

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 phospohre (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

1/4

Thoph gage PH3 liquide P2 H4 nolice P4-H2 Préparat. gaz Genzemhe. or John sager operación illamell. 1). In bille fagnest I-blen et dind made on KOH arant meth boule chappe done to fingie age gay dejage nei huile also adapte boulon potant tot i degagt reviell cere i can C'est milage PH' vafares P'H' at H. She hall is not fait what hypoplophit 902 H2 K P+ KOH + HO = PO'H'K + H

HP+3 KOH + SHO = 3PO'H'K + PH' (62 + 4 KOH + 4 HO = 490 HK + PH On feet werden change éterite for boilett cento unce ? Clare artoni chan étente Entil belle main au foille - charge reactions le men 2 P + G(0H) + 2H10 = (PO'H2) Ca +2H

21 On fréfax d'alas Plas en réduisant (PO") Es fan C on fou 'cledique On obtain coop while been P2 Ca mulayi in fai P262 il milit taite can a find for dejapt gog Begunh. et a mental Capons P263 +2 H20 = 36(OH) +2PH3 +CHO = 16(0H) + P2H4 + EH. 7262 + 27620 = 26(0H) + P2H4 Le gay oblem et portament inflamable ni fail déjags hull à hele e peptar musice x PM d' d' seu can chaque hell s'enflame Cotact air en donah fund blanch four conome grisiler ai PH3 + 40 - PO4H3 Ce qui donne proprieté sportaniente inflamelle ce sole vogles flather liquide, elle donnet la menu propeti à tos lagar conhesilly A CO, HIS Do le gay gengente tout ce qui enter vapeur P2H4 enter popular d'it fortaient inflamel. (for cl H, ever leielethin que desimpart) action lumer i alandon Estin sprotte gay seyender. m 6 havis dépo de P'H2. En PaH4 n délimfon 5 P2H4 = 6 PH3 + P4H2

Préparet. P.H. non fontament li flammalle.
1) P'Ca's mon ou ear mais our Cl H étendu
Hel diamfor PIH4 - flow literbulé et far lay tole
Redical on lain tramba minerais de P (Ca)
mais gay contient H
2) Decempos chalem solut acide hospines.
4 PO3H3 = 3 PO4H3 + PH3
il feut n fain succe un feur H
3) Pour gay fre fait pour gay infu dous solution allow bei
- news dans ClH (acl wil AN' OH). about PH'el me H
endoman Call - PHS it suffit ensuit changes higher bound
Leigh PH.
A) Prépar d'alus PH'I d'abot de comme tulileé ment
P dans CS2 agit I given direct. Juis fail distille CS2
do comat. CO2. Het PI solide.
chase doncent la come et for tule automor fait toute gotte "jutt can de til solid.
PI déafar ear dont se blusbare it IH.
ac. Mostor > PO"H" et ?H"
I glea le PH'et HI fami n'active PH'S
PI'+ 1 H'0 = PO'HI+ 3 HI
4 POSHS = 3 PO4 HS PHS
1, Hd = 1H + (Hd
Avec PH T or fréfax PHI abbout comme on fréfax
AN am M'Cl. clayle am base.