

Chimie VI

Numéro d'inventaire : 2015.8.5914

Auteur(s) : H. Dinet

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Inscriptions :

- titre : VI (écrit manuscritement au crayon à papier) (couverture)
- impression : Lycée 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). Les trois derniers feuillets sont manquants (déchirés).

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

Notes : Cahier de cours de chimie du lycée Lakanal (Sceaux), divisé en différents chapitres : - Le phosphane (PH₃). - Le diphosphane (P₂H₄). - Le pentoxyde de phosphore (P₂O₅). - Les acides phosphoriques. - Le trioxyde de phosphore (P₄O₆). - Les chlorures de phosphore. - L'arsenic (As) et ses composés. - Le carbone (C) et ses composés. Chaque chapitre étudie un élément chimique différent, indiqué en titre par son abréviation. L'ensemble est écrit manuscritement à l'encre noire, avec quelques titres écrits au crayon à papier. Quelques schémas de manipulations (travaux pratiques).

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 : 60 p.

Objets associés : 2015.8.5910

2015.8.5911

2015.8.5912

Lieux : Sceaux

Phosph gaze PH^3
liquide P^2H^4
solide P^4H^2

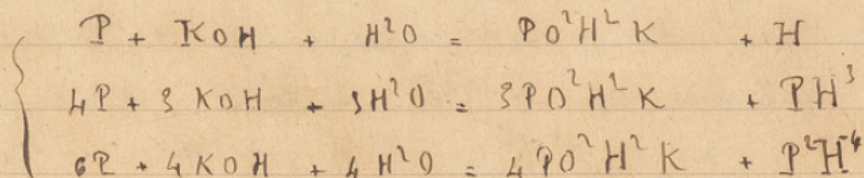
PH³

Préparat. Gaz Gengembre.

ou phosph gaze spontané inflamm.

1) On brûle pendant P blanc et diminue ou KOH
avant mettre boules chauffe doucement jusqu'à ce gaz de gaz ne brûle
plus adapte boules portant tout le gaz - recueille avec air
c'est mélange PH^3 , vapeurs P^2H^4 et H.

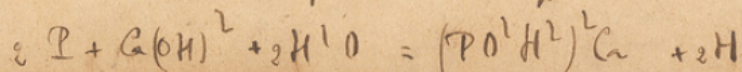
Si l'on a fait sol. hypophosphat PO^2H^2K



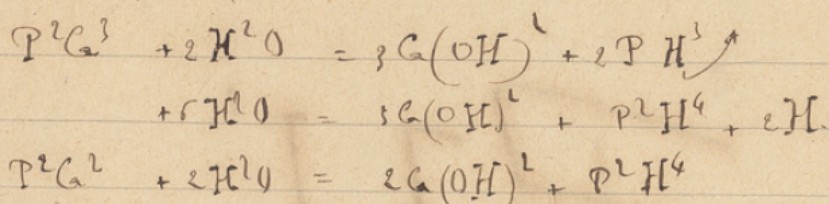
On peut faire chaux étérée

par bouillie avec murex P blanc ainsi dans étérée

en brûlant main air poêle - chauffe réactions brèves.



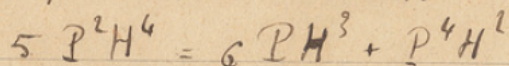
2) On prépare d'abord P^2Ca^3
en réduisant $(PO^4)^2Ca^3$ par C au four électrique
On obtient corps solide brun P^2Ca^3 mélangé au P^2Ca^2
il suffit traiter avec l'eau pour dégager gaz phosphoreux
et à ce moment $Ca(OH)^2$



Le gaz obtenu est spontanément inflammable on fait dégager l'hydrogène
dans le phosphore moussé P^2Ca^3 de même on chauffe l'hydrogène
contact air en donnant flammes blanches pour comme gaz brûlant air
 $PH^3 + 4O = PO^4H^3$

Ce qui donne phosphore spontanément inflammable ce sont vapeurs
phosphore liquide, elle donnent la même propriété à tous
les gaz combustibles H, CO, H^2S

Le gaz phosphoreux tout ce qui est en vapeur P^2H^4 est lui-même
d'être spontanément inflammable. (Par ClH , on ne le brûle pas qu'il se décompose)
action lumineuse on abandonne l'appareil à l'air gaz phosphoreux
on le passe dans de P^2H^4 . On voit P^2H^4 se décomposer

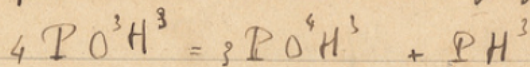


Préparat. PH^3 non spontanément inflammable.

1) P^1Ca^3 non ou en mai ou ClH étendu

HCl décomposé P^1H^4 - floc bitulé et les lacs tuba
ritical ou l'air tombe morceaux de P^1Ca^3
mais gaz contient H

2) Décomposé chaleur solut acide phosphoreux.

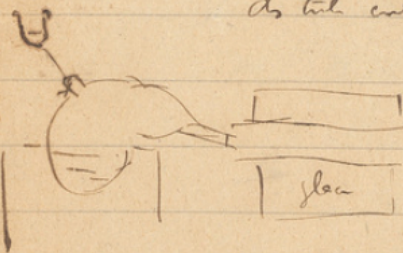


il faut n'faire encore ou par H

3) Pour gaz pure fait par gaz impure dans solution chlorure Cu^1
- nous dans ClH (c'est un PH^3 et OH) - absol. PH^3 et non H
en donne $\text{CuCl} - \text{PH}^3$. il suffit ensuite chauffe liquide obtenu pour
de PH^3 .

4) Préparé d'aut PH^4I d'abord de comme bitulé solut
 P dans CS^2 ajoute I qui n'importe. puis fait distiller CS^2
donne CO^2 . Reste PI^3 solide.

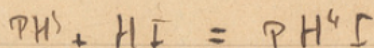
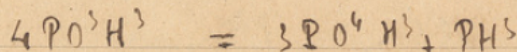
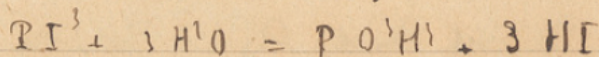
chauffe doucement le corn et par tube antérieur fait toute petite - petite corn
de tube entre - glau - a - dans PH^4I solide.



PI^3 décomposé en deux ou phosphore et IH .



et PH^3 et HI formé se combine PH^4I



Quel PH^4I a préparé PH^3 absolu comme on prépare
 PH^3 ou PH^4Cl .
chauffe avec base.