

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)

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). 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

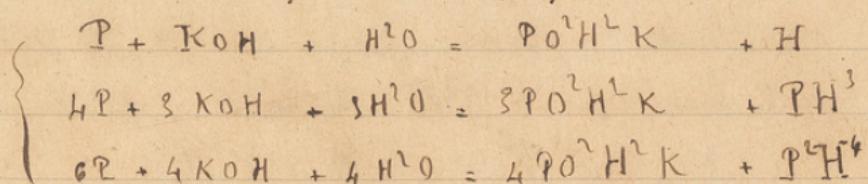
~~PH~~

Préparat. gaz Gengembre.

on chauffe gaze spontanée flamme.

1) On brûle fragment P-blanc et dissous solide ou KOH
avant mettre dans le chauffe doucette jusqu'à ce que dégagé une huile.
alors on laisse brûler jusqu'à ce que dégagé - recueill cette huile.
c'est mélange PH^3 , vapors P^2H^4 et H_2 .

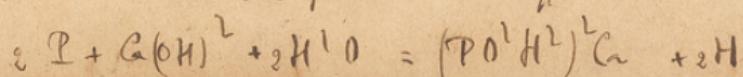
Si huile n'est pas solide. hydrate $\text{PO}^2\text{H}^2\text{K}$



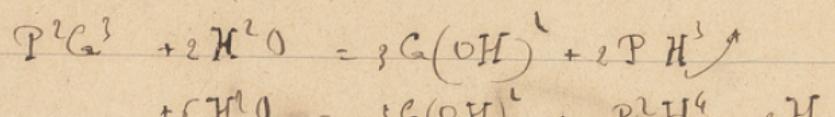
On fait brûler charbon étain

fat brûlant entre morceau P-blanc et charbon dans étain

l'huile brûle moins au point - chauffe réactions Brûlante.



2) On prépare d'abord P^2Ca^3
en réduisant $(PO_4)^2Ca^3$ par C ou par électrolyse
On obtient une substance blanche P^2Ca^3 mélangeant la P^2Ca^2
il suffit alors d'en faire dégager ~~par~~ ^à la $Seigneur$
et enlever $Ca(OH)_2$

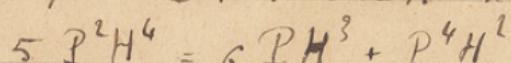


Le gaz obtenu est spontanément inflammable si fait dégager dans l'air
et forme un nuage P^2H_3 et venant en contact avec l'air se flamme
en contact avec l'air en donnant une flamme blanche pour cause de décomposition
 $PH_3 + 4O_2 = PO_4H_3$

Ce qui donne l'espèce spontanément inflammable est une vaste
flamme liquide, elle donne la même substance à tous
les gaz combustibles H_2, CO, H_2S

Le gaz Seigneur tout ce qui enlève vapours P^2H_4 est la substance
d'une spontanée inflammable. (par CH_4 , enlever l'acétylène par décomposition)
action lumineuse en absence de l'air éteint le gaz Seigneur.

On le faire dégager de P^2H_4 . Ce P^2H_4 n'a rien à faire



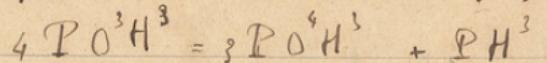
Préparat. PH^3 non spontanément inflammable.

1) P^3Ca^3 non ou peu mais sur ClH étendue

HCl décomp sur P^3H^4 - flam bibule et la buse tube
radical ou brûlure mureau de P^3Ca^3

mais gaz contient H

2) Décomp sous chaleur solut avec phosphore.

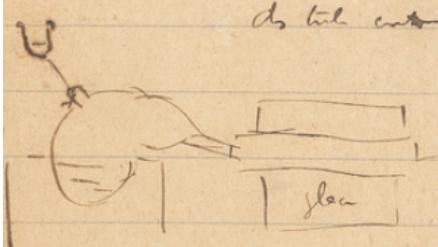


il faut n'fais aucun sur la buse H

3) Pour gaz faire faire gaz impur dans solution chlorure calcium dans ClH (acide min HCl et H_2O). alors PH^3 est non H et donne $\text{CaH} \cdot \text{PH}^3$. il suffit ensuite clasher liquide obtenu pour dégaz PH^3 .

4) Préparat d'autre PH^4I d'abord de caisse tubule solut P dans CS_2 ajoute I_2 qui n'dissout. puis faire distiller CS_2 donne CO_2 . Il rest PI^3 solide.

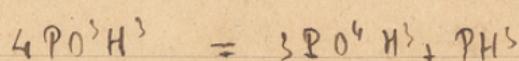
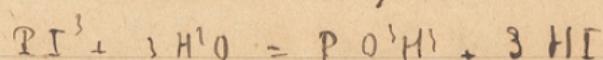
clasher devant la caisse et la tube entouré faire toute goutte = jette caisse tel entier dans eau donne PH^4I solide.



PI^3 décomp en deux ou plusieurs il IH .

ac. phosphore $\rightarrow \text{PO}^4\text{H}^3$ et PH^3

le PH^3 et HI formé se combiner PH^4I



Quel PH^4I ou préparat PH^3 aboutit comme on prépare PH^4I ou PH^4Cl . clasher avec base.