

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

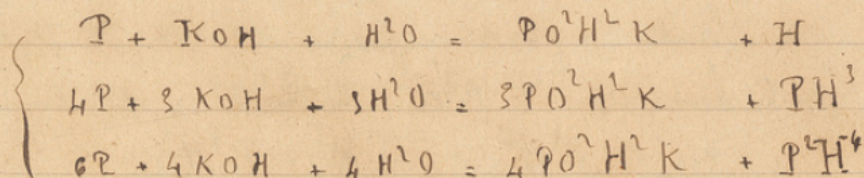
PH³

Préparat. gaz Gengembre.

ou phosph gaze spontané inflamm.

- 1) On brûle phosph P blanc et dimble rouge ou KOH
avant mettr boules chauffe doucement jusqu'à ce qu gaz déjà se brûle.
des adapte boules portant tite si dégaz - recueill avec a'eau
c'est mélange PH^3 , vapeurs P^2H^4 et H .

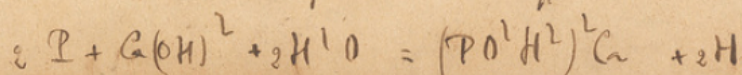
Si le ballon se brûle fait solide. hypophosphat PO^2H^2K



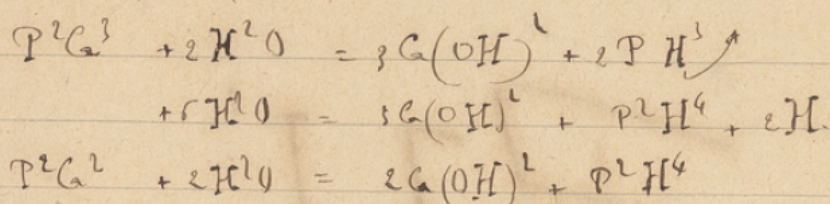
On peut prendre chaux éteinte

par boulette verte avec P blanc arrosé dans éteinte

en brûlant main au soleil - chauffe réactions brèves.



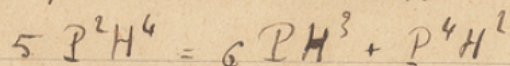
2) On prépare d'abord P^2Ca^3
en réduisant $(PO^4)^2Ca^3$ par C au four électrique
On obtient corps solide brun P^2Ca^3 mélangé au P^2Ca^2
il suffit traiter ce à froid par de l'eau gaz s'échappe
et on voit naître $Ca(OH)^2$



Le gaz obtenu est spontanément inflammable on fait dégorger l'huile
l'huile se précipite sous forme de P^2Ca^3 et on en charge l'huile s'enflamme
contact air en donnant flammes blanches pour comme gaz brûle en air
 $PH^3 + 4O = PO^4H^3$

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

de gaz s'échappe tout ce qui est en vapeurs P^2H^4 en lui propriété
d'être spontanément inflammable. (par ClH , on en voit l'effet qu'il décompose)
action lumineuse on abandonne les épreuves gaz s'échappe
on les passe dans de P^2H^4 . On voit P^2H^4 se décomposer

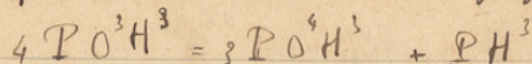


Préparat. PH^3 non spontanément inflammable.

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

HCl décomposé P^1H^4 - flacon bicolulé et son large tube
vertical on l'aime trember morceaux de P^1Ca^3
mais gaz contient H

2) Décomposé chaleur solide acide phosphoreux.

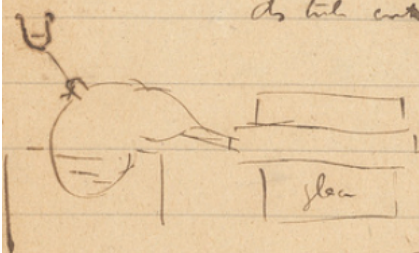


il faut n'faire encore un peu H

3) Pour gaz pure fait pour gaz impure dans solution chlorure d'acide
- nous dans ClH (c'est un peu PH^3 et H) - PH^3 et non H
en donne $\text{ClH} - \text{PH}^3$ il suffit ensuite chauffe liquide obtenu pour
de jeter PH^3 .

4) Préparé d'autre PH^4I d'abord de couleur blanche solide
 P dans CS^2 ajoute I qui n'agit pas. puis fait distiller CS^2
donne CO^2 . Reste PI^3 solide.

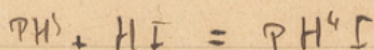
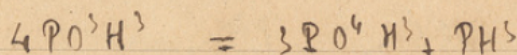
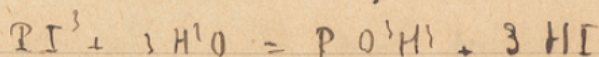
chauffe doucement le corn et le tube antérieur fait toute petite - jette car
de tel couleur blanc et donne PH^4I solide.



PI^3 décomposé en deux ac. phosphoreux et IH .



et PH^3 et HI forme se combine PH^4I



Pour PH^4I on prépare PH^3 absolument comme on prépare
 PH^3 avec PH^4Cl .
chauffe avec base.