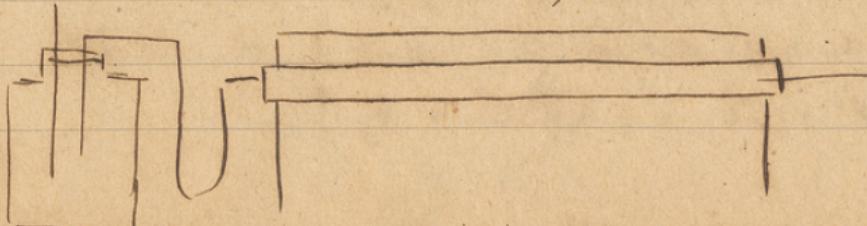
Extraction par Cu le plus connu de laboratoire.

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

dépose sur la base du flacon KOH pour absorber H^2O et CO^2 .

Une tourmente Cu chauffé grille gaz.

Normalement on peut tout O absorber Cu. $\rightarrow CuO$.



Cu et AgH³

Stomme au rempli à AgH³. boule apte.

hypothèse devrait être aboutir à un état il y a oxydation de l'ammonium et du Cu. de façon il reste + forte.

Préparation industrielle.

extraction par huile claire

distillat fait de colonne à plateau en haut Ag 99%

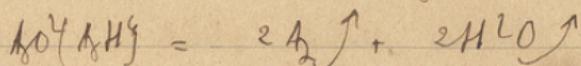
en bas de l'O liquide -

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



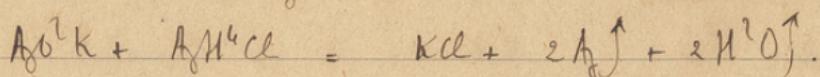
mais AgO²(AgH⁴) décompose en ne fait le conserv.

mais AgO²K non décompose et il est comme une claque

mélange AgO²K et Cl(AgH⁴). double décomposition

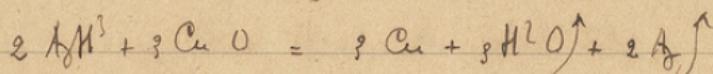
AgO²(AgH⁴) se décompose à mesure.

au bout Ag restent en KCl.



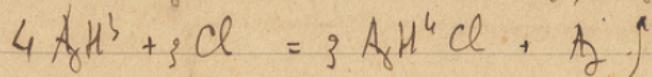
AgH³

fais faire contact de AgH³ sur du Cu O classifi'able sans. H de AgH³ réduit Cu O.

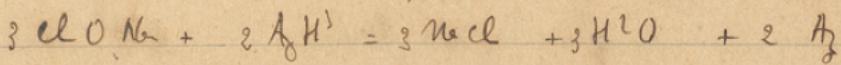


peut être déshydraté par Cl.

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



peut faire hydrochlorate. chlorure cu et Ag



Oxyde Ag_2O AgO ou AgO_2

Fais dans un oxyde jaune ou blanc. Cu clathrane rouge qui réagit O.
Il est Ag 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 brûler difficilement à combus.
avec autre corps minéral et on le donnait corps morte.

Depuis découvert incroyable réaction et catalyse on a pu le combus.
avec certaines autres corps.

H

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

Grâce à catalyseur carbonium a fait brièvement et on produisait industriellement
le méthane de l'ammoniac.

O

il faut faire avec moins énergie électrique, suivant conditions résultats diff.
dans celles.

de l'hydrogène Hg mélange parfait sec Ag et O - par série
dans celles il n'y fait d'abord Ag_2O - puis Ag_2O^3- beaucoup plus lentement
 AgO_2 .

En présence d'eau il a fait des acides. au début
mélange acide aphyte et aphyte mais a continué longtemps dans celles
on avait toujours nécessité O pour défaire que AgO_2^3H .

necessaire Ag

que AgO_2^3H oblige

Résultat analogues présence solution barques. fin j'avais O apporté
dans Ag apporte

